

# PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA

## FÍSICA Y QUÍMICA

### EDUCACIÓN SECUNDARIA OBLIGATORIA

2021/2022

---

#### ASPECTOS GENERALES

---

- A. Contextualización
- B. Organización del departamento de coordinación didáctica
- C. Justificación legal
- D. Objetivos generales de la etapa
- E. Presentación de la materia
- F. Elementos transversales
- G. Contribución a la adquisición de las competencias claves
- H. Recomendaciones de metodología didáctica y estrategias metodológicas
- I. Procedimientos, técnicas e instrumentos de evaluación y criterios de calificación
- J. Medidas de atención a la diversidad
- K. Actividades complementarias y extraescolares
- L. Indicadores de logro e información para la memoria de autoevaluación

#### ELEMENTOS Y DESARROLLOS CURRICULARES

---

FÍSICA Y QUÍMICA - 2º DE E.S.O.  
FÍSICA Y QUÍMICA - 3º DE E.S.O.  
FÍSICA Y QUÍMICA - 4º DE E.S.O.

# PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA FÍSICA Y QUÍMICA EDUCACIÓN SECUNDARIA OBLIGATORIA 2021/2022

## ASPECTOS GENERALES

### A. Contextualización

De acuerdo con lo dispuesto en el artículo 8.2 del Decreto 111/2016, de 14 de junio, por el que se establece la ordenación y el currículo de la Educación Secundaria Obligatoria en la Comunidad Autónoma de Andalucía, «los centros docentes establecerán en su proyecto educativo los criterios generales para la elaboración de las programaciones didácticas de cada una de las materias y, en su caso, ámbitos que componen la etapa, los criterios para organizar y distribuir el tiempo escolar, así como los objetivos y programas de intervención en el tiempo extraescolar, los criterios y procedimientos de evaluación y promoción del alumnado, y las medidas de atención a la diversidad, o las medidas de carácter comunitario y de relación con el entorno, para mejorar el rendimiento académico del alumnado».

Asimismo y de acuerdo con lo dispuesto en el artículo 5 de la Orden de 15 de enero de 2021, por la que se desarrolla el currículo correspondiente a la etapa de Educación Secundaria Obligatoria en la Comunidad Autónoma de Andalucía, se regulan determinados aspectos de la atención a la diversidad, se establece la ordenación de la evaluación del proceso de aprendizaje del alumnado y se determina el proceso de tránsito entre distintas etapas educativas, «a tales efectos, y en el marco de las funciones asignadas a los distintos órganos existentes en los centros en la normativa reguladora de la organización y el funcionamiento de los mismos, y de conformidad con lo establecido en el artículo 7.2 del Real Decreto 1105/2014, de 26 de diciembre, los centros docentes desarrollarán y complementarán, en su caso, el currículo en su proyecto educativo y lo adaptarán a las necesidades de su alumnado y a las características específicas del entorno social y cultural en el que se encuentra, configurando así su oferta formativa».

Además y de acuerdo con lo dispuesto en el artículo 2.5 de la Orden de 15 de enero de 2021, « el profesorado integrante de los distintos departamentos de coordinación didáctica elaborará las programaciones de las materias o ámbitos para cada curso que tengan asignados, a partir de lo establecido en los Anexos II, III y IV, mediante la concreción de los objetivos, la adecuación de la secuenciación de los contenidos, los criterios, procedimientos e instrumentos de evaluación y calificación, y su vinculación con el resto de elementos del currículo, así como el establecimiento de la metodología didáctica».

### B. Organización del departamento de coordinación didáctica

El Departamento de Física y Química se encuentra formado en el curso 2021/2022 por la Profesora D<sup>a</sup> M<sup>a</sup> Trinidad Sánchez Verdejo, profesora del IES Ib Jaldún de Dos Hermanas (Sevilla) con destino actual en este centro por concursillo (y que ya había sido profesora en este centro anteriormente) por la Profesora en prácticas D<sup>a</sup> Natalia Curado Diánez y por el Profesor titular de la plaza de Física y Química bilingüe de este centro D. José Valencia Barrero.

La distribución de cursos y horas de clase queda de la siguiente forma:

DEPARTAMENTO DE FÍSICA Y QUÍMICA

PROFESOR ASIGNATURA CURSO N<sup>o</sup> GRUPOS HORAS

NATALIA CURADO DIÁNEZ Física y Química 2<sup>o</sup> ESO 1 3

Física y Química 3<sup>o</sup> ESO 2 6

Física y Química 4<sup>o</sup> ESO 1 3

Química 2<sup>o</sup> BACH 1 4

Tutoría de ESO 2

Total 18

GUARDIA DE BIBLIOTECA

TRINIDAD SÁNCHEZ VERDEJO PMAR 2<sup>o</sup> ESO 1 7

Física Y Química 3<sup>o</sup> ESO 1 3

Física y Química 1<sup>o</sup> BACH 1 4

Física 2<sup>o</sup> BACH 1 4

Total 18

JOSÉ VALENCIA BARRERO Física y Química Bilingüe 2<sup>o</sup> ESO 3 9

Física y Química 3<sup>o</sup> ESO 1 3

J. D. 3

Coordinación de área 1

MAYOR DE 55 2

Total horas 18

Hay que referir que la profesora en prácticas D<sup>a</sup> Natalia Curado realizó un Máster en Cristalografía y Cristalización tras la Licenciatura en Química, y posteriormente realizó estudios de Doctorado en la especialidad de Química Organometálica. Finalizados los mismos, llevó a cabo dos investigaciones postdoctorales: Universidad de Santiago de Compostela (duración de 8 meses) y Nueva York (duración de 2 años). Como resultado de su formación, presenta una competencia digital plena (que ya ha demostrado en los inicios del presente curso) así como un dominio importante del inglés que le permite realizar las gestiones y compromisos docentes sin dificultad. Cabe reseñar dos aspectos importantes más: el primero es que ya fue profesora durante todo el curso pasado en otro instituto, y el segundo es que en lo que va de curso hasta entregar esta programación se ha incorporado a la Biblioteca del centro y sus gestiones y lleva realizando su labor tutorial de manera muy competente.

### C. Justificación legal

- Ley Orgánica 8/2013 de 9 de diciembre para la mejora de la calidad educativa.
- Orden ECD/65/2015, de 21 de enero, por la que se describen las relaciones entre las competencias, los contenidos y los criterios de evaluación de la educación primaria, la educación secundaria obligatoria y el bachillerato.
- Real Decreto 1105/2014, de 26 de diciembre, por el que se establece el currículo básico de la Educación Secundaria Obligatoria y del Bachillerato.
- Decreto 111/2016, de 14 de junio, por el que se establece la ordenación y el currículo de la Educación Secundaria Obligatoria en la Comunidad Autónoma de Andalucía
- Decreto 327/2010, de 13 de julio, por el que se aprueba el Reglamento Orgánico de los Institutos de Educación Secundaria.
- Orden de 15 de enero de 2021, por la que se desarrolla el currículo correspondiente a la etapa de Educación Secundaria Obligatoria en la Comunidad Autónoma de Andalucía, se regulan determinados aspectos de la atención a la diversidad, se establece la ordenación de la evaluación del proceso de aprendizaje del alumnado y se determina el proceso de tránsito entre distintas etapas educativas.
- Orden de 20 de agosto de 2010, por la que se regula la organización y el funcionamiento de los institutos de educación secundaria, así como el horario de los centros, del alumnado y del profesorado.

### D. Objetivos generales de la etapa

Conforme a lo dispuesto en el artículo 3 del Decreto 111/2016, de 14 de junio la Educación Secundaria Obligatoria contribuirá a desarrollar en los alumnos y alumnas las capacidades que les permitan:

- a) Asumir responsablemente sus deberes, conocer y ejercer sus derechos en el respeto a los demás, practicar la tolerancia, la cooperación y la solidaridad entre las personas y grupos, ejercitarse en el diálogo afianzando los derechos humanos y la igualdad de trato y de oportunidades entre mujeres y hombres, como valores comunes de una sociedad plural y prepararse para el ejercicio de la ciudadanía democrática.
- b) Desarrollar y consolidar hábitos de disciplina, estudio y trabajo individual y en equipo como condición necesaria para una realización eficaz de las tareas del aprendizaje y como medio de desarrollo personal.
- c) Valorar y respetar la diferencia de sexos y la igualdad de derechos y oportunidades entre ellos. Rechazar la discriminación de las personas por razón de sexo o por cualquier otra condición o circunstancia personal o social. Rechazar los estereotipos que supongan discriminación entre hombres y mujeres, así como cualquier manifestación de violencia contra la mujer.
- d) Fortalecer sus capacidades afectivas en todos los ámbitos de la personalidad y en sus relaciones con los demás, así como rechazar la violencia, los prejuicios de cualquier tipo, los comportamientos sexistas y resolver pacíficamente los conflictos.
- e) Desarrollar destrezas básicas en la utilización de las fuentes de información para, con sentido crítico, adquirir nuevos conocimientos. Adquirir una preparación básica en el campo de las tecnologías, especialmente las de la información y la comunicación.
- f) Concebir el conocimiento científico como un saber integrado, que se estructura en distintas disciplinas, así como conocer y aplicar los métodos para identificar los problemas en los diversos campos del conocimiento y de la experiencia.
- g) Desarrollar el espíritu emprendedor y la confianza en sí mismo, la participación, el sentido crítico, la iniciativa

personal y la capacidad para aprender a aprender, planificar, tomar decisiones y asumir responsabilidades.

h) Comprender y expresar con corrección, oralmente y por escrito, en la lengua castellana, textos y mensajes complejos, e iniciarse en el conocimiento, la lectura y el estudio de la literatura.

i) Comprender y expresarse en una o más lenguas extranjeras de manera apropiada.

j) Conocer, valorar y respetar los aspectos básicos de la cultura y la historia propias y de los demás, así como el patrimonio artístico y cultural.

k) Conocer y aceptar el funcionamiento del propio cuerpo y el de los otros, respetar las diferencias, afianzar los hábitos de cuidado y salud corporales e incorporar la educación física y la práctica del deporte para favorecer el desarrollo personal y social. Conocer y valorar la dimensión humana de la sexualidad en toda su diversidad. Valorar críticamente los hábitos sociales relacionados con la salud, el consumo, el cuidado de los seres vivos y el medio ambiente, contribuyendo a su conservación y mejora.

l) Apreciar la creación artística y comprender el lenguaje de las distintas manifestaciones artísticas, utilizando diversos medios de expresión y representación.

Además de los objetivos descritos en el apartado anterior, la Educación Secundaria Obligatoria en Andalucía contribuirá a desarrollar en el alumnado las capacidades que le permitan:

a) Conocer y apreciar las peculiaridades de la modalidad lingüística andaluza en todas sus variedades.

b) Conocer y apreciar los elementos específicos de la historia y la cultura andaluza, así como su medio físico y natural y otros hechos diferenciadores de nuestra Comunidad, para que sea valorada y respetada como patrimonio propio y en el marco de la cultura española y universal.

### **E. Presentación de la materia**

El estudio de la Física y Química se hace indispensable en la sociedad actual puesto que la ciencia y la tecnología forman parte de nuestra actividad cotidiana.

El alumnado de segundo y tercer curso deberá afianzar y ampliar los conocimientos que sobre las Ciencias de la Naturaleza ha adquirido en la etapa previa de Educación Primaria. Dado que en este ciclo la Física y Química puede tener carácter terminal, es decir, puede ser la última vez que se curse, el objetivo prioritario ha de ser contribuir a la cimentación de una cultura científica básica junto con la Biología y Geología. Otorgar a la materia un enfoque fundamentalmente fenomenológico, presentando los contenidos como la explicación lógica de sucesos conocidos por el alumnado, de manera que le sea útil y cercano todo aquello que aprenda, permitirá que despierte su interés y motivación.

En cuarto curso, la Física y Química tiene un carácter esencialmente formal y está enfocada a dotar al alumnado de capacidades específicas asociadas a esta disciplina, que sirvan de base para cursos posteriores.

### **F. Elementos transversales**

Finalmente, los elementos transversales, algunos íntimamente relacionados con la Física y Química, como pueden ser la educación para la salud y la educación para el consumo, se abordarán en el estudio de la composición de alimentos elaborados, el uso seguro de los productos de limpieza de uso doméstico y la fecha de caducidad de productos alimenticios y medicamentos, entre otros. La educación vial se podrá tratar con el estudio del movimiento. El uso seguro de las TIC deberá estar presente en todos los bloques.

En atención al PAD del centro la programación de este Departamento integrará en su práctica docente habitual los contenidos relativos al comportamiento responsable en entornos en línea, información sobre medidas antiplagio, derechos de propiedad intelectual y ciberseguridad, así como actitudes solidarias, responsables y respetuosas en cualquier proceso comunicativo.

### **G. Contribución a la adquisición de las competencias claves**

La aportación de la Física y Química a la competencia lingüística (CCL) se realiza con la adquisición de una terminología específica que posteriormente hace posible la configuración y transmisión de ideas.

La competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología (CMCT) están en clara relación con los contenidos de esta materia, especialmente a la hora de hacer cálculos, analizar datos y elaborar y presentar conclusiones, ya que el lenguaje matemático es indispensable para la cuantificación de los fenómenos naturales. Las tecnologías de la comunicación y la información constituyen un recurso fundamental en el sistema educativo andaluz, especialmente útil en el campo de la ciencia. A la competencia digital (CD) se contribuye a través del

uso de simuladores, realizando visualizaciones, recabando información, obteniendo y tratando datos, presentando proyectos, etc.

A la competencia de aprender a aprender (CAA) la Física y Química aporta unas pautas para la resolución de problemas y elaboración de proyectos que ayudarán al alumnado a establecer los mecanismos de formación que le permitirán realizar procesos de autoaprendizaje.

La contribución de la Física y Química a las competencias sociales y cívicas (CSC) está relacionada con el papel de la ciencia en la preparación de futuros ciudadanos y ciudadanas, que deberán tomar decisiones en materias relacionadas con la salud y el medio ambiente, entre otras.

El desarrollo del sentido de iniciativa y espíritu emprendedor (SIEP) está relacionado con la capacidad crítica, por lo que el estudio de esta materia, donde se analizan diversas situaciones y sus consecuencias, utilizando un razonamiento hipotético-deductivo, permite transferir a otras situaciones la habilidad de iniciar y llevar a cabo proyectos.

Conocer, apreciar y valorar, con una actitud abierta y respetuosa, a los hombres y las mujeres que han ayudado a entender y explicar la naturaleza a lo largo de la historia forma parte de nuestra cultura y pueden estudiarse en el marco de la Física y Química, para contribuir al desarrollo de la competencia en conciencia y expresiones culturales (CEC).

## H. Recomendaciones de metodología didáctica y estrategias metodológicas

De acuerdo con lo dispuesto en el artículo 7 del Decreto 111/2016 de 14 de Junio y el artículo 4 de la Orden de 15 de enero de 2021, las recomendaciones de metodología didáctica para la Educación Secundaria Obligatoria son las siguientes:

«1. El proceso de enseñanza-aprendizaje competencial debe caracterizarse por su transversalidad, su dinamismo y su carácter integral y, por ello, debe abordarse desde todas las materias y ámbitos de conocimiento. En el proyecto educativo del centro y en las programaciones didácticas se incluirán las estrategias que desarrollará el profesorado para alcanzar los objetivos previstos, así como la adquisición por el alumnado de las competencias clave.

2. Los métodos deben partir de la perspectiva del profesorado como orientador, promotor y facilitador del desarrollo en el alumnado, ajustándose al nivel competencial inicial de éste y teniendo en cuenta la atención a la diversidad y el respeto por los distintos ritmos y estilos de aprendizaje mediante prácticas de trabajo individual y cooperativo.

3. Los centros docentes fomentarán la creación de condiciones y entornos de aprendizaje caracterizados por la confianza, el respeto y la convivencia como condición necesaria para el buen desarrollo del trabajo del alumnado y del profesorado.

4. Las líneas metodológicas de los centros docentes tendrán la finalidad de favorecer la implicación del alumnado en su propio aprendizaje, estimular la superación individual, el desarrollo de todas sus potencialidades, fomentar su autoconcepto y su autoconfianza, y los procesos de aprendizaje autónomo, y promover hábitos de colaboración y de trabajo en equipo.

5. Las programaciones didácticas de las distintas materias de la Educación Secundaria Obligatoria incluirán actividades que estimulen el interés y el hábito de la lectura, la práctica de la expresión escrita y la capacidad de expresarse correctamente en público.

6. Se estimulará la reflexión y el pensamiento crítico en el alumnado, así como los procesos de construcción individual y colectiva del conocimiento, y se favorecerá el descubrimiento, la investigación, el espíritu emprendedor y la iniciativa personal.

7. Se desarrollarán actividades para profundizar en las habilidades y métodos de recopilación, sistematización y presentación de la información y para aplicar procesos de análisis, observación y experimentación, adecuados a los contenidos de las distintas materias.

8. Se adoptarán estrategias interactivas que permitan compartir y construir el conocimiento y dinamizarlo mediante el intercambio verbal y colectivo de ideas y diferentes formas de expresión.

9. Se emplearán metodologías activas que contextualicen el proceso educativo, que presenten de manera relacionada los contenidos y que fomenten el aprendizaje por proyectos, centros de interés, o estudios de casos, favoreciendo la participación, la experimentación y la motivación de los alumnos y alumnas al dotar de funcionalidad y transferibilidad a los aprendizajes.

10. Se fomentará el enfoque interdisciplinar del aprendizaje por competencias con la realización por parte del alumnado de trabajos de investigación y de actividades integradas que le permitan avanzar hacia los resultados de aprendizaje de más de una competencia al mismo tiempo.

11. Las tecnologías de la información y de la comunicación para el aprendizaje y el conocimiento se utilizarán de manera habitual como herramientas integradas para el desarrollo del currículo.

12. Se fomentará la protección y defensa del medioambiente, como elemento central e integrado en el aprendizaje de las distintas disciplinas.»

Los métodos didácticos en Educación Secundaria Obligatoria han de tener en cuenta los conocimientos adquiridos por el alumnado en cursos anteriores que, junto con su experiencia sobre el entorno más próximo, permitan al alumnado alcanzar los objetivos que se proponen. La metodología debe ser activa y variada; ello implica organizar actividades adaptadas a las distintas situaciones en el aula y a los distintos ritmos de aprendizaje, para realizarlas individualmente o en grupo.

El trabajo en grupos cooperativos, grupos estructurados de forma equilibrada, en los que esté presente la diversidad del aula y en los que se fomente la colaboración del alumnado es de gran importancia para la adquisición de las competencias clave. La realización y exposición de trabajos teóricos y experimentales permite desarrollar la comunicación lingüística, tanto en el grupo de trabajo a la hora de seleccionar y poner en común el trabajo individual, como también en el momento de exponer el resultado de la investigación al grupo-clase. Por otra parte, se favorece el respeto por las ideas de los miembros del grupo, ya que lo importante es la colaboración para conseguir entre todos el mejor resultado. También la valoración que realiza el alumnado, tanto de su trabajo individual como del llevado a cabo por los demás miembros del grupo, conlleva una implicación mayor en su proceso de enseñanza-aprendizaje y le permite aprender de las estrategias utilizadas por los compañeros y compañeras.

La realización de actividades teóricas, tanto individuales como en grupo, que pueden versar sobre sustancias de especial interés por sus aplicaciones industriales, tecnológicas y biomédicas, instrumentos ópticos, hidrocarburos o la basura espacial, permite que el alumnado aprenda a buscar información adecuada a su nivel, lo que posibilita desarrollar su espíritu crítico. De igual manera la defensa de proyectos experimentales, utilizando materiales de uso cotidiano para investigar, por ejemplo, sobre las propiedades de la materia, las leyes de la dinámica o el comportamiento de los fluidos, favorece el sentido de la iniciativa.

Además de estas pequeñas investigaciones, el trabajo en el laboratorio se hace indispensable en una ciencia experimental, donde el alumnado maneje material específico, aprenda la terminología adecuada y respete la normas de seguridad. Ello supone una preparación tanto para Bachillerato como para estudios de Formación Profesional.

La búsqueda de información sobre personas relevantes del mundo de la ciencia, o sobre acontecimientos históricos donde la ciencia ha tenido un papel determinante, contribuyen a mejorar la cultura científica.

Por otra parte, la realización de ejercicios y problemas de complejidad creciente, con unas pautas iniciales, ayuda a abordar situaciones nuevas.

El uso de las TIC como recurso didáctico y herramienta de aprendizaje es indispensable en el estudio de la Física y Química, porque además de cómo se usan en cualquier otra materia, hay aplicaciones específicas que permiten realizar experiencias prácticas o simulaciones que tienen muchas posibilidades didácticas.

Por último, una especial importancia adquiere la visita a museos de ciencia, parques tecnológicos o actividades que anualmente se desarrollan en diferentes lugares del territorio andaluz, ya que este tipo de salidas motiva al alumnado a aprender más sobre esta materia y sobre las ciencias en general.

## I. Procedimientos, técnicas e instrumentos de evaluación y criterios de calificación

Para potenciar la objetividad en el proceso de evaluación clasificamos los instrumentos que se van a utilizar en:

Instrumentos que no requieren comunicación directa profesor-alumno.

### a. PRUEBAS ESCRITAS INDIVIDUALES PROGRAMADAS

\* Se harán un número de pruebas escritas por trimestre acorde a los contenidos trabajados que constarán de cuestiones y problemas de resolución conceptual y numérica para poder evaluar conceptos, procedimientos, habilidades y actitud. Estas pruebas servirán al alumno para realizar su autoevaluación y al profesor para ver la evolución del alumno durante el curso.

\* Se evaluará tanto el manejo adecuado de los conceptos y procedimientos como la correcta expresión de las ideas expuestas y las faltas de ortografía.

\* Los/as alumnos/as con adaptaciones curriculares (bien de recuperación o de mayor nivel) podrán realizar pruebas específicas diseñadas para ellos o bien, dentro de la misma prueba, los ejercicios basados en contenidos mínimos o contenidos avanzados.

\* A medida que avance el curso las pruebas escritas podrán incluir mayor número de objetivos. En la asignatura de Física y Química, se podrán establecer dos bloques y en cada uno de ellos se irán acumulando contenidos, o ir acumulando contenidos mínimos a lo largo de todo el curso. Esto podrá servir para recuperar deficiencias anteriores. En este caso la nota global de las pruebas escritas será una media ponderada de los exámenes, teniendo más peso los que incluyen un mayor número de contenidos.

Como parte del proceso de evaluación continua, cada profesor/a dará las orientaciones oportunas para la recuperación de la parte de la materia cuyos objetivos no haya superado.

\* El alumnado bilingüe será evaluado de los contenidos estudiados en inglés y en español. En las pruebas escritas se alternarán las preguntas en castellano y en inglés. Las preguntas en inglés serán al menos el 50% de la nota.

### b. PRUEBAS ESCRITAS NO PROGRAMADAS PARA COMPROBAR EL SEGUIMIENTO DE LAS CLASES

No se tiene por qué avisar al alumnado de la fecha exacta de las pruebas escritas con el objetivo de fomentar el trabajo diario y contribuir así a la evaluación continuada del aprendizaje del alumnado.

Instrumentos que requieren comunicación directa profesor-alumno.

### a. PARTICIPACIÓN Y TRABAJO EN CLASE

\* Interés por el tema a trabajar y la participación del alumno en el desarrollo de las clases.

- \* Preguntas orales sobre los contenidos trabajados.
- \* Actitud y atención durante las explicaciones y tareas a realizar en las clases (colaboración con el resto de compañeros, comportamiento en el aula, puntualidad, asistencia....)

b. OBSERVACIÓN Y REGISTRO OBJETIVOS DURANTE LAS CLASES. Se observará en este apartado:

- \* El cuaderno de clase, insistiendo en el orden, mapas conceptuales, apuntes de clase, actividades y corrección de las mismas.
  - \* La realización y corrección de las actividades de clase y de casa. Para ello se hará un seguimiento de la realización de los deberes.
  - \* Los informes escritos de las prácticas de laboratorio y otros trabajos individuales o de grupo, su exposición (si la hubiera), así como la colaboración en los mismos.
  - \* Exposiciones orales sobre proyectos trabajados o temas de interés científico
- . FALTA A LAS PRUEBAS ESCRITAS PROGRAMADAS.

Si el profesorado lo considerase necesario, podrá realizar pruebas orales o escritas al alumnado que no asiste a clase el día previsto para la realización de las pruebas escritas programada. Estas pruebas constarán de cuestiones y problemas.

En todo caso la prueba, (oral o escrita) la realizará el alumno/a el primer día de su incorporación a clase, y siempre que la falta esté debidamente justificada.

Si un alumno o alumna no asiste a las pruebas por presumible abandono de la asignatura, se comunicará de inmediato al Tutor y Jefatura de Estudios, tomándose las medidas que se consideren oportunas en su momento para, en colaboración con las familias, intentar hacer ver al interesado la importancia de cursar la asignatura.

#### CRITERIOS DE CALIFICACIÓN SECUNDARIA

Las calificaciones se expresarán de forma numérica, de cero a diez y sin decimales

En las pruebas escritas, la puntuación se repartirá equitativamente entre las distintas preguntas, o se le hará saber al alumnado el valor de cada una, si éste no fuera el mismo.

A pesar de la importancia que tienen las unidades en la expresión de los resultados, cuando un resultado carezca de las mismas o estén equivocadas, valoraremos el 75 % del apartado correspondiente en la pregunta.

Merece destacar el uso e interpretación de diferentes gráficas donde es imprescindible conocer el significado de los ejes y la obtención de datos en las mismas.

Este Departamento tiene en cuenta tanto la expresión oral como la escrita y en las pruebas objetivas se valorará con el 75% del apartado correspondiente a la pregunta con faltas de ortografía y con el 5% las redacciones ilegibles, siempre y cuando podamos vislumbrar en el escrito que el alumno ha comprendido parte del concepto tratado.

CRITERIOS DE CALIFICACIÓN EVALUABLES. (Entre paréntesis para 2º ESO y 2º ESO PMAR, 3º de ESO y 4º de ESO respectivamente):

Instrumentos que no requieren comunicación directa profesor-alumno: Pruebas objetivas, tanto escritas como orales, si las hubiera. Se realizará la media ponderada de las mismas al ir acumulando contenidos a medida que avanza la evaluación y el curso. (60%, 60%, 65%)

Instrumentos que requieren comunicación directa profesor-alumno: Participación y trabajo en clase:

- \* Atención prestada durante las explicaciones: interés por el trabajo individual y en grupo
- \* Observar el grado de dominio y precisión con que utiliza espontáneamente el vocabulario científico, así como la corrección al argumentar sus opiniones y el respeto a las demás.
- \* Realización puntual de las actividades propuestas.  
(10%, 10%, 10%)

Observación y registros objetivos durante las clases:

- \* Finalizar las tareas encomendadas en el tiempo previsto (uso adecuado del tiempo de clase)
- \* Corrección y rectificación personal de los fallos obtenidos en las actividades propuestas.
- \* Nivel de expresión escrita y gráfica
- \* Realización en la pizarra de las actividades propuestas para su corrección.



- \* Entregar a tiempo y bien realizadas las actividades y cuestionarios que les haya sido indicado.
  - \* Realización con la correcta limpieza y organización de los trabajos y actividades mandadas para casa, cuyo objetivo es reforzar lo trabajado en el aula.
  - \* Exposiciones orales de los trabajos realizados y/o de las dudas preguntadas (30%, 30%, 25%)
- En la calificación de cada evaluación se tendrán en cuenta los instrumentos que requieren comunicación profesor-alumno siempre y cuando se alcance al menos la calificación de 4 puntos en la pruebas objetivas.

Tal y como se ha comentado con anterioridad, en cada evaluación pueden aparecer contenidos relacionados con las evaluaciones anteriores, sirviendo, en su caso, de recuperación.

La calificación de la evaluación ordinaria se obtendrá con la media de las notas de las tres evaluaciones en función de los objetivos evaluados en cada una de ellas. Para alcanzar evaluación positiva en ésta, deberá haber alcanzado los objetivos mínimos de las tres evaluaciones anteriores y/o media de los bloques de Física y de Química siempre y cuando se tenga 4 puntos en uno de los bloques.

#### ESPECIFICACIONES EN LA EVALUACIÓN DE FÍSICA Y QUÍMICA, 2º ESO BILINGÜE

Hemos de tener en cuenta que se ha de llevar a cabo una evaluación en dos vertientes diferenciadas:

- \* Los contenidos propios de la asignatura, que han de ser nuestro objetivo principal. Para evaluar estos contenidos nos basaremos en los criterios de evaluación generales reflejados en la Programación General para 2º ESO respectivamente con independencia de su impartición en L1 o L2.
- \* El uso de la lengua extranjera. Los contenidos impartidos en L2 serán evaluados en esa lengua y formarán parte de los criterios de evaluación. (Instrucciones de 19 de Junio de 2013). Para la evaluación de la L2 se valorará la capacidad comunicativa, el uso de estrategias de compensación, así como la fluidez en la expresión del alumnado. Siempre bajo la premisa de la permisividad ante los errores en el proceso comunicativo, de tal modo que un deficiente uso de la L2 no afectará a la calificación obtenida. (Orden de 28 de Junio de 2011 y 7 de Junio de 2018).

#### INSTRUMENTOS DE EVALUACIÓN

No se debe identificar evaluación con ¿examen escrito¿ pues, si este axioma no es válido de forma general, cobra aún menos sentido en la enseñanza bilingüe con enfoque AICLE. Por tanto, se pondrá especial atención a la participación del alumnado, a la realización de las actividades diarias de clase y de casa, a las actividades orales, individuales, en parejas o en grupo. Se utilizarán los instrumentos de evaluación que requieren comunicación directa profesor-alumno anteriormente mencionados.

Atendiendo a la normativa citada y teniendo en cuenta que lo que no se ¿evalúa, se devalúa¿ las pruebas escritas (instrumentos donde no hay comunicación profesor-alumno) incluyen ejercicios en L1 y L2 (Guía Informativa para Centros con Modalidad de Enseñanza Bilingüe editada por la Consejería de Educación de la Junta de Andalucía). De acuerdo con las recomendaciones, las pruebas mixtas de L1 y L2 fomentan en el alumnado la responsabilidad en el aprendizaje del idioma redundando en la mejora de la competencia comunicativa. Los ejercicios que se deberán contestar en L2 estarán relacionados con los contenidos trabajados en clase.

La prueba escrita tendrá un valor total de 10 puntos. En dicha prueba, las preguntas formuladas en L2 tendrán una calificación de al menos 5 puntos. Se dará opción al alumnado que así se encuentre capacitado a responder en L2 las preguntas que han sido presentadas en castellano, siempre con una gratificación en la calificación trimestral de la asignatura en el apartado correspondiente a la actitud.

El porcentaje de los instrumentos de evaluación es el mismo que el indicado en 2º ESO.

#### INSTRUMENTOS DE EVALUACIÓN PARA PMAR DE 2º ESO

Al ser la evaluación un proceso y observar la diversidad de niveles en el alumnado, requiere una serie de instrumentos variados que describo a continuación:

Evaluación inicial: De diagnóstico, para valorar la situación de salida individual y del grupo. Se basa en:

- \* Diferentes pruebas que indiquen el lenguaje verbal del alumnado (habitualmente han indicado el reducido número de palabras que utilizan para expresarse)
- \* Manejo de operaciones matemáticas sencillas y razonamiento lógico. Se suele observa un escaso razonamiento donde hay que aplicar operaciones matemáticas simples

\* Hábitos de estudio, en clase y en casa (suelen ser escasos, al igual que las ideas para realizar un pequeño proyecto, intentando usar la creatividad, sobre algún tema)

Evaluación del proceso. Se trata de valorar los avances, dificultades, bloqueos, etc., mediante:

\* La observación del trabajo diario del alumnado, anotando sus intervenciones y la calidad de las mismas, valorando su participación en los proyectos de equipo y controlando la realización de los procedimientos.

1. El cuaderno donde el alumno recoge lo realizado en el aula.
2. El análisis de los trabajos escritos o expuestos, puede proporcionar un recurso para valorar su capacidad de organizar la información, de usar la terminología con precisión y su dominio de las técnicas de comunicación.
3. Entrevistas individuales y en grupo para recoger opiniones, actitudes y comportamientos habituales que sirvan para evaluar, tanto la adquisición de valores, como la adquisición de conocimientos
4. Pequeñas pruebas escritas para detectar el grado de aprendizaje en momentos concretos.
5. Evolución en el manejo de las Tics y realización de actividades de laboratorio (si las hubiera)

Evaluación final:

\* Pruebas escritas, habitualmente al final de cada unidad didáctica, realizado individualmente, pero sin romper la estructura de grupo. En algún caso disponiendo de todo el material que se ha trabajado en la U.D. (cuaderno de clase, textos utilizados, etc.).

\* La autoevaluación, bien a través de una ficha en la que se presentaran al alumno los objetivos propuestos, bien auto-corrigiendo sus pruebas escritas. Ofrece la posibilidad de juzgar su seguridad y autoestima, su ajuste a la objetividad y su sinceridad.

\* Las actividades de las pruebas escritas serán acordes con las realizadas en clase y se referirán a los objetivos básicos.

Las observaciones del profesor, las actividades puntuales y las revisiones periódicas del cuaderno del alumnado permitirán el seguimiento continuo del proceso de aprendizaje, ofreciéndole retroalimentación constante de su progreso. La comunicación de los resultados se hará siempre en función de los objetivos conseguidos o no y no dándole solamente una nota, no se trata de clasificar, sino de valorar aprendizajes. Al terminar cada U. D. se propondrán actividades de recopilación para todos y cada uno de los alumnos.

Nota a los criterios de calificación: A la hora de tener en cuenta los aprendizajes efectuados para la calificación no a todos los alumnos se les exigirán los mismos objetivos, aunque todos deberán alcanzar los especificados en los criterios de evaluación detallados anteriormente. Desde nuestro punto de vista esta es una forma de atender a la diversidad: todos trabajan lo mismo, pero no a todos se les exige lo mismo.

#### RECUPERACIONES A LO LARGO DEL CURSO

Para el alumnado que durante el curso escolar no superen alguna evaluación, se les recomendarán actividades y ejercicios de refuerzo de las unidades no superadas, que deberán recoger en su cuaderno y tener a disposición del profesorado cuando sean requeridas.

El profesorado podrá optar por:

- \* La realización de una prueba específica sobre los contenidos trabajados en la evaluación anterior
- \* La inclusión de preguntas basadas en los contenidos mínimos en las diferentes pruebas escritas que se realicen con el fin de dar tiempo al alumnado para resolver sus dudas y aplicar los procedimientos y destrezas de los objetivos no superados.
- \* Al finalizar el curso todo el alumnado podrá realizar una prueba final que versará sobre los contenidos mínimos de la asignatura cursada.

## J. Medidas de atención a la diversidad

Los alumnos y las alumnas son diferentes en su ritmo de trabajo, estilo de aprendizaje, conocimientos previos, experiencias, etc. Todo ello sitúa a los docentes en la necesidad de educar en y para la diversidad. Las medidas de atención a la diversidad están orientadas a responder a las necesidades educativas concretas del alumnado, a conseguir que alcance el máximo desarrollo posible de sus capacidades personales y a la adquisición de las competencias básicas y de los objetivos del currículo establecidos para la educación secundaria obligatoria, garantizando así el derecho a la educación que les asiste.

Partiendo de la evaluación inicial, donde se detectarán en principio la mayoría de las necesidades educativas y con el seguimiento del alumno que nos permitirá detectar cualquier otra necesidad de atención a la diversidad que pueda surgir más adelante., se tratará de establecer los mecanismos adecuados y las medidas de apoyo y

refuerzo precisas que permitan detectar las dificultades de aprendizaje tan pronto como se produzcan y superar el retraso escolar que pudiera presentar el alumnado, así como el desarrollo intelectual del alumnado con altas capacidades intelectuales.

Los planes de refuerzo son una medida de modificación de los elementos del currículo, a fin de dar respuesta al alumnado con necesidades específicas de apoyo educativo y están dirigidas al alumnado de educación secundaria obligatoria que se encuentre en alguna de las situaciones siguientes:

- a) Alumnado con necesidades educativas especiales.
- b) Alumnado que se incorpora tardíamente al sistema educativo.
- c) Alumnado con dificultades graves de aprendizaje.
- d) Alumnado con necesidades de compensación educativa.
- e) Alumnado con altas capacidades intelectuales.

Los tipos de programas de adaptación curricular y apoyos en la Educación Secundaria son:

- a. Programa de refuerzo de aprendizaje NEAE, cuando el desfase curricular con respecto al grupo de edad del alumnado es poco importante. Afectará a los elementos del currículo que se consideren necesarios, metodología y contenidos, pero sin modificar los objetivos de la etapa educativa ni los criterios de evaluación.
- b. Adaptaciones curriculares significativas, cuando el desfase curricular con respecto al grupo de edad del alumnado haga necesaria la modificación de los elementos del currículo, incluidos los objetivos de la etapa y los criterios de evaluación.
- c. Adaptaciones curriculares para el alumnado con altas capacidades intelectuales y programa de profundización para alumnado de Altas Capacidades.
- d. Programa de Mejora del Aprendizaje y Rendimiento (PMAR) .

Además, recordemos que el Centro cuenta con los programas Accem y PROA, donde, después de la Evaluación Inicial, los Equipos Educativos propondrán al alumnado para participar en los mismos.

#### ALTAS CAPACIDADES

Las adaptaciones curriculares para el alumnado con altas capacidades intelectuales están destinadas a promover el desarrollo pleno y equilibrado de los objetivos generales de las etapas educativas, contemplando medidas extraordinarias orientadas a ampliar y enriquecer los contenidos del currículo ordinario y medidas excepcionales de flexibilización del período de escolarización.

Para aquellos alumnos que superen con creces los objetivos mínimos previstos, este departamento propondrá proyectos de ampliación para el alumnado que luego expondrá en clase. Las actividades de ampliación se proponen para aquellos alumnos que no tengan ninguna dificultad y con el fin de que puedan profundizar contenidos propios de la unidad didáctica en desarrollo o, incluso, de otros campos del conocimiento que aporten nuevas relaciones con los tratados. Dentro de estas actividades se atenderán conceptos que requieren un grado mayor de abstracción, proceso de cualificación y cálculo y, en general, contenidos cuyas relaciones con los aspectos ya conocidos del ciclo o de la etapa anterior no sean tan obvias.

#### PROGRAMA DE REFUERZO DE APRENDIZAJE NEAE

Las acciones del programa de refuerzo de aprendizaje NEAE irán dirigidas al alumnado que presente desfase en su nivel de competencia curricular respecto del grupo en el que está escolarizado, por presentar dificultades graves de aprendizaje o de acceso al currículo asociadas a discapacidad o trastornos graves de conducta, por encontrarse en situación social desfavorecida o por haberse incorporado tardíamente al sistema educativo.

Las adaptaciones curriculares individuales serán propuestas por el profesor o profesora del área o materia en la que el alumnado tenga el desfase curricular, que será responsable de su elaboración y aplicación, con el asesoramiento del equipo o departamento de orientación.

Este departamento propondrá una metodología y rebajará el grado de cumplimiento de los objetivos generales y criterios de evaluación, manteniendo los objetivos de la etapa. Los contenidos trabajados son los mismos, lo que cambia es el nivel de complejidad.

La metodología a seguir para estos casos es la siguiente:

\* Dedicar fracciones de las clases para atender al alumnado a realizar actividades de refuerzos. Las actividades de refuerzos están pensadas para aquellos alumnos que necesitan afianzar o reforzar un aspecto determinado del proceso de aprendizaje. Estas actividades deben de atender a los contenidos de mayor significado para los alumnos y que enlacen con aquellos que deben conocer o dominar del currículo.

\* Actividades de refuerzo individual (diversificación de las actividades de clase) para aquellos alumnos que presenten deficiencias en el grado de alcance de las capacidades propuestas, así como las competencias básicas.

\* Disminuir la dificultad en las pruebas escritas, manteniendo los criterios de evaluación recogidos en la programación.

#### ADAPTACIÓN CURRICULAR SIGNIFICATIVA

Las adaptaciones curriculares significativas irán dirigidas al alumnado con necesidades educativas especiales, a fin de facilitar la accesibilidad de los mismos al currículo.

Las adaptaciones curriculares significativas se realizarán buscando el máximo desarrollo posible de las competencias básicas; la evaluación y la promoción tomarán como referente los criterios de evaluación fijados en dichas adaptaciones.

La aplicación de las adaptaciones curriculares significativas será responsabilidad del profesor o profesora de la materia correspondiente, del profesorado de educación especial y el asesoramiento del departamento de orientación.

La programación será responsabilidad del Departamento de Orientación y podrá ser asesorado por el profesor de la materia.

La evaluación de las áreas o materias será responsabilidad compartida del profesorado que las imparte y, en su caso, del profesorado de apoyo.

Las decisiones sobre la evaluación de las adaptaciones curriculares y la promoción y titulación del alumnado se realizarán de acuerdo a los objetivos fijados en la adaptación curricular significativa y será realizada por el equipo docente, oído el departamento de orientación.

#### ADECUACIÓN DE LA PROGRAMACIÓN.

Está indicada para el alumnado que presenta falta de motivación en su aprendizaje. Las medidas a seguir serán las mismas que las tratadas en el punto 3.5, pudiendo realizarse a grupos concretos una vez detectadas las dificultades en la Evaluación Inicial.

Las hará el profesor en función de la capacidad del alumnado y siguiendo instrucciones del Departamento de Orientación. No se modifican los objetivos ni los contenidos, sólo algunos aspectos de la Metodología y medidas que se llevan a cabo en el aula : cambiar de sitio, dar más tiempo para los exámenes, presentar las actividades de forma gráfica o en color, indicar el objetivo de la pregunta, marcar en negrita las preguntas o datos relevantes.

Se podrá plantear este sistema a grupos completos donde sea elevado el número de repetidores o predomine la falta de hábito de trabajo.

#### PROYECTO BILINGÜE

El centro participa en el desarrollo de un programa bilingüe, en el que nuestro departamento es parte activa. Contamos con un profesor bilingüe con destino definitivo.

En los grupos bilingües, parte de los contenidos se explican en inglés, con materiales seleccionados de textos ingleses. Estos materiales se siguen actualizando de forma progresiva.

#### PMAR 2º ESO.

Este programa para la mejora del aprendizaje y del rendimiento, que no deja de ser una adecuación de la programación, tiene un objetivo claro: se trata de un programa en el que se prioriza el refuerzo individualizado del alumnado que presenta algún tipo de dificultades para la consecución de los objetivos planteados en 2º y 3º de ESO, que les permita cursar 4º de ESO con éxito, bien por la vía académica, bien por la vía aplicada. Según la edad del alumnado, tras acabar el segundo curso del ciclo PMAR, también podría presentarse a la prueba de acceso a Ciclo Formativo sin necesidad de cursar 4º de ESO.

Durante el presente curso contamos con alumnos que presentan un desfase importante en el área científico-matemática, con deficiencias en recursos instrumentales básicos y falta de hábitos de estudio, de motivación y autoestima hace necesaria la programación expresa de estas materias.

#### PROGRAMA DE REFUERZO DEL APRENDIZAJE PARA ALUMNOS CON LA MATERIA PENDIENTE.

El BOJA 144 de 28 de julio de 2016 contiene la ORDEN del 14 julio por la que se desarrolla el currículo correspondiente a la Educación Secundaria Obligatoria en Andalucía, y se regula la atención a la diversidad y, de acuerdo a esta legislación, el Departamento propone que el alumnado que promocione sin haber superado todas las áreas o materias seguirá un programa de refuerzo destinado a la recuperación de los aprendizajes no adquiridos y deberá superar la evaluación correspondiente a dicho programa.

En el caso de áreas y materias no superadas que tengan continuidad en el curso siguiente, el profesorado responsable de estos programas será el profesorado de la materia correspondiente.

En aquellas materias que no tengan continuidad en el curso siguiente el programa de refuerzo para la recuperación de los aprendizajes no adquiridos se asigna al Jefe del Departamento, que habilitará una clase en la plataforma Classroom donde se podrán consultar dudas formales o de la materia en sí, y donde se irán notificando las fechas de los exámenes y de las entregas de trabajos.

Para cada uno/a de estos alumnos/as con asignaturas pendientes de cursos anteriores se elaborará un plan personalizado a partir de la información obtenida en el curso anterior más la que provenga de las etapas iniciales del presente curso, que se implementarán con las recogidas en la evaluación inicial.

El alumnado, así como sus padres o tutores legales (excepto mayores de edad) serán informados por escrito de

este plan de trabajo y que deberán devolverlo firmado para verificar que se tienen conocimiento de ello.

En la evaluación de la asignatura pendiente, tendremos en cuenta:

FASE A: La realización de las actividades, el interés mostrado por el seguimiento de la asignatura y su evolución

FASE B: Los exámenes realizados, cuyas preguntas se obtendrán de las actividades anteriores mencionadas y que como mínimo serán dos

Los porcentajes de estas dos fases en los diferentes niveles serán los siguientes:

NIVEL/MATERIA NO SUPERADA FASE A FASE B

3º ESO/ FÍSICA Y QUÍMICA 2º ESO 40 % 60 %

4º ESO/ FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO 40 % 60 %

El programa de refuerzo se divide, a su vez, en dos bloques, para cada uno de los cuales habrá que entregar los trabajos correspondientes a la fase A antes (o a lo sumo el mismo día) de que se realice el examen correspondiente, dando a los alumnos la oportunidad de hacer la entrega completa o parcial (de uno de los bloques) en cualquier momento, con el fin de ayudar a que sientan que van superando la materia pendiente con mayor facilidad y celeridad.

Siempre que se supere la asignatura de Física y Química en un curso se darán por superadas las asignaturas con el mismo nombre de cursos anteriores.

Los informes correspondientes son:

#### PLAN DE REFUERZO PARA ALUMNOS QUE PROMOCIONAN CON ASIGNATURAS NO SUPERADAS DATOS DEL ALUMNO

Apellidos: Nombre:

Tutor: Curso: 3º de E.S.O.

Tiene informe psicopedagógico realizado anteriormente: SI NO

#### RAZONES QUE JUSTIFICAN LA IMPLEMENTACIÓN DEL PLAN

De conformidad con la legislación vigente, el Departamento de Física y Química ha elaborado un plan de trabajo para los alumnos que tengan asignaturas pendientes de cursos anteriores. El plan se ha concretado en:

Realizar una serie de actividades relacionadas con los objetivos mínimos de la asignatura

Presentarse a pruebas escritas que serán anunciadas convenientemente por el/la profesor/a de la asignatura.

#### ORIENTACIONES METODOLÓGICAS GENERALES DEL TRABAJO CON EL ALUMNO

\* Revisión periódica del trabajo diario que va realizando el/la alumno/a.

\* Atención personalizada mediante la plataforma Classroom, cuya clave ha comunicado el profesorado

#### SEGUIMIENTO DEL PROGRAMA

Este programa tiene un seguimiento en clase para fomentar la integración y el hábito de trabajo, causa por la que el /la alumno/a no superó la materia el pasado curso.

Siempre y cuando el/la alumno/a siga el curso actual, podrá recuperar fácilmente los contenidos no adquiridos del curso anterior.

#### PARA LA REALIZACIÓN DEL PROGRAMA SE EMPLEARÁ:

Actividades programadas y plataforma Classroom.

#### TEMPORALIZACIÓN

Trimestral ACTIVIDADES A REALIZAR

1ª EVALUACIÓN Temas 1,2 y 3 del cuadernillo entregado

2ª EVALUACIÓN Temas 4,5 y 6 del cuadernillo entregado

3ª EVALUACIÓN Y FINAL En caso de no superar las evaluaciones anteriores, se realizará una prueba final con los objetivos básicos de la asignatura suspensa

Criterios de calificación

#### INSTRUMENTOS DE EVALUACIÓN Y SU VALORACIÓN

Valoración de los trabajos , actitud en superar la asignatura (entrega de actividades en su fecha, preguntas, etc  
) 40%

Exámenes parciales o final cuyos contenidos y objetivos podrán ser incluidos en las pruebas escritas realizadas en este curso siempre y cuando el alumno o alumna tengan un hábito de trabajo diario. 60%

La nota final será la media aritmética de la nota obtenida en las dos notas parciales, siempre y cuando obtengan 4 puntos, como mínimo, en una de las partes o la nota de la última convocatoria con la misma ponderación

Opción para acortar el proceso de recuperación de la materia pendiente.

Siempre y cuando se obtenga una calificación positiva en los dos bloques temáticos, que se corresponden con las dos primeras evaluaciones, se considerará superada la asignatura. Asimismo, si superan las dos primeras evaluaciones de la asignatura de 3º de ESO se les considerará superada la de 2º de ESO.

#### CONTENIDOS MÍNIMOS Y CRITERIOS DE EVALUACIÓN

##### BLOQUE 1: Temas 1,2 y 3 del cuadernillo CONTENIDOS

- \* El Método Científico. Medida de magnitudes
- \* Los sistemas materiales
- \* Mezclas y sustancias puras
- \* Los átomos y su complejidad CRITERIOS DE EVALUACIÓN
- \* Realizar cambios de unidades usando la notación científica. Conocer las unidades del S.I.
- \* Conocer los cambios de estado directos e inversos
- \* Aplicar el concepto de densidad a ejercicios.
- \* Interpretar gráficas de cambios de estado, diferenciando sustancias puras de mezclas
- \* Clasificar las mezclas y conocer los diferentes métodos de separación de las sustancias que la forman
- \* Diferenciar elementos, compuestos, sustancias simples y mezclas según el modelo de bolas.
- \* Identificar las partículas subatómicas conociendo Z y A.

##### BLOQUE 2: Temas 4,5 y 6 del cuadernillo CONTENIDOS

- \* Elementos y compuestos
- \* Las reacciones químicas
- \* El movimiento
- \* Las fuerzas CRITERIOS DE EVALUACIÓN
- \* Formular moléculas binarias sencilla
- \* Plantear y ajustar reacciones químicas sencillas y aplicar la ley de conservación de la masa.
- \* Diferenciar movimiento uniforme de acelerado.
- \* Determinar velocidades y aceleraciones de diferentes movimientos a partir de los datos del ejercicio.
- \* Interpretar gráficas de movimiento obteniendo aceleraciones, velocidades o distancias recorridas.
- \* Dibujar fuerzas y obtener la resultante de las fuerzas que actúan sobre un cuerpo. Aplicar la segunda ley de Newton.

#### FÍSICA Y QUÍMICA: TODOS LOS ANTERIORES: LOS ANTERIORMENTE MENCIONADOS

El/La profesor/a de la Asignatura:

Fdo.:

Don/D<sup>a</sup> \_\_\_\_\_, padre, madre o tutor legal del alumno/ de la alumna:

\_\_\_\_\_ que cursa \_\_\_\_ de ESO, ha sido informado del PLAN DE RECUPERACIÓN DE LA ASIGNATURA DE FÍSICA Y QUÍMICA.

En Sevilla a \_\_\_\_ de Octubre de 2021

Fdo:

#### PLAN DE REFUERZO PARA ALUMNOS QUE PROMOCIONAN CON ASIGNATURAS NO SUPERADAS DATOS DEL ALUMNO

Apellidos: Nombre:

Tutor: Curso: 4º E.S.O.

Tiene informe psicopedagógico realizado anteriormente: SI NO

#### RAZONES QUE JUSTIFICAN LA IMPLEMENTACIÓN DEL PLAN

De conformidad con la legislación vigente, el Departamento de Física y Química ha elaborado un plan de trabajo para los alumnos que tengan asignaturas pendientes de cursos anteriores. El plan se ha concretado en:

Realizar una serie de actividades relacionadas con los objetivos mínimos de la asignatura

Presentarse a pruebas escritas que serán anunciadas convenientemente por el/la profesor/a de la asignatura.

**ORIENTACIONES METODOLÓGICAS GENERALES DEL TRABAJO CON EL ALUMNO**

- \* Revisión periódica del trabajo diario que va realizando el/la alumno/a.
- \* Atención personalizada mediante la plataforma Classroom, cuya clave ha comunicado el profesorado

**SEGUIMIENTO DEL PROGRAMA**

Este programa tiene un seguimiento diario para fomentar la integración y el hábito de trabajo, causa por la que el /la alumno/a no superó la materia el pasado curso.

Cada vez que el/la alumno/a tenga dudas respecto a la comprensión o realización de las tareas programadas podrá ponerse en contacto personalmente con el/la profesor/a que le tutoriza la asignatura.

**PARA LA REALIZACIÓN DEL PROGRAMA SE EMPLEARÁ:**

Libro de texto, actividades programadas y plataforma Classroom.

**TEMPORALIZACIÓN**

Trimestral **ACTIVIDADES A REALIZAR**

1ª EVALUACIÓN Bloque de contenidos de FÍSICA

2ª EVALUACIÓN Bloque de contenidos de QUÍMICA

3ª EVALUACIÓN Y FINAL En caso de no superar las evaluaciones anteriores, se realizará una prueba final con los objetivos básicos de la asignatura suspensa

Criterios de calificación

**INSTRUMENTOS DE EVALUACIÓN Y SU VALORACIÓN**

Valoración de los trabajos , actitud en superar la asignatura (entrega de actividades en su fecha, preguntas, etc ¿) 40%

Exámenes parciales o final cuyos contenidos y objetivos podrás ser incluidos en las pruebas escritas realizadas en este curso siempre y cuando el alumno o alumna tengan un hábito de trabajo diario. 60%

La nota final será la media aritmética de la nota obtenida en las dos notas parciales, siempre y cuando obtengan 4 puntos, como mínimo, en una de las partes o la nota de la última convocatoria con la misma ponderación

Opción para acortar el proceso de recuperación de la materia pendiente.

Desde el Departamento de Física y Química se le ofrece al/ a la alumno/a la posibilidad de entregar ambos bloques en la primera convocatoria y de intercambiar la realización del examen de la 2ª parte y realizarlo junto con la primera en lugar de en la fecha prevista para esa segunda parte

**CONTENIDOS MÍNIMOS Y CRITERIOS DE EVALUACIÓN****BLOQUE 1: FÍSICA CONTENIDOS**

\* El movimiento

\* Las fuerzas **CRITERIOS DE EVALUACIÓN**

\* Diferenciar movimiento uniforme de acelerado.

\* Determinar velocidades y aceleraciones de diferentes movimientos a partir de los datos del ejercicio.

\* Interpretar gráficas de movimiento obteniendo aceleraciones, velocidades o distancias recorridas.

\* Dibujar fuerzas y obtener la resultante de las fuerzas que actúan sobre un cuerpo. Aplicar la segunda ley de Newton.

**BLOQUE 2: QUÍMICA CONTENIDOS**

\* El Método Científico. Medida de magnitudes

\* Los sistemas materiales

\* Mezclas y sustancias puras

\* Los átomos y su complejidad

\* Elementos y compuestos

\* Las reacciones químicas **CRITERIOS DE EVALUACIÓN**

\* Realizar cambios de unidades usando la notación científica. Conocer las unidades del S.I.

\* Conocer los cambios de estado directos e inversos

\* Aplicar el concepto de densidad a ejercicios.

\* Interpretar gráficas de cambios de estado, diferenciando sustancias puras de mezclas

\* Clasificar las mezclas y conocer los diferentes métodos de separación de las sustancias que la forman

\* Diferenciar elementos, compuestos, sustancias simples y mezclas según el modelo de bolas.

\* Identificar las partículas subatómicas conociendo Z y A.

\* Formular moléculas binarias sencilla

¿\* Plantear y ajustar reacciones químicas sencillas y aplicar la ley de conservación de la masa.

**FÍSICA Y QUÍMICA TODOS LOS ANTERIORES LOS ANTERIORMENTE MENCIONADOS**

El profesor de la Asignatura:

Fdo.:

Don/Dª \_\_\_\_\_, padre, madre o tutor legal del alumno/ de la alumna:

\_\_\_\_\_ que cursa \_\_\_\_ de ESO, ha sido informado del PLAN DE RECUPERACIÓN DE LA ASIGNATURA DE FÍSICA Y QUÍMICA.

En Sevilla a \_\_\_\_ de Octubre de 2021

Fdo:

El alumnado de PMAR que promocione con el Ámbito Científico y Matemático pendiente, según el artículo 47, de la Orden de 14 de julio de 2016:

\* Las materias no superadas del primer año del programa de mejora del aprendizaje y del rendimiento se recuperarán superando las materias del segundo año con la misma denominación

\* El alumnado que promocione a cuarto curso con materias pendientes del programa de mejora del aprendizaje y del rendimiento deberá seguir un programa de refuerzo para la recuperación de los aprendizajes no adquiridos y superar la evaluación correspondiente dicho programa. A tales efectos, se tendrá especialmente en consideración si las materias pendientes estaban integradas en ámbitos, debiendo adaptar la metodología a las necesidades que presente el alumnado.

El alumnado deberá llevar al día su cuaderno con las actividades propuestas que deberá hacer tanto en clase como en casa. Así mismo, deberá realizar las pruebas escritas que se programen.

\* Con la idea de adecuar el programa de refuerzo de asignaturas pendientes a los alumnos de PMAR, el Departamento, en coordinación con el Departamento de Tecnología y el profesor de este departamento a cargo del PMAR de 3º durante este curso, han establecido en un 40 % de las dos primeras evaluaciones la parte de la materia de Física y Química de PMAR de 3º necesaria para superar la misma materia de PMAR de 2º.

El informe para los alumnos de PMAR de 3º con la Física y Química de PMAR de 2º es:

#### PLAN DE REFUERZO PARA ALUMNOS QUE PROMOCIONAN CON ASIGNATURAS NO SUPERADAS DATOS DEL ALUMNO

Apellidos: Nombre:

Tutor: Curso: 3º de E.S.O. PMAR

Tiene informe psicopedagógico realizado anteriormente: SI NO

#### RAZONES QUE JUSTIFICAN LA IMPLEMENTACIÓN DEL PLAN

De conformidad con la legislación vigente, el Departamento de Física y Química ha elaborado un plan de trabajo para los alumnos que tengan asignaturas pendientes de cursos anteriores. En el caso de los actuales alumnos de 3º de ESO PMAR, este Departamento, en coordinación con el Departamento de Tecnología que desarrolla durante el presente curso 2021/2022 la docencia de las asignaturas correspondientes al Ámbito Científico-Tecnológico, considera que ambos cursos de PMAR (2º y 3º de ESO) constituyen un único programa para los alumnos, lo que incluye la continuación en los objetivos que deben superar en cada una de las asignaturas.

El Departamento de Física y Química, revisados los objetivos de ambos cursos, establece que los de 2º curso corresponden a un 40% de los trabajados en 3º curso durante las dos primeras evaluaciones, y que con esa nota o superior en la asignatura de Física y Química de 3º de ESO en dichas evaluaciones se considerará superada la asignatura correspondiente al segundo curso.

Asimismo, se ha considerado que este mecanismo puede ser una gran motivación para realizar el esfuerzo necesario en el 3º curso en dicho ámbito.

#### ORIENTACIONES METODOLÓGICAS GENERALES DEL TRABAJO CON EL ALUMNO

\* Revisión periódica del trabajo diario que va realizando el/la alumno/a.

\* Atención personalizada habitual realizada por el profesor del ámbito.

#### SEGUIMIENTO DEL PROGRAMA

Este programa tiene un seguimiento en clase para fomentar la integración y el hábito de trabajo, causa por la que el /la alumno/a no superó la materia el pasado curso.

Siempre y cuando el/la alumno/a siga el curso actual, podrá recuperar fácilmente los contenidos no adquiridos del curso anterior.



**PARA LA REALIZACIÓN DEL PROGRAMA SE EMPLEARÁ:**

Desarrollo normalizado de las clases y pruebas correspondientes al presente curso en 3º de PMAR, contando con la asistencia personalizada habitual en este tipo de cursos.

El desarrollo tanto general como personalizado (según las necesidades de cada alumno/a) coincidirá con el programado y desarrollado para la asignatura de Física y Química del Ámbito Científico-Tecnológico llevados a cabo por el Departamento de Tecnología y el profesor encargado de dicho ámbito.

Opción para acortar el proceso de recuperación de la materia pendiente.

No procede, al considerar ambos cursos del PMAR como un bloque continuo.

**CONTENIDOS MÍNIMOS Y CRITERIOS DE EVALUACIÓN****CONTENIDOS**

\* El Método Científico. Medida de magnitudes

\* Los sistemas materiales

\* Mezclas y sustancias puras

**CRITERIOS DE EVALUACIÓN**

\* Formular hipótesis para explicar fenómenos cotidianos utilizando teorías y modelos científicos y registrar observaciones, datos y resultados de manera organizada y rigurosa, y los comunicar de forma oral y escrita utilizando esquemas, gráficos, tablas y expresiones matemáticas.

\* Realizar cambios de unidades usando la notación científica. Conocer las unidades del S.I.

\* Conocer los cambios de estado directos e inversos

\* Aplicar el concepto de densidad a ejercicios.

\* Interpretar gráficas de cambios de estado, diferenciando sustancias puras de mezclas.

\* Identificar el disolvente y el soluto al analizar la composición de mezclas homogéneas de uso cotidiano y preparar disoluciones sencillas expresando la concentración en g/L, % en peso y volumen

\* Clasificar las mezclas y conocer los diferentes métodos de separación de las sustancias que la forman

El/La profesor/a de la Asignatura:

Fdo.:

Don/Dª \_\_\_\_\_, padre, madre o tutor legal del alumno/ de la alumna:

\_\_\_\_\_ que cursa \_\_\_\_ de ESO, ha sido informado del PLAN DE RECUPERACIÓN DE LA ASIGNATURA DE FÍSICA Y QUÍMICA.

En Sevilla a \_\_\_\_ de Octubre de 2021

Fdo:

**PROGRAMA DE REFUERZO PARA ALUMNOS REPETIDORES.**

De conformidad con lo establecido en el artículo 22.1 del Real Decreto 1105/2014, de 26 de diciembre, la repetición se considerará una medida de carácter excepcional y se tomará tras haber agotado las medidas ordinarias de refuerzo y apoyo para solventar las dificultades de aprendizaje del alumno o alumna.

Tengamos siempre en cuenta que este plan general se podrá llevar a cabo siempre que el alumno repetidor esté dispuesto a trabajar y con buena actitud en clase

El Departamento propone un plan personalizado cuyos objetivos son:

\* Aumentar su autoestima a través de experiencias de éxito, partiendo para ello de su nivel competencial.

\* Incentivar su trabajo personal haciéndoles caer en la cuenta de sus avances y de sus retrocesos.

\* Ayudarle a superar sus dificultades a través de su propio esfuerzo, promoviendo en él actitudes de organización, constancia en el trabajo, responsabilidad y compromiso.

\* Ofrecerle una atención más individualizada haciéndoles ver que lo que consigan es para ellos.

\* Asegurar los aprendizajes básicos que les permitan seguir con aprovechamiento las enseñanzas de esta etapa.

Se tomarán las medidas pertinentes necesarias, también, que pudieran surgir en las diferentes reuniones del Equipo Educativo y en las reuniones trimestrales de Evaluación.

En el caso de que existiera un grupo con gran número de repetidores se realizaría una Adecuación de la Programación, tratada más arriba en este mismo epígrafe.

### **K. Actividades complementarias y extraescolares**

Para el presente curso, debido a la pandemia en la que estamos inmersos, y siguiendo las recomendaciones sanitarias, no programaremos actividades extraescolares.

Como actividades complementarias trataremos de introducir diferentes trabajos relacionados con los contenidos transversales que se adaptan al tema de estudio para aplicar las Tics, así como visualización de vídeos de corta duración, en algunos de los que el alumnado tendrá unas fichas de trabajo que irá rellenando durante o al terminar la actividad.

### **L. Indicadores de logro e información para la memoria de autoevaluación**

**ELEMENTOS Y RELACIONES CURRICULARES**
**FÍSICA Y QUÍMICA - 2º DE E.S.O.**
**A. Elementos curriculares**
**1. Objetivos de materia**

<b>Código</b>	<b>Objetivos</b>
1	Comprender y utilizar las estrategias y los conceptos básicos de la Física y de la Química para interpretar los fenómenos naturales, así como para analizar y valorar sus repercusiones en el desarrollo científico y tecnológico.
2	Aplicar, en la resolución de problemas, estrategias coherentes con los procedimientos de las ciencias, tales como el análisis de los problemas planteados, la formulación de hipótesis, la elaboración de estrategias de resolución y de diseño experimentales, el análisis de resultados, la consideración de aplicaciones y repercusiones del estudio realizado.
3	Comprender y expresar mensajes con contenido científico utilizando el lenguaje oral y escrito con propiedad, interpretar diagramas, gráficas, tablas y expresiones matemáticas elementales, así como comunicar argumentaciones y explicaciones en el ámbito de la ciencia.
4	Obtener información sobre temas científicos, utilizando distintas fuentes, y emplearla, valorando su contenido, para fundamentar y orientar trabajos sobre temas científicos.
5	Desarrollar actitudes críticas fundamentadas en el conocimiento científico para analizar, individualmente o en grupo, cuestiones relacionadas con las ciencias y la tecnología.
6	Desarrollar actitudes y hábitos saludables que permitan hacer frente a problemas de la sociedad actual en aspectos relacionados con el uso y consumo de nuevos productos.
7	Comprender la importancia que el conocimiento en ciencias tiene para poder participar en la toma de decisiones tanto en problemas locales como globales.
8	Conocer y valorar las interacciones de la ciencia y la tecnología con la sociedad y el medio ambiente, para así avanzar hacia un futuro sostenible.
9	Reconocer el carácter evolutivo y creativo de la Física y de la Química y sus aportaciones a lo largo de la historia.

**2. Contenidos**

<b>Contenidos</b>	
<b>Bloque 1. La actividad científica</b>	
<b>Nº Ítem</b>	<b>Ítem</b>
1	El método científico: sus etapas.
2	Medida de magnitudes. Sistema Internacional de Unidades. Notación científica.
3	Utilización de las tecnologías de la información y la comunicación.
4	El trabajo en el laboratorio.
5	Proyecto de investigación.
<b>Bloque 2. La materia</b>	
<b>Nº Ítem</b>	<b>Ítem</b>
1	Propiedades de la materia.
2	Estados de agregación. Cambios de estado. Modelo cinético-molecular.
3	Leyes de los gases.
4	Sustancias puras y mezclas.
5	Mezclas de especial interés: disoluciones acuosas, aleaciones y coloides.
6	Métodos de separación de mezclas.
<b>Bloque 3. Los cambios</b>	
<b>Nº Ítem</b>	<b>Ítem</b>
1	Cambios físicos y cambios químicos.
2	La reacción química.
3	La química en la sociedad y el medio ambiente.
<b>Bloque 4. El movimiento y las fuerzas</b>	
<b>Nº Ítem</b>	<b>Ítem</b>
1	Velocidad media y velocidad instantánea. Concepto de aceleración.
2	Máquinas simples.
<b>Bloque 5. Energía</b>	
<b>Nº Ítem</b>	<b>Ítem</b>
1	Energía. Unidades.
2	Tipos. Transformaciones de la energía y su conservación.
3	Energía térmica. El calor y la temperatura.
4	Fuentes de energía.
5	Uso racional de la energía.
6	Las energías renovables en Andalucía.

**B. Relaciones curriculares**

**Criterio de evaluación: 1.1. Reconocer e identificar las características del método científico.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

**Estándares**

FyQ1. Formula hipótesis para explicar fenómenos cotidianos utilizando teorías y modelos científicos.

FyQ2. Registra observaciones, datos y resultados de manera organizada y rigurosa, y los comunica de forma oral y escrita utilizando esquemas, gráficos, tablas y expresiones matemáticas.

**Criterio de evaluación: 1.2. Valorar la investigación científica y su impacto en la industria y en el desarrollo de la sociedad.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Relaciona la investigación científica con las aplicaciones tecnológicas en la vida cotidiana.

**Criterio de evaluación: 1.3. Conocer los procedimientos científicos para determinar magnitudes.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

**Estándares**

FyQ1. Establece relaciones entre magnitudes y unidades utilizando, preferentemente, el Sistema Internacional de Unidades y la notación científica para expresar los resultados.

**Criterio de evaluación: 1.4. Reconocer los materiales, e instrumentos básicos del laboratorio de Física y de Química; conocer y respetar las normas de seguridad y de eliminación de residuos para la protección del medio ambiente.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Reconoce e identifica los símbolos más frecuentes utilizados en el etiquetado de productos químicos e instalaciones, interpretando su significado.

FyQ2. Identifica material e instrumentos básicos de laboratorio y conoce su forma de utilización para la realización de experiencias respetando las normas de seguridad e identificando actitudes y medidas de actuación preventivas

**Criterio de evaluación: 1.5. Interpretar la información sobre temas científicos de carácter divulgativo que aparece en publicaciones y medios de comunicación.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FyQ1. Selecciona, comprende e interpreta información relevante en un texto de divulgación científica y transmite las conclusiones obtenidas utilizando el lenguaje oral y escrito con propiedad.

FyQ2. Identifica las principales características ligadas a la fiabilidad y objetividad del flujo de información existente en internet y otros medios digitales.

**Criterio de evaluación: 1.6. Desarrollar pequeños trabajos de investigación en los que se ponga en práctica la aplicación del método científico y la utilización de las TIC.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CD: Competencia digital

**Competencias clave**

CAA: Aprender a aprender

SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

**Estándares**

FyQ1. Realiza pequeños trabajos de investigación sobre algún tema objeto de estudio aplicando el método científico, y utilizando las TIC para la búsqueda y selección de información y presentación de conclusiones.

FyQ2. Participa, valora, gestiona y respeta el trabajo individual y en equipo.

**Criterio de evaluación: 2.1. Reconocer las propiedades generales y características de la materia y relacionarlas con su naturaleza y sus aplicaciones.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Distingue entre propiedades generales y propiedades características de la materia, utilizando estas últimas para la caracterización de sustancias.

FyQ2. Relaciona propiedades de los materiales de nuestro entorno con el uso que se hace de ellos.

FyQ3. Describe la determinación experimental del volumen y de la masa de un sólido y calcula su densidad.

**Criterio de evaluación: 2.2. Justificar las propiedades de los diferentes estados de agregación de la materia y sus cambios de estado, a través del modelo cinético-molecular.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Justifica que una sustancia puede presentarse en distintos estados de agregación dependiendo de las condiciones de presión y temperatura en las que se encuentre.

FyQ2. Explica las propiedades de los gases, líquidos y sólidos utilizando el modelo cinético-molecular.

FyQ3. Describe e interpreta los cambios de estado de la materia utilizando el modelo cinético-molecular y lo aplica a la interpretación de fenómenos cotidianos.

FyQ4. Deduce a partir de las gráficas de calentamiento de una sustancia sus puntos de fusión y ebullición, y la identifica utilizando las tablas de datos necesarias.

**Criterio de evaluación: 2.3. Establecer las relaciones entre las variables de las que depende el estado de un gas a partir de representaciones gráficas y/o tablas de resultados obtenidos en experiencias de laboratorio o simulaciones por ordenador.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CD: Competencia digital

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Justifica el comportamiento de los gases en situaciones cotidianas relacionándolo con el modelo cinético-molecular.

FyQ2. Interpreta gráficas, tablas de resultados y experiencias que relacionan la presión, el volumen y la temperatura de un gas utilizando el modelo cinético-molecular y las leyes de los gases.

**Criterio de evaluación: 2.4. Identificar sistemas materiales como sustancias puras o mezclas y valorar la importancia y las aplicaciones de mezclas de especial interés.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Distingue y clasifica sistemas materiales de uso cotidiano en sustancias puras y mezclas, especificando en este último caso si se trata de mezclas homogéneas, heterogéneas o coloides.

FyQ2. Identifica el disolvente y el soluto al analizar la composición de mezclas homogéneas de especial interés.

FyQ3. Realiza experiencias sencillas de preparación de disoluciones, describe el procedimiento seguido y el

**Estándares**

material utilizado, determina la concentración y la expresa en gramos por litro.

**Criterio de evaluación: 2.5. Proponer métodos de separación de los componentes de una mezcla.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Diseña métodos de separación de mezclas según las propiedades características de las sustancias que las componen, describiendo el material de laboratorio adecuado.

**Criterio de evaluación: 3.1. Distinguir entre cambios físicos y químicos mediante la realización de experiencias sencillas que pongan de manifiesto si se forman o no nuevas sustancias.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Distingue entre cambios físicos y químicos en acciones de la vida cotidiana en función de que haya o no formación de nuevas sustancias.  
 FyQ2. Describe el procedimiento de realización experimentos sencillos en los que se ponga de manifiesto la formación de nuevas sustancias y reconoce que se trata de cambios químicos.

**Criterio de evaluación: 3.2. Caracterizar las reacciones químicas como cambios de unas sustancias en otras.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

**Estándares**

FyQ1. Identifica cuáles son los reactivos y los productos de reacciones químicas sencillas interpretando la representación esquemática de una reacción química.

**Criterio de evaluación: 3.6. Reconocer la importancia de la química en la obtención de nuevas sustancias y su importancia en la mejora de la calidad de vida de las personas.**

**Competencias clave**

CAA: Aprender a aprender  
 CSYC: Competencias sociales y cívicas  
 CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FyQ1. Clasifica algunos productos de uso cotidiano en función de su procedencia natural o sintética.  
 FyQ2. Identifica y asocia productos procedentes de la industria química con su contribución a la mejora de la calidad de vida de las personas.

**Criterio de evaluación: 3.7. Valorar la importancia de la industria química en la sociedad y su influencia en el medio ambiente.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CAA: Aprender a aprender  
 CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Describe el impacto medioambiental del dióxido de carbono, los óxidos de azufre, los óxidos de nitrógeno y los CFC y otros gases de efecto invernadero relacionándolo con los problemas medioambientales de ámbito global.  
 FyQ2. Propone medidas y actitudes, a nivel individual y colectivo, para mitigar los problemas medioambientales de importancia global.  
 FyQ3. Defiende razonadamente la influencia que el desarrollo de la industria química ha tenido en el progreso de la sociedad, a partir de fuentes científicas de distinta procedencia.

**Criterio de evaluación: 4.2. Establecer la velocidad de un cuerpo como la relación entre el espacio recorrido y el tiempo invertido en recorrerlo.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

**Estándares**

FyQ1. Determina, experimentalmente o a través de aplicaciones informáticas, la velocidad media de un cuerpo interpretando el resultado.

FyQ2. Realiza cálculos para resolver problemas cotidianos utilizando el concepto de velocidad.

**Criterio de evaluación: 4.3. Diferenciar entre velocidad media e instantánea a partir de gráficas espacio/tiempo y velocidad/tiempo, y deducir el valor de la aceleración utilizando estas últimas.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Deducir la velocidad media e instantánea a partir de las representaciones gráficas del espacio y de la velocidad en función del tiempo.

FyQ2. Justifica si un movimiento es acelerado o no a partir de las representaciones gráficas del espacio y de la velocidad en función del tiempo.

**Criterio de evaluación: 4.4. Valorar la utilidad de las máquinas simples en la transformación de un movimiento en otro diferente, y la reducción de la fuerza aplicada necesaria.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Interpreta el funcionamiento de máquinas mecánicas simples considerando la fuerza y la distancia al eje de giro y realiza cálculos sencillos sobre el efecto multiplicador de la fuerza producido por estas máquinas.

**Criterio de evaluación: 4.7. Identificar los diferentes niveles de agrupación entre cuerpos celestes, desde los cúmulos de galaxias a los sistemas planetarios, y analizar el orden de magnitud de las distancias implicadas.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Relaciona cuantitativamente la velocidad de la luz con el tiempo que tarda en llegar a la Tierra desde objetos celestes lejanos y con la distancia a la que se encuentran dichos objetos, interpretando los valores obtenidos.

**Criterio de evaluación: 5.1. Reconocer que la energía es la capacidad de producir transformaciones o cambios.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

**Estándares**

FyQ1. Argumenta que la energía se puede transferir, almacenar o disipar, pero no crear ni destruir, utilizando ejemplos.

FyQ2. Reconoce y define la energía como una magnitud expresándola en la unidad correspondiente en el Sistema Internacional.

**Criterio de evaluación: 5.2. Identificar los diferentes tipos de energía puestos de manifiesto en fenómenos cotidianos y en experiencias sencillas realizadas en el laboratorio.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender



**Estándares**

FyQ1. Relaciona el concepto de energía con la capacidad de producir cambios e identifica los diferentes tipos de energía que se ponen de manifiesto en situaciones cotidianas explicando las transformaciones de unas formas a otras.

**Criterio de evaluación: 5.3. Relacionar los conceptos de energía, calor y temperatura en términos de la teoría cinético-molecular y describir los mecanismos por los que se transfiere la energía térmica en diferentes situaciones cotidianas.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Explica el concepto de temperatura en términos del modelo cinético-molecular diferenciando entre temperatura, energía y calor.  
FyQ2. Conoce la existencia de una escala absoluta de temperatura y relaciona las escalas de Celsius y Kelvin.  
FyQ3. Identifica los mecanismos de transferencia de energía reconociéndolos en diferentes situaciones cotidianas y fenómenos atmosféricos, justificando la selección de materiales para edificios y en el diseño de sistemas de calentamiento.

**Criterio de evaluación: 5.4. Interpretar los efectos de la energía térmica sobre los cuerpos en situaciones cotidianas y en experiencias de laboratorio.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Explica el fenómeno de la dilatación a partir de alguna de sus aplicaciones como los termómetros de líquido, juntas de dilatación en estructuras, etc.  
FyQ2. Explica la escala Celsius estableciendo los puntos fijos de un termómetro basado en la dilatación de un líquido volátil.  
FyQ3. Interpreta cualitativamente fenómenos cotidianos y experiencias donde se ponga de manifiesto el equilibrio térmico asociándolo con la igualación de temperaturas.

**Criterio de evaluación: 5.5. Valorar el papel de la energía en nuestras vidas, identificar las diferentes fuentes, comparar el impacto medioambiental de las mismas y reconocer la importancia del ahorro energético para un desarrollo sostenible.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Reconoce, describe y compara las fuentes renovables y no renovables de energía, analizando con sentido crítico su impacto medioambiental.

**Criterio de evaluación: 5.6. Conocer y comparar las diferentes fuentes de energía empleadas en la vida diaria en un contexto global que implique aspectos económicos y medioambientales.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas  
SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

**Estándares**

FyQ1. Compara las principales fuentes de energía de consumo humano, a partir de la distribución geográfica de sus recursos y los efectos medioambientales.  
FyQ2. Analiza la predominancia de las fuentes de energía convencionales) frente a las alternativas, argumentando los motivos por los que estas últimas aún no están suficientemente explotadas.

**Criterio de evaluación: 5.7. Valorar la importancia de realizar un consumo responsable de las fuentes energéticas y reconocer la importancia que las energías renovables tienen en Andalucía.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Interpreta datos comparativos sobre la evolución del consumo de energía mundial proponiendo medidas que pueden contribuir al ahorro individual y colectivo.

**C. Ponderaciones de los criterios**

<b>Nº Criterio</b>	<b>Denominación</b>	<b>Ponderación %</b>
FyQ.1	Reconocer e identificar las características del método científico.	3,84
FyQ.2	Valorar la investigación científica y su impacto en la industria y en el desarrollo de la sociedad.	3,84
FyQ.3	Conocer los procedimientos científicos para determinar magnitudes.	3,84
FyQ.1	Reconocer las propiedades generales y características de la materia y relacionarlas con su naturaleza y sus aplicaciones.	3,84
FyQ.1	Distinguir entre cambios físicos y químicos mediante la realización de experiencias sencillas que pongan de manifiesto si se forman o no nuevas sustancias.	3,84
FyQ.6	Reconocer la importancia de la química en la obtención de nuevas sustancias y su importancia en la mejora de la calidad de vida de las personas.	3,84
FyQ.3	Diferenciar entre velocidad media e instantánea a partir de gráficas espacio/tiempo y velocidad/tiempo, y deducir el valor de la aceleración utilizando estas últimas.	3,84
FyQ.7	Identificar los diferentes niveles de agrupación entre cuerpos celestes, desde los cúmulos de galaxias a los sistemas planetarios, y analizar el orden de magnitud de las distancias implicadas.	3,84
FyQ.2	Identificar los diferentes tipos de energía puestos de manifiesto en fenómenos cotidianos y en experiencias sencillas realizadas en el laboratorio.	3,84
FyQ.3	Relacionar los conceptos de energía, calor y temperatura en términos de la teoría cinético-molecular y describir los mecanismos por los que se transfiere la energía térmica en diferentes situaciones cotidianas.	3,84
FyQ.7	Valorar la importancia de realizar un consumo responsable de las fuentes energéticas y reconocer la importancia que las energías renovables tienen en Andalucía.	4
FyQ.4	Valorar la utilidad de las máquinas simples en la transformación de un movimiento en otro diferente, y la reducción de la fuerza aplicada necesaria.	3,84
FyQ.4	Reconocer los materiales, e instrumentos básicos del laboratorio de Física y de Química; conocer y respetar las normas de seguridad y de eliminación de residuos para la protección del medio ambiente.	3,84
FyQ.6	Desarrollar pequeños trabajos de investigación en los que se ponga en práctica la aplicación del método científico y la utilización de las TIC.	3,84
FyQ.3	Establecer las relaciones entre las variables de las que depende el estado de un gas a partir de representaciones gráficas y/o tablas de resultados obtenidos en experiencias de laboratorio o simulaciones por ordenador.	3,84
FyQ.4	Interpretar los efectos de la energía térmica sobre los cuerpos en situaciones cotidianas y en experiencias de laboratorio.	3,84
FyQ.5	Interpretar la información sobre temas científicos de carácter divulgativo que aparece en publicaciones y medios de comunicación.	3,84
FyQ.2	Justificar las propiedades de los diferentes estados de agregación de la materia y sus cambios de estado, a través del modelo cinético-molecular.	3,84
FyQ.4	Identificar sistemas materiales como sustancias puras o mezclas y valorar la importancia y las aplicaciones de mezclas de especial interés.	3,84

FyQ.1	Reconocer que la energía es la capacidad de producir transformaciones o cambios.	3,84
FyQ.5	Proponer métodos de separación de los componentes de una mezcla.	3,84
FyQ.2	Caracterizar las reacciones químicas como cambios de unas sustancias en otras.	3,84
FyQ.5	Valorar el papel de la energía en nuestras vidas, identificar las diferentes fuentes, comparar el impacto medioambiental de las mismas y reconocer la importancia del ahorro energético para un desarrollo sostenible.	3,84
FyQ.7	Valorar la importancia de la industria química en la sociedad y su influencia en el medio ambiente.	3,84
FyQ.6	Conocer y comparar las diferentes fuentes de energía empleadas en la vida diaria en un contexto global que implique aspectos económicos y medioambientales.	3,84
FyQ.2	Establecer la velocidad de un cuerpo como la relación entre el espacio recorrido y el tiempo invertido en recorrerlo.	3,84

**D. Unidades didácticas: secuenciación y temporización**

Unidades didácticas		
Número	Título	Temporización
1	El trabajo científico.	Tres semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 1 Nota: seguimos las unidades didácticas del libro de texto (Ed. Oxford)		
Número	Título	Temporización
2	La materia y sus propiedades	Tres semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 2		
Número	Título	Temporización
3	Los estados de la materia	Cuatro semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 2		
Número	Título	Temporización
4	La materia en la Naturaleza	Cinco semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 2		
Número	Título	Temporización
5	Los cambios químicos en la materia	Tres semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 3		
Número	Título	Temporización
6	El movimiento de los cuerpos	Cinco semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 4		
Número	Título	Temporización
7	Las fuerzas y el Universo	Cinco semanas
<b>Justificación</b>		

Bloque 4		
Número	Título	Temporización
8	Transformaciones de la materia: la energía	Cuatro semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 5		
Número	Título	Temporización
9	Calor y temperatura.	Cuatro semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 5		

**E. Precisiones sobre los niveles competenciales**

Sin especificar

## F. Metodología

En lo referente a la metodología, es importante transmitir la idea de que la Ciencia es una actividad en permanente construcción y revisión, con implicaciones con la tecnología y con la sociedad; plantear cuestiones tanto teóricas como prácticas, a través de las cuales el alumno comprenda que uno de los objetivos de la ciencia es dar explicaciones científicas de aquello que nos rodea. La realización de actividades prácticas adaptadas a cada nivel de enseñanza en la etapa, pondrá al alumno frente al desarrollo real de alguna de las fases de los métodos científicos, le proporcionará métodos de trabajo en equipo, le permitirá desarrollar habilidades experimentales y le servirá de motivación para el estudio con lo cual estaremos potenciando el cumplimiento de la finalidad de la Enseñanza Secundaria Obligatoria.

Esta formación es indispensable para todos los alumnos/as, cualquiera que vaya a ser su orientación futura, pues tendrá que ser aplicada a todos los campos del conocimiento, incluso a los que no son considerados habitualmente como científicos.

Además, hay que tener presente la inclusión tanto de los temas puntuales, como de los grandes programas actuales que la ciencia está abordando. A este respecto, es importante la búsqueda de información, mediante la utilización de las fuentes adecuadas, sin olvidar las nuevas tecnologías de la información y la comunicación, en la medida en la que los recursos de los alumnos/as y del centro lo permitan, así como su tratamiento organizado y coherente.

La construcción de conceptos y la búsqueda de relación entre ellos que constituye la formalización del conocimiento sobre el mundo natural, debe plantearse bajo el enfoque del propio método científico. Nos basaremos pues en los procedimientos de búsqueda de información, observación directa y experimentación y en la formulación de hipótesis que luego deben ser contrastadas. Todo ello debe conducir a la construcción de modelos que ayuden a comprender y predecir el comportamiento de los fenómenos naturales así como aportar una visión del Universo, su pasado, su evolución e incluso su posible futuro.

Por otro lado, se pretende acercar el conocimiento científico al alumnado, favoreciendo su familiarización progresiva con la cultura científica.

Los métodos de trabajo que se propongan no deben olvidar la diversidad del alumnado dentro del aula, por lo que deben atender los distintos ritmos de aprendizaje. Se deben promover además actividades que fomenten el trabajo en equipo y todas ellas deberán potenciar la capacidad de los alumnos para aprender por sí mismos.

Como instrumentos de búsqueda de información se hará uso habitual a las TIC y con la información obtenida y una vez seleccionada y analizada se elaborarán trabajos de investigación en los que se fomentarán competencias relacionadas con la lectura comprensiva y la expresión oral y escrita. Se dará relevancia en la elaboración de estos trabajos a las implicaciones históricas, sociales, culturales y económicas de los hechos analizados.

Es responsabilidad de los profesores preparar y coordinar la realización de actividades de la forma más adecuada a las posibilidades e intereses de los estudiantes y al contexto material en que se produce la actividad escolar, pero para ello es necesario contar con una buena actitud de los alumnos hacia el aprendizaje. En la actualidad no hay muchos alumnos capaces de realizar operaciones propias del pensamiento formal; es decir, cada vez hay más alumnos que desean que todo se lo den hecho y, por lo tanto, cada vez le cuesta más a los profesores/as enfrentarse a enseñar la asignatura que nos corresponde ya que debemos dedicar gran parte de nuestro tiempo a que el grupo de alumnos se siente, saque el material de trabajo, mantengan un silencio y, en resumidas cuentas, adopten una buena actitud para aprender. Quizás podamos solucionar este problema presentando actividades en las que se dé al alumno la oportunidad de manipular, teniendo en cuenta que presentamos una asignatura de ciencias, pero nos encontramos con el inconveniente de la reducción de espacio físico (muchos alumnos por aula, laboratorios para poder trabajar con 20 alumnos como máximo, escaso presupuesto para material, falta de ordenadores y proyectores en laboratorios y departamento, etc.), muy importante para alumnos de edades entre 12 y 16 o 17 años.

Por ello desde el Departamento proponemos diferentes tipos de actividades:

- \* Actividades iniciales encaminadas a detectar ideas previas.
- \* Actividades durante el transcurso de las clases para realizar individualmente o en pequeños grupos en las que haya que proponer hipótesis. La puesta en común de las ideas que surjan servirán como instrumento para fomentar el respeto por las ideas de los demás (saber escuchar).
- \* Propuestas de experiencias por parte de los alumnos para comprobar la veracidad de las hipótesis planteadas. Tan importante o más que alcanzar una respuesta concreta es conseguir que los alumnos hayan asumido la actividad como propia y hayan tenido oportunidad de iniciar la discusión sobre el problema o fenómeno planteado.
- \* Actividades en la que el alumnado exprese por escrito u oralmente los conceptos aprendidos, relacionando unos conceptos con otros.
- \* Resolución de problemas. Los alumnos deben aprender a leer comprensivamente los enunciados, recopilar datos, elegir la estrategia de resolución y obtener los resultados, expresando correctamente las unidades.

Además, se dará relevancia a que los alumnos aprendan a interpretar los resultados obtenidos, haciendo una valoración de los mismos oralmente y/o por escrito. Se incluirían en este tipo de actividades aquellas en las que haya que realizar e interpretar gráficas.

\* Actividades encaminadas a la búsqueda de información relacionada con algún problema científico de actualidad o de implicación socioeconómica. Los alumnos deben aprender a consultar distintas fuentes de información (entre ellas las TIC), contrastar y elaborar un informe que servirá de base para una posterior puesta en común. A la hora de plantear la actividad puede hacerse referencia a informaciones sacadas de los medios de comunicación con objeto de que los alumnos perciban la conexión existente entre ciencia y sociedad.

\* Actividades de lectura ya sea de textos de índole científica o de extractos de libros adaptados a alumnos de educación secundaria, tanto en casa como en clase. Los alumnos harán una lectura comprensiva, anotarán las palabras desconocidas para buscarlas en el diccionario y posteriormente elaborarán un informe escrito con objeto de evaluar su nivel de comprensión lectora.

\* Elaboración de trabajos monográficos sobre algún tema de interés científico en el que se establecerán conexiones con sus implicaciones sociales, económicas, tecnológicas e históricas. También aquí se valorará las fuentes de información utilizadas.

\* Elaboración de mapas conceptuales y esquemas de los contenidos de la materia. Con ello se pretende fomentar una mayor autonomía de los alumnos a la hora de construir sus propios conocimientos.

\* Prácticas de laboratorio. Con ellas se pretende que los alumnos se familiaricen con los distintos materiales utilizados, desarrollen destrezas y comprendan la importancia que el rigor tiene en todo trabajo científico.

\* Actividades encaminadas a la atención a la diversidad y a los distintos ritmos de aprendizaje dentro del aula. Para ello se propondrán tanto actividades de refuerzo como de ampliación. Para aquellos alumnos que tengan un desfase significativo en su nivel de competencia curricular se elaborarán las correspondientes ACIS

Todas estas consideraciones metodológicas son tenidas en cuenta en los materiales curriculares a utilizar y en la actividad educativa a desarrollar diariamente mediante:

\* Tratamiento de los contenidos de forma que conduzcan a un aprendizaje comprensivo y significativo.

\* Una exposición clara, sencilla y razonada de los contenidos, con un lenguaje adaptado al del alumno.

\* Estrategias de aprendizaje que propicien el análisis y comprensión del hecho científico y natural.

\* Uso de las tecnologías de la información y la comunicación (Internet, DVD, CD-ROM, PDI, plataforma Classroom, etc.).

Si hubiera un nuevo confinamiento domiciliario se tratarían los contenidos básicos en los diferentes niveles teniendo en cuenta lo siguiente:

\* El alumnado deberá estar en contacto con el profesorado vía Classroom.

¿\* El alumnado deberá realizar las tareas y formularios con puntualidad en el horario que indique el profesorado, en caso contrario se considerará como ¿falta de asistencia¿ y quedará reflejado en la plataforma Séneca.

\* El profesorado avisará con anterioridad al alumnado de los formularios o pruebas escritas que deberá hacer sobre los contenidos trabajados.

\* En la diferentes reuniones de Departamento se irán recogiendo los contenidos que van adquiriendo los diferentes grupos, así como la propuesta de Adecuaciones en la programación para determinados grupos.

## G. Materiales y recursos didácticos

Para desarrollar nuestra labor contamos con los libros de textos, la pizarra (digitales en primer ciclo), ordenador y cañón en casi todas las aulas.

Contamos con dos laboratorios. Uno, compartido, de Física y Geología en el que se imparten algunas asignaturas y otro de Química que no usaremos durante este curso debido por medidas sanitarias.

El laboratorio de Química no disponen de ordenador y proyector. En el Departamento hay un antiguo ordenador que funciona a escasa velocidad y no hay impresora, necesarios si pretendemos usar las nuevas tecnologías para el trabajo diario.

Se recomienda la actualización y aumentar el número de ordenadores actuales en el Centro para asegurar un mejor aprovechamiento del trabajo diario por parte del profesorado y el alumnado.

### TEXTO RECOMENDADO

2º ESO: FÍSICA Y QUÍMICA 2º ESO . ANDALUCÍA. Autores: Jorge Barrio Gómez de Agüero y Eva López Pérez. Editorial Oxford ISBN: 978-01-905-3953-5

## H. Precisiones sobre la evaluación

Sin especificar

Ref.Doc.: InfProDidPriSec

Cód.Centro: 41700038

Fecha Generación: 20/10/2021 19:48:44



**ELEMENTOS Y RELACIONES CURRICULARES**
**FÍSICA Y QUÍMICA - 3º DE E.S.O.**
**A. Elementos curriculares**
**1. Objetivos de materia**

<b>Código</b>	<b>Objetivos</b>
1	Comprender y utilizar las estrategias y los conceptos básicos de la Física y de la Química para interpretar los fenómenos naturales, así como para analizar y valorar sus repercusiones en el desarrollo científico y tecnológico.
2	Aplicar, en la resolución de problemas, estrategias coherentes con los procedimientos de las ciencias, tales como el análisis de los problemas planteados, la formulación de hipótesis, la elaboración de estrategias de resolución y de diseño experimentales, el análisis de resultados, la consideración de aplicaciones y repercusiones del estudio realizado.
3	Comprender y expresar mensajes con contenido científico utilizando el lenguaje oral y escrito con propiedad, interpretar diagramas, gráficas, tablas y expresiones matemáticas elementales, así como comunicar argumentaciones y explicaciones en el ámbito de la ciencia.
4	Obtener información sobre temas científicos, utilizando distintas fuentes, y emplearla, valorando su contenido, para fundamentar y orientar trabajos sobre temas científicos.
5	Desarrollar actitudes críticas fundamentadas en el conocimiento científico para analizar, individualmente o en grupo, cuestiones relacionadas con las ciencias y la tecnología.
6	Desarrollar actitudes y hábitos saludables que permitan hacer frente a problemas de la sociedad actual en aspectos relacionados con el uso y consumo de nuevos productos.
7	Comprender la importancia que el conocimiento en ciencias tiene para poder participar en la toma de decisiones tanto en problemas locales como globales.
8	Conocer y valorar las interacciones de la ciencia y la tecnología con la sociedad y el medio ambiente, para así avanzar hacia un futuro sostenible.
9	Reconocer el carácter evolutivo y creativo de la Física y de la Química y sus aportaciones a lo largo de la historia.

**2. Contenidos**

<b>Contenidos</b>	
<b>Bloque 1. La actividad científica</b>	
<b>Nº Ítem</b>	<b>Ítem</b>
1	El método científico: sus etapas.
2	Medida de magnitudes. Sistema Internacional de Unidades. Notación científica.
3	Utilización de las tecnologías de la información y la comunicación.
4	El trabajo en el laboratorio.
5	Proyecto de investigación.
<b>Bloque 2. La materia</b>	
<b>Nº Ítem</b>	<b>Ítem</b>
1	Estructura atómica. Isótopos. Modelos atómicos.
2	El Sistema Periódico de los elementos.
3	Uniones entre átomos: moléculas y cristales.
4	Masas atómicas y moleculares. Elementos y compuestos de especial interés con aplicaciones industriales, tecnológicas y biomédicas.
5	Formulación y nomenclatura de compuestos binarios siguiendo las normas IUPAC.
<b>Bloque 3. Los cambios</b>	
<b>Nº Ítem</b>	<b>Ítem</b>
1	La reacción química.
2	Cálculos estequiométricos sencillos.
3	Ley de conservación de la masa.
4	La química en la sociedad y el medio ambiente.
<b>Bloque 4. El movimiento y las fuerzas</b>	
<b>Nº Ítem</b>	<b>Ítem</b>
1	Las fuerzas. Efectos de las fuerzas.
2	Fuerzas de especial interés: peso, normal, rozamiento, fuerza elástica.
3	Principales fuerzas de la naturaleza: gravitatoria, eléctrica y magnética.
<b>Bloque 5. Energía</b>	
<b>Nº Ítem</b>	<b>Ítem</b>
1	Electricidad y circuitos eléctricos. Ley de Ohm.
2	Dispositivos electrónicos de uso frecuente.
3	Aspectos industriales de la energía.
4	Uso racional de la energía.

## B. Relaciones curriculares

### **Criterio de evaluación: 1.1. Reconocer e identificar las características del método científico.**

#### **Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

#### **Estándares**

FyQ1. Formula hipótesis para explicar fenómenos cotidianos utilizando teorías y modelos científicos.

FyQ2. Registra observaciones, datos y resultados de manera organizada y rigurosa, y los comunica de forma oral y escrita utilizando esquemas, gráficos, tablas y expresiones matemáticas.

### **Criterio de evaluación: 1.2. Valorar la investigación científica y su impacto en la industria y en el desarrollo de la sociedad.**

#### **Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CSYC: Competencias sociales y cívicas

#### **Estándares**

FyQ1. Relaciona la investigación científica con las aplicaciones tecnológicas en la vida cotidiana.

### **Criterio de evaluación: 1.3. Conocer los procedimientos científicos para determinar magnitudes.**

#### **Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

#### **Estándares**

FyQ1. Establece relaciones entre magnitudes y unidades utilizando, preferentemente, el Sistema Internacional de Unidades y la notación científica para expresar los resultados.

### **Criterio de evaluación: 1.4. Reconocer los materiales, e instrumentos básicos presentes en los laboratorios de Física y Química; conocer y respetar las normas de seguridad y de eliminación de residuos para la protección del medio ambiente.**

#### **Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

#### **Estándares**

FyQ1. Reconoce e identifica los símbolos más frecuentes utilizados en el etiquetado de productos químicos e instalaciones, interpretando su significado.

FyQ2. Identifica material e instrumentos básicos de laboratorio y conoce su forma de utilización para la realización de experiencias respetando las normas de seguridad e identificando actitudes y medidas de actuación preventivas.

### **Criterio de evaluación: 1.5. Interpretar la información sobre temas científicos de carácter divulgativo que aparece en publicaciones y medios de comunicación.**

#### **Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CSYC: Competencias sociales y cívicas

#### **Estándares**

FyQ1. Selecciona, comprende e interpreta información relevante en un texto de divulgación científica y transmite las conclusiones obtenidas utilizando el lenguaje oral y escrito con propiedad.

FyQ2. Identifica las principales características ligadas a la fiabilidad y objetividad del flujo de información existente en internet y otros medios digitales.

### **Criterio de evaluación: 1.6. Desarrollar y defender pequeños trabajos de investigación en los que se ponga en práctica la aplicación del método científico y la utilización de las TIC.**

#### **Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CD: Competencia digital

SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

#### **Estándares**

**Estándares**

FyQ1. Realiza pequeños trabajos de investigación sobre algún tema objeto de estudio aplicando el método científico, y utilizando las TIC para la búsqueda y selección de información y presentación de conclusiones.  
FyQ2. Participa, valora, gestiona y respeta el trabajo individual y en equipo.

**Criterio de evaluación: 2.6. Reconocer que los modelos atómicos son instrumentos interpretativos de las distintas teorías y la necesidad de su utilización para la comprensión de la estructura interna de la materia.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Representa el átomo, a partir del número atómico y el número másico, utilizando el modelo planetario.  
FyQ2. Describe las características de las partículas subatómicas básicas y su localización en el átomo.  
FyQ3. Relaciona la notación XAZ con el número atómico, el número másico determinando el número de cada uno de los tipos de partículas subatómicas básicas.

**Criterio de evaluación: 2.7. Analizar la utilidad científica y tecnológica de los isótopos radiactivos.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Explica en qué consiste un isótopo y comenta aplicaciones de los isótopos radiactivos, la problemática de los residuos originados y las soluciones para la gestión de los mismos.

**Criterio de evaluación: 2.8. Interpretar la ordenación de los elementos en la Tabla Periódica y reconocer los más relevantes a partir de sus símbolos.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

**Estándares**

FyQ1. Justifica la actual ordenación de los elementos en grupos y periodos en la Tabla Periódica.  
FyQ2. Relaciona las principales propiedades de metales, no metales y gases nobles con su posición en la Tabla Periódica y con su tendencia a formar iones, tomando como referencia el gas noble más próximo.

**Criterio de evaluación: 2.9. Conocer cómo se unen los átomos para formar estructuras más complejas y explicar las propiedades de las agrupaciones resultantes.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Conoce y explica el proceso de formación de un ion a partir del átomo correspondiente, utilizando la notación adecuada para su representación.  
FyQ2. Explica cómo algunos átomos tienden a agruparse para formar moléculas interpretando este hecho en sustancias de uso frecuente y calcula sus masas moleculares...

**Criterio de evaluación: 2.10. Diferenciar entre átomos y moléculas, y entre elementos y compuestos en sustancias de uso frecuente y conocido.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Reconoce los átomos y las moléculas que componen sustancias de uso frecuente, clasificándolas en elementos o compuestos, basándose en su expresión química.

**Estándares**

FyQ2. Presenta, utilizando las TIC, las propiedades y aplicaciones de algún elemento y/o compuesto químico de especial interés a partir de una búsqueda guiada de información bibliográfica y/o digital.

**Criterio de evaluación: 2.11. Formular y nombrar compuestos binarios siguiendo las normas IUPAC.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Utiliza el lenguaje químico para nombrar y formular compuestos binarios siguiendo las normas IUPAC.

**Criterio de evaluación: 3.2. Caracterizar las reacciones químicas como cambios de unas sustancias en otras.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

**Estándares**

FyQ1. Identifica cuáles son los reactivos y los productos de reacciones químicas sencillas interpretando la representación esquemática de una reacción química.

**Criterio de evaluación: 3.3. Describir a nivel molecular el proceso por el cual los reactivos se transforman en productos en términos de la teoría de colisiones.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Representa e interpreta una reacción química a partir de la teoría atómico-molecular y la teoría de colisiones.

**Criterio de evaluación: 3.4. Deducir la ley de conservación de la masa y reconocer reactivos y productos a través de experiencias sencillas en el laboratorio y/o de simulaciones por ordenador.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CD: Competencia digital  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Reconoce cuáles son los reactivos y los productos a partir de la representación de reacciones químicas sencillas, y comprueba experimentalmente que se cumple la ley de conservación de la masa.

**Criterio de evaluación: 3.5. Comprobar mediante experiencias sencillas de laboratorio la influencia de determinados factores en la velocidad de las reacciones químicas.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Propone el desarrollo de un experimento sencillo que permita comprobar experimentalmente el efecto de la concentración de los reactivos en la velocidad de formación de los productos de una reacción química, justificando este efecto en términos de la teoría de colisiones.

FyQ2. Interpreta situaciones cotidianas en las que la temperatura influye significativamente en la velocidad de la reacción.

**Criterio de evaluación: 3.6. Reconocer la importancia de la química en la obtención de nuevas sustancias y su importancia en la mejora de la calidad de vida de las personas.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CAA: Aprender a aprender  
 CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

- FyQ1. Clasifica algunos productos de uso cotidiano en función de su procedencia natural o sintética.
- FyQ2. Identifica y asocia productos procedentes de la industria química con su contribución a la mejora de la calidad de vida de las personas.

**Criterio de evaluación: 3.7. Valorar la importancia de la industria química en la sociedad y su influencia en el medio ambiente.**

**Competencias clave**

- CCL: Competencia en comunicación lingüística
- CAA: Aprender a aprender
- CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

- FyQ1. Describe el impacto medioambiental del dióxido de carbono, los óxidos de azufre, los óxidos de nitrógeno y los CFC y otros gases de efecto invernadero relacionándolo con los problemas medioambientales de ámbito global.
- FyQ2. Propone medidas y actitudes, a nivel individual y colectivo, para mitigar los problemas medioambientales de importancia global.
- FyQ3. Defiende razonadamente la influencia que el desarrollo de la industria química ha tenido en el progreso de la sociedad, a partir de fuentes científicas de distinta procedencia.

**Criterio de evaluación: 4.1. Reconocer el papel de las fuerzas como causa de los cambios en el estado de movimiento y de las deformaciones.**

**Competencias clave**

- CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

**Estándares**

- FyQ1. En situaciones de la vida cotidiana, identifica las fuerzas que intervienen y las relaciona con sus correspondientes efectos en la deformación o en la alteración del estado de movimiento de un cuerpo.
- FyQ2. Establece la relación entre el alargamiento producido en un muelle y las fuerzas que han producido esos alargamientos, describiendo el material a utilizar y el procedimiento a seguir para ello y poder comprobarlo experimentalmente.
- FyQ3. Establece la relación entre una fuerza y su correspondiente efecto en la deformación o la alteración del estado de movimiento de un cuerpo.
- FyQ4. Describe la utilidad del dinamómetro para medir la fuerza elástica y registra los resultados en tablas y representaciones gráficas expresando el resultado experimental en unidades en el Sistema Internacional.

**Criterio de evaluación: 4.5. Comprender y explicar el papel que juega el rozamiento en la vida cotidiana.**

**Competencias clave**

- CCL: Competencia en comunicación lingüística
- CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología
- CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

- FyQ1. Analiza los efectos de las fuerzas de rozamiento y su influencia en el movimiento de los seres vivos y los vehículos.

**Criterio de evaluación: 4.6. Considerar la fuerza gravitatoria como la responsable del peso de los cuerpos, de los movimientos orbitales y de los distintos niveles de agrupación en el Universo, y analizar los factores de los que depende.**

**Competencias clave**

- CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología
- CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

- FyQ1. Relaciona cualitativamente la fuerza de gravedad que existe entre dos cuerpos con las masas de los mismos y la distancia que los separa.
- FyQ2. Distingue entre masa y peso calculando el valor de la aceleración de la gravedad a partir de la relación entre ambas magnitudes.
- FyQ3. Reconoce que la fuerza de gravedad mantiene a los planetas girando alrededor del Sol, y a la Luna alrededor de nuestro planeta, justificando el motivo por el que esta atracción no lleva a la colisión de los dos cuerpos.

**Criterio de evaluación: 4.8. Conocer los tipos de cargas eléctricas, su papel en la constitución de la materia y las características de las fuerzas que se manifiestan entre ellas.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

**Estándares**

FyQ1. Explica la relación existente entre las cargas eléctricas y la constitución de la materia y asocia la carga eléctrica de los cuerpos con un exceso o defecto de electrones.

FyQ2. Relaciona cualitativamente la fuerza eléctrica que existe entre dos cuerpos con su carga y la distancia que los separa, y establece analogías y diferencias entre las fuerzas gravitatoria y eléctrica.

**Criterio de evaluación: 4.9. Interpretar fenómenos eléctricos mediante el modelo de carga eléctrica y valorar la importancia de la electricidad en la vida cotidiana.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Justifica razonadamente situaciones cotidianas en las que se pongan de manifiesto fenómenos relacionados con la electricidad estática.

**Criterio de evaluación: 4.10. Justificar cualitativamente fenómenos magnéticos y valorar la contribución del magnetismo en el desarrollo tecnológico.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Reconoce fenómenos magnéticos identificando el imán como fuente natural del magnetismo y describe su acción sobre distintos tipos de sustancias magnéticas.

FyQ2. Construye, y describe el procedimiento seguido para ello, una brújula elemental para localizar el norte utilizando el campo magnético terrestre.

**Criterio de evaluación: 4.11. Comparar los distintos tipos de imanes, analizar su comportamiento y deducir mediante experiencias las características de las fuerzas magnéticas puestas de manifiesto, así como su relación con la corriente eléctrica.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Comprueba y establece la relación entre el paso de corriente eléctrica y el magnetismo, construyendo un electroimán.

FyQ2. Reproduce los experimentos de Oersted y de Faraday, en el laboratorio o mediante simuladores virtuales, deduciendo que la electricidad y el magnetismo son dos manifestaciones de un mismo fenómeno.

**Criterio de evaluación: 4.12. Reconocer las distintas fuerzas que aparecen en la naturaleza y los distintos fenómenos asociados a ellas.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Realiza un informe empleando las TIC a partir de observaciones o búsqueda guiada de información que relacione las distintas fuerzas que aparecen en la naturaleza y los distintos fenómenos asociados a ellas.

**Criterio de evaluación: 5.7. Valorar la importancia de realizar un consumo responsable de la energía.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Interpreta datos comparativos sobre la evolución del consumo de energía mundial proponiendo medidas que pueden contribuir al ahorro individual y colectivo.

**Criterio de evaluación: 5.8. Explicar el fenómeno físico de la corriente eléctrica e interpretar el significado de las magnitudes intensidad de corriente, diferencia de potencial y resistencia, así como las relaciones entre ellas.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

**Estándares**

FyQ1. Explica la corriente eléctrica como cargas en movimiento a través de un conductor.

FyQ2. Comprende el significado de las magnitudes eléctricas intensidad de corriente, diferencia de potencial y resistencia, y las relaciona entre sí utilizando la ley de Ohm.

FyQ3. Distingue entre conductores y aislantes reconociendo los principales materiales usados como tales.

**Criterio de evaluación: 5.9. Comprobar los efectos de la electricidad y las relaciones entre las magnitudes eléctricas mediante el diseño y construcción de circuitos eléctricos y electrónicos sencillos, en el laboratorio o mediante aplicaciones virtuales interactivas.**

**Competencias clave**

CD: Competencia digital

CAA: Aprender a aprender

SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

**Estándares**

FyQ1. Describe el fundamento de una máquina eléctrica, en la que la electricidad se transforma en movimiento, luz, sonido, calor, etc. mediante ejemplos de la vida cotidiana, identificando sus elementos principales.

FyQ2. Construye circuitos eléctricos con diferentes tipos de conexiones entre sus elementos, deduciendo de forma experimental las consecuencias de la conexión de generadores y receptores en serie o en paralelo.

FyQ3. Aplica la ley de Ohm a circuitos sencillos para calcular una de las magnitudes involucradas a partir de las dos, expresando el resultado en las unidades del Sistema Internacional.

FyQ4. Utiliza aplicaciones virtuales interactivas para simular circuitos y medir las magnitudes eléctricas.

**Criterio de evaluación: 5.10. Valorar la importancia de los circuitos eléctricos y electrónicos en las instalaciones eléctricas e instrumentos de uso cotidiano, describir su función básica e identificar sus distintos componentes.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Asocia los elementos principales que forman la instalación eléctrica típica de una vivienda con los componentes básicos de un circuito eléctrico.

FyQ2. Comprende el significado de los símbolos y abreviaturas que aparecen en las etiquetas de dispositivos eléctricos.

FyQ3. Identifica y representa los componentes más habituales en un circuito eléctrico: conductores, generadores, receptores y elementos de control describiendo su correspondiente función.

FyQ4. Reconoce los componentes electrónicos básicos describiendo sus aplicaciones prácticas y la repercusión de la miniaturización del microchip en el tamaño y precio de los dispositivos.

**Criterio de evaluación: 5.11. Conocer la forma en que se genera la electricidad en los distintos tipos de centrales eléctricas, así como su transporte a los lugares de consumo.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Describe el proceso por el que las distintas fuentes de energía se transforman en energía eléctrica en



## Estándares

las centrales eléctricas, así como los métodos de transporte y almacenamiento de la misma.

**C. Ponderaciones de los criterios**

<b>Nº Criterio</b>	<b>Denominación</b>	<b>Ponderación %</b>
FyQ.1	Reconocer e identificar las características del método científico.	3,22
FyQ.2	Valorar la investigación científica y su impacto en la industria y en el desarrollo de la sociedad.	3,22
FyQ.3	Conocer los procedimientos científicos para determinar magnitudes.	3,22
FyQ.4	Reconocer los materiales, e instrumentos básicos presentes en los laboratorios de Física y Química; conocer y respetar las normas de seguridad y de eliminación de residuos para la protección del medio ambiente.	3,22
FyQ.5	Interpretar la información sobre temas científicos de carácter divulgativo que aparece en publicaciones y medios de comunicación.	3,22
FyQ.6	Desarrollar y defender pequeños trabajos de investigación en los que se ponga en práctica la aplicación del método científico y la utilización de las TIC.	3,22
FyQ.6	Reconocer que los modelos atómicos son instrumentos interpretativos de las distintas teorías y la necesidad de su utilización para la comprensión de la estructura interna de la materia.	3,22
FyQ.7	Analizar la utilidad científica y tecnológica de los isótopos radiactivos.	3,22
FyQ.8	Interpretar la ordenación de los elementos en la Tabla Periódica y reconocer los más relevantes a partir de sus símbolos.	3,22
FyQ.9	Conocer cómo se unen los átomos para formar estructuras más complejas y explicar las propiedades de las agrupaciones resultantes.	3,22
FyQ.10	Diferenciar entre átomos y moléculas, y entre elementos y compuestos en sustancias de uso frecuente y conocido.	3,22
FyQ.11	Formular y nombrar compuestos binarios siguiendo las normas IUPAC.	3,22
FyQ.2	Caracterizar las reacciones químicas como cambios de unas sustancias en otras.	3,22
FyQ.3	Describir a nivel molecular el proceso por el cual los reactivos se transforman en productos en términos de la teoría de colisiones.	3,22
FyQ.4	Deducir la ley de conservación de la masa y reconocer reactivos y productos a través de experiencias sencillas en el laboratorio y/o de simulaciones por ordenador.	3,22
FyQ.5	Comprobar mediante experiencias sencillas de laboratorio la influencia de determinados factores en la velocidad de las reacciones químicas.	3,22
FyQ.6	Reconocer la importancia de la química en la obtención de nuevas sustancias y su importancia en la mejora de la calidad de vida de las personas.	3,22
FyQ.7	Valorar la importancia de la industria química en la sociedad y su influencia en el medio ambiente.	3,22
FyQ.1	Reconocer el papel de las fuerzas como causa de los cambios en el estado de movimiento y de las deformaciones.	3,22
FyQ.5	Comprender y explicar el papel que juega el rozamiento en la vida cotidiana.	3,22
FyQ.6	Considerar la fuerza gravitatoria como la responsable del peso de los cuerpos, de los movimientos orbitales y de los distintos niveles de agrupación en el Universo, y analizar los factores de los que depende.	3,22
FyQ.8	Conocer los tipos de cargas eléctricas, su papel en la constitución de la materia y las características de las fuerzas que se manifiestan entre ellas.	3,22

FyQ.9	Interpretar fenómenos eléctricos mediante el modelo de carga eléctrica y valorar la importancia de la electricidad en la vida cotidiana.	3,22
FyQ.10	Justificar cualitativamente fenómenos magnéticos y valorar la contribución del magnetismo en el desarrollo tecnológico.	3,22
FyQ.11	Comparar los distintos tipos de imanes, analizar su comportamiento y deducir mediante experiencias las características de las fuerzas magnéticas puestas de manifiesto, así como su relación con la corriente eléctrica.	3,22
FyQ.12	Reconocer las distintas fuerzas que aparecen en la naturaleza y los distintos fenómenos asociados a ellas.	3,22
FyQ.7	Valorar la importancia de realizar un consumo responsable de la energía.	3,22
FyQ.8	Explicar el fenómeno físico de la corriente eléctrica e interpretar el significado de las magnitudes intensidad de corriente, diferencia de potencial y resistencia, así como las relaciones entre ellas.	3,22
FyQ.9	Comprobar los efectos de la electricidad y las relaciones entre las magnitudes eléctricas mediante el diseño y construcción de circuitos eléctricos y electrónicos sencillos, en el laboratorio o mediante aplicaciones virtuales interactivas.	3,22
FyQ.11	Conocer la forma en que se genera la electricidad en los distintos tipos de centrales eléctricas, así como su transporte a los lugares de consumo.	3,4
FyQ.10	Valorar la importancia de los circuitos eléctricos y electrónicos en las instalaciones eléctricas e instrumentos de uso cotidiano, describir su función básica e identificar sus distintos componentes.	3,22

**D. Unidades didácticas: secuenciación y temporización**

Unidades didácticas		
Número	Título	Temporización
1	El método científico	Dos semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 1 Nota: seguimos las unidades didácticas del libro de texto de la Ed. Oxford.		
Número	Título	Temporización
2	El átomo y el sistema periódico	Seis semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 2		
Número	Título	Temporización
3	Átomos, moléculas y cristales	Cuatro semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 2		
Número	Título	Temporización
4	Las reacciones químicas	Seis semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 3		
Número	Título	Temporización
5	Las fuerzas y sus efectos	Diez semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 4		

Número	Título	Temporización
6	Gravitación	Cinco semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 4		
Número	Título	Temporización
7	Electricidad y magnetismo	Una semana
<b>Justificación</b>		
Bloque 4 Nota: Esta unidad es habitualmente desarrollada por el Departamento de Tecnología		
Número	Título	Temporización
8	Circuitos eléctricos y electrónicos	Una semana
<b>Justificación</b>		
Bloque 5 Nota: Esta unidad es habitualmente desarrollada por el Departamento de Tecnología		
Número	Título	Temporización
9	La energía. Fuentes de energía	Una semana
<b>Justificación</b>		
Bloque 5 Nota: Esta unidad es habitualmente desarrollada por el Departamento de Tecnología		

**E. Precisiones sobre los niveles competenciales**

Sin especificar

## F. Metodología

En lo referente a la metodología, es importante transmitir la idea de que la Ciencia es una actividad en permanente construcción y revisión, con implicaciones con la tecnología y con la sociedad; plantear cuestiones tanto teóricas como prácticas, a través de las cuales el alumno comprenda que uno de los objetivos de la ciencia es dar explicaciones científicas de aquello que nos rodea. La realización de actividades prácticas adaptadas a cada nivel de enseñanza en la etapa, pondrá al alumno frente al desarrollo real de alguna de las fases de los métodos científicos, le proporcionará métodos de trabajo en equipo, le permitirá desarrollar habilidades experimentales y le servirá de motivación para el estudio con lo cual estaremos potenciando el cumplimiento de la finalidad de la Enseñanza Secundaria Obligatoria.

Esta formación es indispensable para todos los alumnos/as, cualquiera que vaya a ser su orientación futura, pues tendrá que ser aplicada a todos los campos del conocimiento, incluso a los que no son considerados habitualmente como científicos.

Además, hay que tener presente la inclusión tanto de los temas puntuales, como de los grandes programas actuales que la ciencia está abordando. A este respecto, es importante la búsqueda de información, mediante la utilización de las fuentes adecuadas, sin olvidar las nuevas tecnologías de la información y la comunicación, en la medida en la que los recursos de los alumnos/as y del centro lo permitan, así como su tratamiento organizado y coherente.

La construcción de conceptos y la búsqueda de relación entre ellos que constituye la formalización del conocimiento sobre el mundo natural, debe plantearse bajo el enfoque del propio método científico. Nos basaremos pues en los procedimientos de búsqueda de información, observación directa y experimentación y en la formulación de hipótesis que luego deben ser contrastadas. Todo ello debe conducir a la construcción de modelos que ayuden a comprender y predecir el comportamiento de los fenómenos naturales así como aportar una visión del Universo, su pasado, su evolución e incluso su posible futuro.

Por otro lado, se pretende acercar el conocimiento científico al alumnado, favoreciendo su familiarización progresiva con la cultura científica.

Los métodos de trabajo que se propongan no deben olvidar la diversidad del alumnado dentro del aula, por lo que deben atender los distintos ritmos de aprendizaje. Se deben promover además actividades que fomenten el trabajo en equipo y todas ellas deberán potenciar la capacidad de los alumnos para aprender por sí mismos.

Como instrumentos de búsqueda de información se hará uso habitual a las TIC y con la información obtenida y una vez seleccionada y analizada se elaborarán trabajos de investigación en los que se fomentarán competencias relacionadas con la lectura comprensiva y la expresión oral y escrita. Se dará relevancia en la elaboración de estos trabajos a las implicaciones históricas, sociales, culturales y económicas de los hechos analizados.

Es responsabilidad de los profesores preparar y coordinar la realización de actividades de la forma más adecuada a las posibilidades e intereses de los estudiantes y al contexto material en que se produce la actividad escolar, pero para ello es necesario contar con una buena actitud de los alumnos hacia el aprendizaje. En la actualidad no hay muchos alumnos capaces de realizar operaciones propias del pensamiento formal; es decir, cada vez hay más alumnos que desean que todo se lo den hecho y, por lo tanto, cada vez le cuesta más a los profesores/as enfrentarse a enseñar la asignatura que nos corresponde ya que debemos dedicar gran parte de nuestro tiempo a que el grupo de alumnos se siente, saque el material de trabajo, mantengan un silencio y, en resumidas cuentas, adopten una buena actitud para aprender. Quizás podamos solucionar este problema presentando actividades en las que se dé al alumno la oportunidad de manipular, teniendo en cuenta que presentamos una asignatura de ciencias, pero nos encontramos con el inconveniente de la reducción de espacio físico (muchos alumnos por aula, laboratorios para poder trabajar con 20 alumnos como máximo, escaso presupuesto para material, falta de ordenadores y proyectores en laboratorios y departamento, etc.), muy importante para alumnos de edades entre 12 y 16 o 17 años.

Por ello desde el Departamento proponemos diferentes tipos de actividades:

- \* Actividades iniciales encaminadas a detectar ideas previas.
- \* Actividades durante el transcurso de las clases para realizar individualmente o en pequeños grupos en las que haya que proponer hipótesis. La puesta en común de las ideas que surjan servirán como instrumento para fomentar el respeto por las ideas de los demás (saber escuchar).
- \* Propuestas de experiencias por parte de los alumnos para comprobar la veracidad de las hipótesis planteadas. Tan importante o más que alcanzar una respuesta concreta es conseguir que los alumnos hayan asumido la actividad como propia y hayan tenido oportunidad de iniciar la discusión sobre el problema o fenómeno planteado.
- \* Actividades en la que el alumnado exprese por escrito u oralmente los conceptos aprendidos, relacionando unos conceptos con otros.
- \* Resolución de problemas. Los alumnos deben aprender a leer comprensivamente los enunciados, recopilar datos, elegir la estrategia de resolución y obtener los resultados, expresando correctamente las unidades.

Además, se dará relevancia a que los alumnos aprendan a interpretar los resultados obtenidos, haciendo una valoración de los mismos oralmente y/o por escrito. Se incluirían en este tipo de actividades aquellas en las que haya que realizar e interpretar gráficas.

\* Actividades encaminadas a la búsqueda de información relacionada con algún problema científico de actualidad o de implicación socioeconómica. Los alumnos deben aprender a consultar distintas fuentes de información (entre ellas las TIC), contrastar y elaborar un informe que servirá de base para una posterior puesta en común. A la hora de plantear la actividad puede hacerse referencia a informaciones sacadas de los medios de comunicación con objeto de que los alumnos perciban la conexión existente entre ciencia y sociedad.

\* Actividades de lectura ya sea de textos de índole científica o de extractos de libros adaptados a alumnos de educación secundaria, tanto en casa como en clase. Los alumnos harán una lectura comprensiva, anotarán las palabras desconocidas para buscarlas en el diccionario y posteriormente elaborarán un informe escrito con objeto de evaluar su nivel de comprensión lectora.

\* Elaboración de trabajos monográficos sobre algún tema de interés científico en el que se establecerán conexiones con sus implicaciones sociales, económicas, tecnológicas e históricas. También aquí se valorará las fuentes de información utilizadas.

\* Elaboración de mapas conceptuales y esquemas de los contenidos de la materia. Con ello se pretende fomentar una mayor autonomía de los alumnos a la hora de construir sus propios conocimientos.

\* Prácticas de laboratorio. Con ellas se pretende que los alumnos se familiaricen con los distintos materiales utilizados, desarrollen destrezas y comprendan la importancia que el rigor tiene en todo trabajo científico.

\* Actividades encaminadas a la atención a la diversidad y a los distintos ritmos de aprendizaje dentro del aula. Para ello se propondrán tanto actividades de refuerzo como de ampliación. Para aquellos alumnos que tengan un desfase significativo en su nivel de competencia curricular se elaborarán las correspondientes ACIS

Todas estas consideraciones metodológicas son tenidas en cuenta en los materiales curriculares a utilizar y en la actividad educativa a desarrollar diariamente mediante:

\* Tratamiento de los contenidos de forma que conduzcan a un aprendizaje comprensivo y significativo.

\* Una exposición clara, sencilla y razonada de los contenidos, con un lenguaje adaptado al del alumno.

\* Estrategias de aprendizaje que propicien el análisis y comprensión del hecho científico y natural.

\* Uso de las tecnologías de la información y la comunicación (Internet, DVD, CD-ROM, PDI, plataforma Classroom, etc.).

Si hubiera un nuevo confinamiento domiciliario se tratarían los contenidos básicos en los diferentes niveles teniendo en cuenta lo siguiente:

\* El alumnado deberá estar en contacto con el profesorado vía Classroom.

¿\* El alumnado deberá realizar las tareas y formularios con puntualidad en el horario que indique el profesorado, en caso contrario se considerará como ¿falta de asistencia¿ y quedará reflejado en la plataforma Séneca.

\* El profesorado avisará con anterioridad al alumnado de los formularios o pruebas escritas que deberá hacer sobre los contenidos trabajados.

\* En la diferentes reuniones de Departamento se irán recogiendo los contenidos que van adquiriendo los diferentes grupos, así como la propuesta de Adecuaciones en la programación para determinados grupos.

## G. Materiales y recursos didácticos

Para desarrollar nuestra labor contamos con los libros de textos, la pizarra (digitales en primer ciclo), ordenador y cañón en casi todas las aulas.

Contamos con dos laboratorios. Uno, compartido, de Física y Geología en el que se imparten algunas asignaturas y otro de Química que no usaremos durante este curso debido por medidas sanitarias.

El laboratorio de Química no disponen de ordenador y proyector. En el Departamento hay un antiguo ordenador que funciona a escasa velocidad y no hay impresora, necesarios si pretendemos usar las nuevas tecnologías para el trabajo diario.

Se recomienda la actualización y aumentar el número de ordenadores actuales en el Centro para asegurar un mejor aprovechamiento del trabajo diario por parte del profesorado y el alumnado.

### TEXTO RECOMENDADO

3º ESO: FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO . ANDALUCÍA. Autora: Isabel Piñar Gallardo. Editorial Oxford ISBN: 978-01-905-3499-8

## H. Precisiones sobre la evaluación

Sin especificar

Ref.Doc.: InfProDidPriSec

Cód.Centro: 41700038

Fecha Generación: 20/10/2021 19:48:44

**ELEMENTOS Y RELACIONES CURRICULARES**
**FÍSICA Y QUÍMICA - 4º DE E.S.O.**
**A. Elementos curriculares**
**1. Objetivos de materia**

<b>Código</b>	<b>Objetivos</b>
1	Comprender y utilizar las estrategias y los conceptos básicos de la Física y de la Química para interpretar los fenómenos naturales, así como para analizar y valorar sus repercusiones en el desarrollo científico y tecnológico.
2	Aplicar, en la resolución de problemas, estrategias coherentes con los procedimientos de las ciencias, tales como el análisis de los problemas planteados, la formulación de hipótesis, la elaboración de estrategias de resolución y de diseño experimentales, el análisis de resultados, la consideración de aplicaciones y repercusiones del estudio realizado.
3	Comprender y expresar mensajes con contenido científico utilizando el lenguaje oral y escrito con propiedad, interpretar diagramas, gráficas, tablas y expresiones matemáticas elementales, así como comunicar argumentaciones y explicaciones en el ámbito de la ciencia.
4	Obtener información sobre temas científicos, utilizando distintas fuentes, y emplearla, valorando su contenido, para fundamentar y orientar trabajos sobre temas científicos.
5	Desarrollar actitudes críticas fundamentadas en el conocimiento científico para analizar, individualmente o en grupo, cuestiones relacionadas con las ciencias y la tecnología.
6	Desarrollar actitudes y hábitos saludables que permitan hacer frente a problemas de la sociedad actual en aspectos relacionados con el uso y consumo de nuevos productos.
7	Comprender la importancia que el conocimiento en ciencias tiene para poder participar en la toma de decisiones tanto en problemas locales como globales.
8	Conocer y valorar las interacciones de la ciencia y la tecnología con la sociedad y el medio ambiente, para así avanzar hacia un futuro sostenible.
9	Reconocer el carácter evolutivo y creativo de la Física y de la Química y sus aportaciones a lo largo de la historia.



**2. Contenidos**

Contenidos	
<b>Bloque 1. La actividad científica</b>	
Nº Ítem	Ítem
1	La investigación científica.
2	Magnitudes escalares y vectoriales.
3	Magnitudes fundamentales y derivadas. Ecuación de dimensiones.
4	Errores en la medida.
5	Expresión de resultados.
6	Análisis de los datos experimentales.
7	Tecnologías de la información y la comunicación en el trabajo científico.
8	Proyecto de investigación.
<b>Bloque 2. La materia</b>	
Nº Ítem	Ítem
1	Modelos atómicos.
2	Sistema Periódico y configuración electrónica.
3	Enlace químico: iónico, covalente y metálico.
4	Fuerzas intermoleculares.
5	Formulación y nomenclatura de compuestos inorgánicos según las normas IUPAC.
6	Introducción a la química orgánica.
<b>Bloque 3. Los cambios</b>	
Nº Ítem	Ítem
1	Reacciones y ecuaciones químicas.
2	Mecanismo, velocidad y energía de las reacciones.
3	Cantidad de sustancia: el mol.
4	Concentración molar.
5	Cálculos estequiométricos.
6	Reacciones de especial interés.
<b>Bloque 4. El movimiento y las fuerzas</b>	
Nº Ítem	Ítem
1	El movimiento. Movimientos rectilíneo uniforme, rectilíneo uniformemente acelerado y circular uniforme.
2	Naturaleza vectorial de las fuerzas.
3	Leyes de Newton.
4	Fuerzas de especial interés: peso, normal, rozamiento, centrípeta.
5	Ley de la gravitación universal.
6	Presión.
7	Principios de la hidrostática.
8	Física de la atmósfera.
<b>Bloque 5. La energía</b>	
Nº Ítem	Ítem
1	Energías cinética y potencial. Energía mecánica.
2	Principio de conservación.
3	Formas de intercambio de energía: el trabajo y el calor.
4	Trabajo y potencia.
5	Efectos del calor sobre los cuerpos.
6	Máquinas térmicas.

**B. Relaciones curriculares**

**Criterio de evaluación: 1.1. Reconocer que la investigación en ciencia es una labor colectiva e interdisciplinar en constante evolución e influida por el contexto económico y político.**

**Competencias clave**

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Describe hechos históricos relevantes en los que ha sido definitiva la colaboración de científicos y científicas de diferentes áreas de conocimiento.

FyQ2. Argumenta con espíritu crítico el grado de rigor científico de un artículo o una noticia, analizando el método de trabajo e identificando las características del trabajo científico.

**Criterio de evaluación: 1.2. Analizar el proceso que debe seguir una hipótesis desde que se formula hasta que es aprobada por la comunidad científica.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Distingue entre hipótesis, leyes y teorías, y explica los procesos que corroboran una hipótesis y la dotan de valor científico.

**Criterio de evaluación: 1.3. Comprobar la necesidad de usar vectores para la definición de determinadas magnitudes.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

**Estándares**

FyQ1. Identifica una determinada magnitud como escalar o vectorial y describe los elementos que definen a esta última.

**Criterio de evaluación: 1.4. Relacionar las magnitudes fundamentales con las derivadas a través de ecuaciones de magnitudes.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

**Estándares**

FyQ1. Comprueba la homogeneidad de una fórmula aplicando la ecuación de dimensiones a los dos miembros.

**Criterio de evaluación: 1.5. Comprender que no es posible realizar medidas sin cometer errores y distinguir entre error absoluto y relativo.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Calcula e interpreta el error absoluto y el error relativo de una medida conocido el valor real.

**Criterio de evaluación: 1.6. Expresar el valor de una medida usando el redondeo, el número de cifras significativas correctas y las unidades adecuadas.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Calcula y expresa correctamente, partiendo de un conjunto de valores resultantes de la medida de una misma magnitud, el valor de la medida, utilizando las cifras significativas adecuadas.

**Criterio de evaluación: 1.7. Realizar e interpretar representaciones gráficas de procesos físicos o químicos a partir de tablas de datos y de las leyes o principios involucrados.**

**Competencias clave**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Representa gráficamente los resultados obtenidos de la medida de dos magnitudes relacionadas infiriendo, en su caso, si se trata de una relación lineal, cuadrática o de proporcionalidad inversa, y deduciendo la fórmula.

**Criterio de evaluación: 1.8. Elaborar y defender un proyecto de investigación, aplicando las TIC.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CD: Competencia digital  
CAA: Aprender a aprender  
SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

**Estándares**

FyQ1. Elabora y defiende un proyecto de investigación, sobre un tema de interés científico, utilizando las TIC.

**Criterio de evaluación: 2.1. Reconocer la necesidad de usar modelos para interpretar la estructura de la materia utilizando aplicaciones virtuales interactivas para su representación e identificación.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CD: Competencia digital  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Compara los diferentes modelos atómicos propuestos a lo largo de la historia para interpretar la naturaleza íntima de la materia, interpretando las evidencias que hicieron necesaria su evolución.

**Criterio de evaluación: 2.2. Relacionar las propiedades de un elemento con su posición en la Tabla Periódica y su configuración electrónica.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Establece la configuración electrónica de los elementos representativos a partir de su número atómico para deducir su posición en la Tabla Periódica, sus electrones de valencia y su comportamiento químico.  
FyQ2. Distingue entre metales, no metales, semimetales y gases nobles justificando esta clasificación en función de su configuración electrónica.

**Criterio de evaluación: 2.3. Agrupar por familias los elementos representativos y los elementos de transición según las recomendaciones de la IUPAC.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Escribe el nombre y el símbolo de los elementos químicos y los sitúa en la Tabla Periódica.

**Criterio de evaluación: 2.4. Interpretar los distintos tipos de enlace químico a partir de la configuración electrónica de los elementos implicados y su posición en la Tabla Periódica.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Utiliza la regla del octeto y diagramas de Lewis para predecir la estructura y fórmula de los compuestos iónicos y covalentes.  
FyQ2. Interpreta la diferente información que ofrecen los subíndices de la fórmula de un compuesto según se trate de moléculas o redes cristalinas.

**Criterio de evaluación: 2.5. Justificar las propiedades de una sustancia a partir de la naturaleza de su enlace químico.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Explica las propiedades de sustancias covalentes, iónicas y metálicas en función de las interacciones entre sus átomos o moléculas.  
 FyQ2. Explica la naturaleza del enlace metálico utilizando la teoría de los electrones libres y la relaciona con las propiedades características de los metales.  
 FyQ3. Diseña y realiza ensayos de laboratorio que permitan deducir el tipo de enlace presente en una sustancia desconocida.

**Criterio de evaluación: 2.6. Nombrar y formular compuestos inorgánicos ternarios según las normas IUPAC.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Nombra y formula compuestos inorgánicos ternarios, siguiendo las normas de la IUPAC.

**Criterio de evaluación: 2.7. Reconocer la influencia de las fuerzas intermoleculares en el estado de agregación y propiedades de sustancias de interés.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender  
 CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Justifica la importancia de las fuerzas intermoleculares en sustancias de interés biológico.  
 FyQ2. Relaciona la intensidad y el tipo de las fuerzas intermoleculares con el estado físico y los puntos de fusión y ebullición de las sustancias covalentes moleculares, interpretando gráficos o tablas que contengan los datos necesarios.

**Criterio de evaluación: 2.8. Establecer las razones de la singularidad del carbono y valorar su importancia en la constitución de un elevado número de compuestos naturales y sintéticos.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender  
 CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Explica los motivos por los que el carbono es el elemento que forma mayor número de compuestos.  
 FyQ2. Analiza las distintas formas alotrópicas del carbono, relacionando la estructura con las propiedades.

**Criterio de evaluación: 2.9. Identificar y representar hidrocarburos sencillos mediante las distintas fórmulas, relacionarlas con modelos moleculares físicos o generados por ordenador, y conocer algunas aplicaciones de especial interés.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CD: Competencia digital  
 CAA: Aprender a aprender  
 CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Identifica y representa hidrocarburos sencillos mediante su fórmula molecular, semidesarrollada y desarrollada.  
 FyQ2. Deduce, a partir de modelos moleculares, las distintas fórmulas usadas en la representación de hidrocarburos.

**Estándares**

FyQ3. Describe las aplicaciones de hidrocarburos sencillos de especial interés.

**Criterio de evaluación: 2.10. Reconocer los grupos funcionales presentes en moléculas de especial interés.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Reconoce el grupo funcional y la familia orgánica a partir de la fórmula de alcoholes, aldehídos, cetonas, ácidos carboxílicos, ésteres y aminas.

**Criterio de evaluación: 3.1. Comprender el mecanismo de una reacción química y deducir la ley de conservación de la masa a partir del concepto de la reorganización atómica que tiene lugar.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Interpreta reacciones químicas sencillas utilizando la teoría de colisiones y deduce la ley de conservación de la masa.

**Criterio de evaluación: 3.2. Razonar cómo se altera la velocidad de una reacción al modificar alguno de los factores que influyen sobre la misma, utilizando el modelo cinético-molecular y la teoría de colisiones para justificar esta predicción.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Predice el efecto que sobre la velocidad de reacción tienen: la concentración de los reactivos, la temperatura, el grado de división de los reactivos sólidos y los catalizadores.

FyQ2. Analiza el efecto de los distintos factores que afectan a la velocidad de una reacción química ya sea a través de experiencias de laboratorio o mediante aplicaciones virtuales interactivas en las que la manipulación de las distintas variables permita extraer conclusiones.

**Criterio de evaluación: 3.3. Interpretar ecuaciones termoquímicas y distinguir entre reacciones endotérmicas y exotérmicas.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Determina el carácter endotérmico o exotérmico de una reacción química analizando el signo del calor de reacción asociado.

**Criterio de evaluación: 3.4. Reconocer la cantidad de sustancia como magnitud fundamental y el mol como su unidad en el Sistema Internacional de Unidades.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

**Estándares**

FyQ1. Realiza cálculos que relacionen la cantidad de sustancia, la masa atómica o molecular y la constante del número de Avogadro.

**Criterio de evaluación: 3.5. Realizar cálculos estequiométricos con reactivos puros suponiendo un rendimiento completo de la reacción, partiendo del ajuste de la ecuación química correspondiente.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

**Estándares**

FyQ1. Interpreta los coeficientes de una ecuación química en términos de partículas, moles y, en el caso de reacciones entre gases, en términos de volúmenes.

FyQ2. Resuelve problemas, realizando cálculos estequiométricos, con reactivos puros y suponiendo un rendimiento completo de la reacción, tanto si los reactivos están en estado sólido como en disolución.

**Criterio de evaluación: 3.6. Identificar ácidos y bases, conocer su comportamiento químico y medir su fortaleza utilizando indicadores y el pH-metro digital.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Utiliza la teoría de Arrhenius para describir el comportamiento químico de ácidos y bases.

FyQ2. Establece el carácter ácido, básico o neutro de una disolución utilizando la escala de pH.

**Criterio de evaluación: 3.7. Realizar experiencias de laboratorio en las que tengan lugar reacciones de síntesis, combustión y neutralización, interpretando los fenómenos observados.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Diseña y describe el procedimiento de realización una volumetría de neutralización entre un ácido fuerte y una base fuertes, interpretando los resultados.

FyQ2. Planifica una experiencia, y describe el procedimiento a seguir en el laboratorio, que demuestre que en las reacciones de combustión se produce dióxido de carbono mediante la detección de este gas.

**Criterio de evaluación: 3.8. Valorar la importancia de las reacciones de síntesis, combustión y neutralización en procesos biológicos, aplicaciones cotidianas y en la industria, así como su repercusión medioambiental.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Describe las reacciones de síntesis industrial del amoníaco y del ácido sulfúrico, así como los usos de estas sustancias en la industria química.

FyQ2. Justifica la importancia de las reacciones de combustión en la generación de electricidad en centrales térmicas, en la automoción y en la respiración celular.

FyQ3. Interpreta casos concretos de reacciones de neutralización de importancia biológica e industrial.

**Criterio de evaluación: 4.1. Justificar el carácter relativo del movimiento y la necesidad de un sistema de referencia y de vectores para describirlo adecuadamente, aplicando lo anterior a la representación de distintos tipos de desplazamiento.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Representa la trayectoria y los vectores de posición, desplazamiento y velocidad en distintos tipos de movimiento, utilizando un sistema de referencia.

**Criterio de evaluación: 4.2. Distinguir los conceptos de velocidad media y velocidad instantánea justificando su necesidad según el tipo de movimiento.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Clasifica distintos tipos de movimientos en función de su trayectoria y su velocidad.

FyQ2. Justifica la insuficiencia del valor medio de la velocidad en un estudio cualitativo del movimiento

**Estándares**

rectilíneo uniformemente acelerado (M.R.U.A), razonando el concepto de velocidad instantánea.

**Criterio de evaluación: 4.3. Expresar correctamente las relaciones matemáticas que existen entre las magnitudes que definen los movimientos rectilíneos y circulares.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

**Estándares**

FyQ1. Deduce las expresiones matemáticas que relacionan las distintas variables en los movimientos rectilíneo uniforme (M.R.U.), rectilíneo uniformemente acelerado (M.R.U.A.), y circular uniforme (M.C.U.), así como las relaciones entre las magnitudes lineales y angulares.

**Criterio de evaluación: 4.4. Resolver problemas de movimientos rectilíneos y circulares, utilizando una representación esquemática con las magnitudes vectoriales implicadas, expresando el resultado en las unidades del Sistema Internacional.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Resuelve problemas de movimiento rectilíneo uniforme (M.R.U.), rectilíneo uniformemente acelerado (M.R.U.A.), y circular uniforme (M.C.U.), incluyendo movimiento de graves, teniendo en cuenta valores positivos y negativos de las magnitudes, y expresando el resultado en unidades del Sistema Internacional.

FyQ2. Determina tiempos y distancias de frenado de vehículos y justifica, a partir de los resultados, la importancia de mantener la distancia de seguridad en carretera.

FyQ3. Argumenta la existencia de vector aceleración en todo movimiento curvilíneo y calcula su valor en el caso del movimiento circular uniforme.

**Criterio de evaluación: 4.5. Elaborar e interpretar gráficas que relacionen las variables del movimiento partiendo de experiencias de laboratorio o de aplicaciones virtuales interactivas y relacionar los resultados obtenidos con las ecuaciones matemáticas que vinculan estas variables.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CD: Competencia digital

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Determina el valor de la velocidad y la aceleración a partir de gráficas posición-tiempo y velocidad-tiempo en movimientos rectilíneos.

FyQ2. Diseña y describe experiencias realizables bien en el laboratorio o empleando aplicaciones virtuales interactivas, para determinar la variación de la posición y la velocidad de un cuerpo en función del tiempo y representa e interpreta los resultados obtenidos.

**Criterio de evaluación: 4.6. Reconocer el papel de las fuerzas como causa de los cambios en la velocidad de los cuerpos y representarlas vectorialmente.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Identifica las fuerzas implicadas en fenómenos cotidianos en los que hay cambios en la velocidad de un cuerpo.

FyQ2. Representa vectorialmente el peso, la fuerza normal, la fuerza de rozamiento y la fuerza centrípeta en distintos casos de movimientos rectilíneos y circulares.

**Criterio de evaluación: 4.7. Utilizar el principio fundamental de la Dinámica en la resolución de problemas en los que intervienen varias fuerzas.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Identifica y representa las fuerzas que actúan sobre un cuerpo en movimiento tanto en un plano

**Estándares**

horizontal como inclinado, calculando la fuerza resultante y la aceleración.

**Criterio de evaluación: 4.8. Aplicar las leyes de Newton para la interpretación de fenómenos cotidianos.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Interpreta fenómenos cotidianos en términos de las leyes de Newton.  
FyQ2. Deduce la primera ley de Newton como consecuencia del enunciado de la segunda ley.  
FyQ3. Representa e interpreta las fuerzas de acción y reacción en distintas situaciones de interacción entre objetos.

**Criterio de evaluación: 4.9. Valorar la relevancia histórica y científica que la ley de la gravitación universal supuso para la unificación de la mecánica terrestre y celeste, e interpretar su expresión matemática.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FyQ1. Justifica el motivo por el que las fuerzas de atracción gravitatoria solo se ponen de manifiesto para objetos muy masivos, comparando los resultados obtenidos de aplicar la ley de la gravitación universal al cálculo de fuerzas entre distintos pares de objetos.  
FyQ2. Obtiene la expresión de la aceleración de la gravedad a partir de la ley de la gravitación universal, relacionando las expresiones matemáticas del peso de un cuerpo y la fuerza de atracción gravitatoria.

**Criterio de evaluación: 4.10. Comprender que la caída libre de los cuerpos y el movimiento orbital son dos manifestaciones de la ley de la gravitación universal.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Razona el motivo por el que las fuerzas gravitatorias producen en algunos casos movimientos de caída libre y en otros casos movimientos orbitales.

**Criterio de evaluación: 4.11. Identificar las aplicaciones prácticas de los satélites artificiales y la problemática planteada por la basura espacial que generan.****Competencias clave**

CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Describe las aplicaciones de los satélites artificiales en telecomunicaciones, predicción meteorológica, posicionamiento global, astronomía y cartografía, así como los riesgos derivados de la basura espacial que generan.

**Criterio de evaluación: 4.12. Reconocer que el efecto de una fuerza no solo depende de su intensidad sino también de la superficie sobre la que actúa.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Interpreta fenómenos y aplicaciones prácticas en las que se pone de manifiesto la relación entre la superficie de aplicación de una fuerza y el efecto resultante.  
FyQ2. Calcula la presión ejercida por el peso de un objeto regular en distintas situaciones en las que varía la superficie en la que se apoya, comparando los resultados y extrayendo conclusiones.



**Criterio de evaluación: 4.13. Interpretar fenómenos naturales y aplicaciones tecnológicas en relación con los principios de la hidrostática, y resolver problemas aplicando las expresiones matemáticas de los mismos.**

**Competencias clave**

- CCL: Competencia en comunicación lingüística
- CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología
- CAA: Aprender a aprender
- CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

- FyQ1. Justifica razonadamente fenómenos en los que se ponga de manifiesto la relación entre la presión y la profundidad en el seno de la hidrosfera y la atmósfera.
- FyQ2. Explica el abastecimiento de agua potable, el diseño de una presa y las aplicaciones del sifón utilizando el principio fundamental de la hidrostática.
- FyQ3. Resuelve problemas relacionados con la presión en el interior de un fluido aplicando el principio fundamental de la hidrostática.
- FyQ4. Analiza aplicaciones prácticas basadas en el principio de Pascal, como la prensa hidráulica, elevador, dirección y frenos hidráulicos, aplicando la expresión matemática de este principio a la resolución de problemas en contextos prácticos.
- FyQ5. Predice la mayor o menor flotabilidad de objetos utilizando la expresión matemática del principio de Arquímedes.

**Criterio de evaluación: 4.14. Diseñar y presentar experiencias o dispositivos que ilustren el comportamiento de los fluidos y que pongan de manifiesto los conocimientos adquiridos así como la iniciativa y la imaginación.**

**Competencias clave**

- CCL: Competencia en comunicación lingüística
- CAA: Aprender a aprender
- SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

**Estándares**

- FyQ1. Comprueba experimentalmente o utilizando aplicaciones virtuales interactivas la relación entre presión hidrostática y profundidad en fenómenos como la paradoja hidrostática, el tonel de Arquímedes y el principio de los vasos comunicantes.
- FyQ2. Interpreta el papel de la presión atmosférica en experiencias como el experimento de Torricelli, los hemisferios de Magdeburgo, recipientes invertidos donde no se derrama el contenido, etc. infiriendo su elevado valor.
- FyQ3. Describe el funcionamiento básico de barómetros y manómetros justificando su utilidad en diversas aplicaciones prácticas.

**Criterio de evaluación: 4.15. Aplicar los conocimientos sobre la presión atmosférica a la descripción de fenómenos meteorológicos y a la interpretación de mapas del tiempo, reconociendo términos y símbolos específicos de la meteorología.**

**Competencias clave**

- CCL: Competencia en comunicación lingüística
- CAA: Aprender a aprender
- CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

- FyQ1. Relaciona los fenómenos atmosféricos del viento y la formación de frentes con la diferencia de presiones atmosféricas entre distintas zonas.
- FyQ2. Interpreta los mapas de isobaras que se muestran en el pronóstico del tiempo indicando el significado de la simbología y los datos que aparecen en los mismos.

**Criterio de evaluación: 5.1. Analizar las transformaciones entre energía cinética y energía potencial, aplicando el principio de conservación de la energía mecánica cuando se despreja la fuerza de rozamiento, y el principio general de conservación de la energía cuando existe disipación de la misma debida al rozamiento.**

**Competencias clave**

- CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología
- CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

**Estándares**

FyQ1. Resuelve problemas de transformaciones entre energía cinética y potencial gravitatoria, aplicando el principio de conservación de la energía mecánica.

FyQ2. Determina la energía disipada en forma de calor en situaciones donde disminuye la energía mecánica.

**Criterio de evaluación: 5.2. Reconocer que el calor y el trabajo son dos formas de transferencia de energía, identificando las situaciones en las que se producen.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Identifica el calor y el trabajo como formas de intercambio de energía, distinguiendo las acepciones coloquiales de estos términos del significado científico de los mismos.

FyQ2. Reconoce en qué condiciones un sistema intercambia energía. en forma de calor o en forma de trabajo.

**Criterio de evaluación: 5.3. Relacionar los conceptos de trabajo y potencia en la resolución de problemas, expresando los resultados en unidades del Sistema Internacional así como otras de uso común.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Halla el trabajo y la potencia asociados a una fuerza, incluyendo situaciones en las que la fuerza forma un ángulo distinto de cero con el desplazamiento, expresando el resultado en las unidades del Sistema Internacional u otras de uso común como la caloría, el kWh y el CV.

**Criterio de evaluación: 5.4. Relacionar cualitativa y cuantitativamente el calor con los efectos que produce en los cuerpos: variación de temperatura, cambios de estado y dilatación.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Describe las transformaciones que experimenta un cuerpo al ganar o perder energía, determinando el calor necesario para que se produzca una variación de temperatura dada y para un cambio de estado, representando gráficamente dichas transformaciones.

FyQ2. Calcula la energía transferida entre cuerpos a distinta temperatura y el valor de la temperatura final aplicando el concepto de equilibrio térmico.

FyQ3. Relaciona la variación de la longitud de un objeto con la variación de su temperatura utilizando el coeficiente de dilatación lineal correspondiente.

FyQ4. Determina experimentalmente calores específicos y calores latentes de sustancias mediante un calorímetro, realizando los cálculos necesarios a partir de los datos empíricos obtenidos.

**Criterio de evaluación: 5.5. Valorar la relevancia histórica de las máquinas térmicas como desencadenantes de la revolución industrial, así como su importancia actual en la industria y el transporte.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CSYC: Competencias sociales y cívicas

CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FyQ1. Explica o interpreta, mediante o a partir de ilustraciones, el fundamento del funcionamiento del motor de explosión.

FyQ2. Realiza un trabajo sobre la importancia histórica del motor de explosión y lo presenta empleando las TIC.

**Criterio de evaluación: 5.6. Comprender la limitación que el fenómeno de la degradación de la energía supone para la optimización de los procesos de obtención de energía útil en las máquinas térmicas, y el reto tecnológico que supone la mejora del rendimiento de estas para la investigación, la innovación y la empresa.**

#### **Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

#### **Estándares**

FyQ1. Utiliza el concepto de la degradación de la energía para relacionar la energía absorbida y el trabajo realizado por una máquina térmica.

FyQ2. Emplea simulaciones virtuales interactivas para determinar la degradación de la energía en diferentes máquinas y expone los resultados empleando las TIC.

**C. Ponderaciones de los criterios**

Nº Criterio	Denominación	Ponderación %
FyQ.1	Reconocer que la investigación en ciencia es una labor colectiva e interdisciplinar en constante evolución e influida por el contexto económico y político.	2,12
FyQ.2	Analizar el proceso que debe seguir una hipótesis desde que se formula hasta que es aprobada por la comunidad científica.	2,12
FyQ.3	Comprobar la necesidad de usar vectores para la definición de determinadas magnitudes.	2,12
FyQ.4	Relacionar las magnitudes fundamentales con las derivadas a través de ecuaciones de magnitudes.	2,12
FyQ.5	Comprender que no es posible realizar medidas sin cometer errores y distinguir entre error absoluto y relativo.	2,12
FyQ.6	Expresar el valor de una medida usando el redondeo, el número de cifras significativas correctas y las unidades adecuadas.	2,12
FyQ.7	Realizar e interpretar representaciones gráficas de procesos físicos o químicos a partir de tablas de datos y de las leyes o principios involucrados.	2,12
FyQ.8	Elaborar y defender un proyecto de investigación, aplicando las TIC.	2,12
FyQ.1	Reconocer la necesidad de usar modelos para interpretar la estructura de la materia utilizando aplicaciones virtuales interactivas para su representación e identificación.	2,12
FyQ.2	Relacionar las propiedades de un elemento con su posición en la Tabla Periódica y su configuración electrónica.	2,12
FyQ.3	Agrupar por familias los elementos representativos y los elementos de transición según las recomendaciones de la IUPAC.	2,12
FyQ.4	Interpretar los distintos tipos de enlace químico a partir de la configuración electrónica de los elementos implicados y su posición en la Tabla Periódica.	2,12
FyQ.5	Justificar las propiedades de una sustancia a partir de la naturaleza de su enlace químico.	2,12
FyQ.6	Nombrar y formular compuestos inorgánicos ternarios según las normas IUPAC.	2,12
FyQ.7	Reconocer la influencia de las fuerzas intermoleculares en el estado de agregación y propiedades de sustancias de interés.	2,12
FyQ.8	Establecer las razones de la singularidad del carbono y valorar su importancia en la constitución de un elevado número de compuestos naturales y sintéticos.	2,12
FyQ.9	Identificar y representar hidrocarburos sencillos mediante las distintas fórmulas, relacionarlas con modelos moleculares físicos o generados por ordenador, y conocer algunas aplicaciones de especial interés.	2,12
FyQ.10	Reconocer los grupos funcionales presentes en moléculas de especial interés.	2,12
FyQ.1	Comprender el mecanismo de una reacción química y deducir la ley de conservación de la masa a partir del concepto de la reorganización atómica que tiene lugar.	2,12
FyQ.2	Razonar cómo se altera la velocidad de una reacción al modificar alguno de los factores que influyen sobre la misma, utilizando el modelo cinético-molecular y la teoría de colisiones para justificar esta predicción.	2,12
FyQ.3	Interpretar ecuaciones termoquímicas y distinguir entre reacciones endotérmicas y exotérmicas.	2,12

FyQ.4	Reconocer la cantidad de sustancia como magnitud fundamental y el mol como su unidad en el Sistema Internacional de Unidades.	2,12
FyQ.5	Realizar cálculos estequiométricos con reactivos puros suponiendo un rendimiento completo de la reacción, partiendo del ajuste de la ecuación química correspondiente.	2,12
FyQ.6	Identificar ácidos y bases, conocer su comportamiento químico y medir su fortaleza utilizando indicadores y el pH-metro digital.	2,12
FyQ.7	Realizar experiencias de laboratorio en las que tengan lugar reacciones de síntesis, combustión y neutralización, interpretando los fenómenos observados.	2,12
FyQ.8	Valorar la importancia de las reacciones de síntesis, combustión y neutralización en procesos biológicos, aplicaciones cotidianas y en la industria, así como su repercusión medioambiental.	2,12
FyQ.1	Justificar el carácter relativo del movimiento y la necesidad de un sistema de referencia y de vectores para describirlo adecuadamente, aplicando lo anterior a la representación de distintos tipos de desplazamiento.	2,12
FyQ.2	Distinguir los conceptos de velocidad media y velocidad instantánea justificando su necesidad según el tipo de movimiento.	2,12
FyQ.3	Expresar correctamente las relaciones matemáticas que existen entre las magnitudes que definen los movimientos rectilíneos y circulares.	2,12
FyQ.4	Resolver problemas de movimientos rectilíneos y circulares, utilizando una representación esquemática con las magnitudes vectoriales implicadas, expresando el resultado en las unidades del Sistema Internacional.	2,12
FyQ.5	Elaborar e interpretar gráficas que relacionen las variables del movimiento partiendo de experiencias de laboratorio o de aplicaciones virtuales interactivas y relacionar los resultados obtenidos con las ecuaciones matemáticas que vinculan estas variables.	2,12
FyQ.6	Reconocer el papel de las fuerzas como causa de los cambios en la velocidad de los cuerpos y representarlas vectorialmente.	2,12
FyQ.7	Utilizar el principio fundamental de la Dinámica en la resolución de problemas en los que intervienen varias fuerzas.	2,12
FyQ.8	Aplicar las leyes de Newton para la interpretación de fenómenos cotidianos.	2,12
FyQ.9	Valorar la relevancia histórica y científica que la ley de la gravitación universal supuso para la unificación de la mecánica terrestre y celeste, e interpretar su expresión matemática.	2,12
FyQ.10	Comprender que la caída libre de los cuerpos y el movimiento orbital son dos manifestaciones de la ley de la gravitación universal.	2,12
FyQ.11	Identificar las aplicaciones prácticas de los satélites artificiales y la problemática planteada por la basura espacial que generan.	2,12
FyQ.12	Reconocer que el efecto de una fuerza no solo depende de su intensidad sino también de la superficie sobre la que actúa.	2,12
FyQ.13	Interpretar fenómenos naturales y aplicaciones tecnológicas en relación con los principios de la hidrostática, y resolver problemas aplicando las expresiones matemáticas de los mismos.	2,12
FyQ.14	Diseñar y presentar experiencias o dispositivos que ilustren el comportamiento de los fluidos y que pongan de manifiesto los conocimientos adquiridos así como la iniciativa y la imaginación.	2,12

FyQ.15	Aplicar los conocimientos sobre la presión atmosférica a la descripción de fenómenos meteorológicos y a la interpretación de mapas del tiempo, reconociendo términos y símbolos específicos de la meteorología.	2,12
FyQ.1	Analizar las transformaciones entre energía cinética y energía potencial, aplicando el principio de conservación de la energía mecánica cuando se desprecia la fuerza de rozamiento, y el principio general de conservación de la energía cuando existe disipación de la misma debida al rozamiento.	2,12
FyQ.2	Reconocer que el calor y el trabajo son dos formas de transferencia de energía, identificando las situaciones en las que se producen.	2,12
FyQ.3	Relacionar los conceptos de trabajo y potencia en la resolución de problemas, expresando los resultados en unidades del Sistema Internacional así como otras de uso común.	2,12
FyQ.4	Relacionar cualitativa y cuantitativamente el calor con los efectos que produce en los cuerpos: variación de temperatura, cambios de estado y dilatación.	2,12
FyQ.5	Valorar la relevancia histórica de las máquinas térmicas como desencadenantes de la revolución industrial, así como su importancia actual en la industria y el transporte.	2,12
FyQ.6	Comprender la limitación que el fenómeno de la degradación de la energía supone para la optimización de los procesos de obtención de energía útil en las máquinas térmicas, y el reto tecnológico que supone la mejora del rendimiento de estas para la investigación, la innovación y la empresa.	2,48

**D. Unidades didácticas: secuenciación y temporización**

Unidades didácticas		
Número	Título	Temporización
1	El trabajo científico	2 semanas
<b>Justificación</b>		
Pertenece al bloque 1 Nota: Seguimos las unidades del libro de texto (Ed. Oxford)		
Número	Título	Temporización
2	El átomo y el sistema periódico	4 semanas
<b>Justificación</b>		
Pertenece al bloque 2		
Número	Título	Temporización
3	El enlace químico	4 semanas
<b>Justificación</b>		
Pertenece al bloque 2		
Número	Título	Temporización
4	La química del carbono	2 semana
<b>Justificación</b>		
Pertenece al bloque 2		
Número	Título	Temporización
5	Las reacciones químicas	4 semanas
<b>Justificación</b>		
Pertenece al bloque 3		

Número	Título	Temporización
6	Los movimientos rectilíneos	4 semanas
<b>Justificación</b>		
Pertenece al bloque 4		
Número	Título	Temporización
7	Las fuerzas y los cambios en el movimiento	4 semanas
<b>Justificación</b>		
Pertenece al bloque 4		
Número	Título	Temporización
8	Movimiento circular y gravitación universal	3 semanas
<b>Justificación</b>		
Pertenece al bloque 4		
Número	Título	Temporización
9	Fuerzas en los fluidos	3 semanas
<b>Justificación</b>		
Pertenece al bloque 4		
Número	Título	Temporización
10	Trabajo y energía mecánica	3 semanas
<b>Justificación</b>		
Pertenece al bloque 5		
Número	Título	Temporización
11	El calor: una forma de transferir energía	3 semanas
<b>Justificación</b>		
Pertenece al bloque 5		

**E. Precisiones sobre los niveles competenciales**

Sin especificar

## F. Metodología

En lo referente a la metodología, es importante transmitir la idea de que la Ciencia es una actividad en permanente construcción y revisión, con implicaciones con la tecnología y con la sociedad; plantear cuestiones tanto teóricas como prácticas, a través de las cuales el alumno comprenda que uno de los objetivos de la ciencia es dar explicaciones científicas de aquello que nos rodea. La realización de actividades prácticas adaptadas a cada nivel de enseñanza en la etapa, pondrá al alumno frente al desarrollo real de alguna de las fases de los métodos científicos, le proporcionará métodos de trabajo en equipo, le permitirá desarrollar habilidades experimentales y le servirá de motivación para el estudio con lo cual estaremos potenciando el cumplimiento de la finalidad de la Enseñanza Secundaria Obligatoria.

Esta formación es indispensable para todos los alumnos/as, cualquiera que vaya a ser su orientación futura, pues tendrá que ser aplicada a todos los campos del conocimiento, incluso a los que no son considerados habitualmente como científicos.

Además, hay que tener presente la inclusión tanto de los temas puntuales, como de los grandes programas actuales que la ciencia está abordando. A este respecto, es importante la búsqueda de información, mediante la utilización de las fuentes adecuadas, sin olvidar las nuevas tecnologías de la información y la comunicación, en la medida en la que los recursos de los alumnos/as y del centro lo permitan, así como su tratamiento organizado y coherente.

La construcción de conceptos y la búsqueda de relación entre ellos que constituye la formalización del conocimiento sobre el mundo natural, debe plantearse bajo el enfoque del propio método científico. Nos basaremos pues en los procedimientos de búsqueda de información, observación directa y experimentación y en la formulación de hipótesis que luego deben ser contrastadas. Todo ello debe conducir a la construcción de modelos que ayuden a comprender y predecir el comportamiento de los fenómenos naturales así como aportar una visión del Universo, su pasado, su evolución e incluso su posible futuro.

Por otro lado, se pretende acercar el conocimiento científico al alumnado, favoreciendo su familiarización progresiva con la cultura científica.

Los métodos de trabajo que se propongan no deben olvidar la diversidad del alumnado dentro del aula, por lo que deben atender los distintos ritmos de aprendizaje. Se deben promover además actividades que fomenten el trabajo en equipo y todas ellas deberán potenciar la capacidad de los alumnos para aprender por sí mismos.

Como instrumentos de búsqueda de información se hará uso habitual a las TIC y con la información obtenida y una vez seleccionada y analizada se elaborarán trabajos de investigación en los que se fomentarán competencias relacionadas con la lectura comprensiva y la expresión oral y escrita. Se dará relevancia en la elaboración de estos trabajos a las implicaciones históricas, sociales, culturales y económicas de los hechos analizados.

Es responsabilidad de los profesores preparar y coordinar la realización de actividades de la forma más adecuada a las posibilidades e intereses de los estudiantes y al contexto material en que se produce la actividad escolar, pero para ello es necesario contar con una buena actitud de los alumnos hacia el aprendizaje. En la actualidad no hay muchos alumnos capaces de realizar operaciones propias del pensamiento formal; es decir, cada vez hay más alumnos que desean que todo se lo den hecho y, por lo tanto, cada vez le cuesta más a los profesores/as enfrentarse a enseñar la asignatura que nos corresponde ya que debemos dedicar gran parte de nuestro tiempo a que el grupo de alumnos se siente, saque el material de trabajo, mantengan un silencio y, en resumidas cuentas, adopten una buena actitud para aprender. Quizás podamos solucionar este problema presentando actividades en las que se dé al alumno la oportunidad de manipular, teniendo en cuenta que presentamos una asignatura de ciencias, pero nos encontramos con el inconveniente de la reducción de espacio físico (muchos alumnos por aula, laboratorios para poder trabajar con 20 alumnos como máximo, escaso presupuesto para material, falta de ordenadores y proyectores en laboratorios y departamento, etc.), muy importante para alumnos de edades entre 12 y 16 o 17 años.

Por ello desde el Departamento proponemos diferentes tipos de actividades:

- \* Actividades iniciales encaminadas a detectar ideas previas.
- \* Actividades durante el transcurso de las clases para realizar individualmente o en pequeños grupos en las que haya que proponer hipótesis. La puesta en común de las ideas que surjan servirán como instrumento para fomentar el respeto por las ideas de los demás (saber escuchar).
- \* Propuestas de experiencias por parte de los alumnos para comprobar la veracidad de las hipótesis planteadas. Tan importante o más que alcanzar una respuesta concreta es conseguir que los alumnos hayan asumido la actividad como propia y hayan tenido oportunidad de iniciar la discusión sobre el problema o fenómeno planteado.
- \* Actividades en la que el alumnado exprese por escrito u oralmente los conceptos aprendidos, relacionando unos conceptos con otros.
- \* Resolución de problemas. Los alumnos deben aprender a leer comprensivamente los enunciados, recopilar datos, elegir la estrategia de resolución y obtener los resultados, expresando correctamente las unidades.



Además, se dará relevancia a que los alumnos aprendan a interpretar los resultados obtenidos, haciendo una valoración de los mismos oralmente y/o por escrito. Se incluirían en este tipo de actividades aquéllas en las que haya que realizar e interpretar gráficas.

\* Actividades encaminadas a la búsqueda de información relacionada con algún problema científico de actualidad o de implicación socioeconómica. Los alumnos deben aprender a consultar distintas fuentes de información (entre ellas las TIC), contrastar y elaborar un informe que servirá de base para una posterior puesta en común. A la hora de plantear la actividad puede hacerse referencia a informaciones sacadas de los medios de comunicación con objeto de que los alumnos perciban la conexión existente entre ciencia y sociedad.

\* Actividades de lectura ya sea de textos de índole científica o de extractos de libros adaptados a alumnos de educación secundaria, tanto en casa como en clase. Los alumnos harán una lectura comprensiva, anotarán las palabras desconocidas para buscarlas en el diccionario y posteriormente elaborarán un informe escrito con objeto de evaluar su nivel de comprensión lectora.

\* Elaboración de trabajos monográficos sobre algún tema de interés científico en el que se establecerán conexiones con sus implicaciones sociales, económicas, tecnológicas e históricas. También aquí se valorará las fuentes de información utilizadas.

\* Elaboración de mapas conceptuales y esquemas de los contenidos de la materia. Con ello se pretende fomentar una mayor autonomía de los alumnos a la hora de construir sus propios conocimientos.

\* Prácticas de laboratorio. Con ellas se pretende que los alumnos se familiaricen con los distintos materiales utilizados, desarrollen destrezas y comprendan la importancia que el rigor tiene en todo trabajo científico.

\* Actividades encaminadas a la atención a la diversidad y a los distintos ritmos de aprendizaje dentro del aula. Para ello se propondrán tanto actividades de refuerzo como de ampliación. Para aquellos alumnos que tengan un desfase significativo en su nivel de competencia curricular se elaborarán las correspondientes ACIS

Todas estas consideraciones metodológicas son tenidas en cuenta en los materiales curriculares a utilizar y en la actividad educativa a desarrollar diariamente mediante:

\* Tratamiento de los contenidos de forma que conduzcan a un aprendizaje comprensivo y significativo.

\* Una exposición clara, sencilla y razonada de los contenidos, con un lenguaje adaptado al del alumno.

\* Estrategias de aprendizaje que propicien el análisis y comprensión del hecho científico y natural.

\* Uso de las tecnologías de la información y la comunicación (Internet, DVD, CD-ROM, PDI, plataforma Classroom, etc.).

Si hubiera un nuevo confinamiento domiciliario se tratarían los contenidos básicos en los diferentes niveles teniendo en cuenta lo siguiente:

\* El alumnado deberá estar en contacto con el profesorado vía Classroom.

¿\* El alumnado deberá realizar las tareas y formularios con puntualidad en el horario que indique el profesorado, en caso contrario se considerará como ¿falta de asistencia¿ y quedará reflejado en la plataforma Séneca.

\* El profesorado avisará con anterioridad al alumnado de los formularios o pruebas escritas que deberá hacer sobre los contenidos trabajados.

\* En la diferentes reuniones de Departamento se irán recogiendo los contenidos que van adquiriendo los diferentes grupos, así como la propuesta de Adecuaciones en la programación para determinados grupos.

## G. Materiales y recursos didácticos

Para desarrollar nuestra labor contamos con los libros de textos, la pizarra (digitales en primer ciclo), ordenador y cañón en casi todas las aulas.

Contamos con dos laboratorios. Uno, compartido, de Física y Geología en el que se imparten algunas asignaturas y otro de Química que no usaremos durante este curso debido por medidas sanitarias.

El laboratorio de Química no disponen de ordenador y proyector. En el Departamento hay un antiguo ordenador que funciona a escasa velocidad y no hay impresora, necesarios si pretendemos usar las nuevas tecnologías para el trabajo diario.

Se recomienda la actualización y aumentar el número de ordenadores actuales en el Centro para asegurar un mejor aprovechamiento del trabajo diario por parte del profesorado y el alumnado.

### TEXTO RECOMENDADO

4º ESO: FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO . ANDALUCÍA. Autora: Isabel Píñar Gallardo Editorial Oxford ISBN: 978-01-905-3954-2

**H. Precisiones sobre la evaluación**

Sin especificar

Ref.Doc.: InfProDidPriSec

Cód.Centro: 41700038

Fecha Generación: 20/10/2021 19:48:44

# PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA

## FÍSICA Y QUÍMICA

### BACHILLERATO

2021/2022

---

#### ASPECTOS GENERALES

---

- A. Contextualización
- B. Organización del departamento de coordinación didáctica
- C. Justificación legal
- D. Objetivos generales de la etapa
- E. Presentación de la materia
- F. Elementos transversales
- G. Contribución a la adquisición de las competencias claves
- H. Recomendaciones de metodología didáctica y estrategias metodológicas
- I. Procedimientos, técnicas e instrumentos de evaluación y criterios de calificación
- J. Medidas de atención a la diversidad
- K. Actividades complementarias y extraescolares
- L. Indicadores de logro e información para la memoria de autoevaluación

#### ELEMENTOS Y DESARROLLOS CURRICULARES

---

FÍSICA Y QUÍMICA - 1º DE BACHILLERATO (CIENCIAS)

# PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA FÍSICA Y QUÍMICA BACHILLERATO 2021/2022

## ASPECTOS GENERALES

### A. Contextualización

De acuerdo con lo dispuesto en el artículo 8.2 del Decreto 110/2016 por el que se establece la ordenación y el currículo del Bachillerato en la Comunidad Autónoma de Andalucía, «los centros docentes establecerán en su proyecto educativo los criterios generales para la elaboración de las programaciones didácticas de cada una de las materias que componen la etapa, los criterios para organizar y distribuir el tiempo escolar, así como los objetivos y programas de intervención en el tiempo extraescolar, los criterios y procedimientos de evaluación y promoción del alumnado, y las medidas de atención a la diversidad, o las medidas de carácter comunitario y de relación con el entorno, para mejorar el rendimiento académico del alumnado».

Asimismo y de acuerdo con lo dispuesto en el artículo 5 Orden de 15 de enero de 2021, por la que se desarrolla el currículo correspondiente a la etapa de Bachillerato en la Comunidad Autónoma de Andalucía, se regulan determinados aspectos de la atención a la diversidad y se establece la ordenación de la evaluación del proceso de aprendizaje del alumnado, «a tales efectos, y en el marco de las funciones asignadas a los distintos órganos existentes en los centros en la normativa reguladora de la organización y el funcionamiento de los mismos, y de conformidad con lo establecido en el artículo 7.2 del Real Decreto 1105/2014, de 26 de diciembre, los centros docentes desarrollarán y complementarán, en su caso, el currículo en su proyecto educativo y lo adaptarán a las necesidades de su alumnado y a las características específicas del entorno social y cultural en el que se encuentra, configurando así su oferta formativa».

De acuerdo con lo dispuesto en el artículo 2.5 de la Orden de 15 de enero, «el profesorado integrante de los distintos departamentos de coordinación didáctica elaborará las programaciones de las materias para cada curso que tengan asignadas, a partir de lo establecido en los Anexos II, III y IV, mediante la concreción de los objetivos, la adecuación de la secuenciación de los contenidos, los criterios, procedimientos e instrumentos de evaluación y calificación, y su vinculación con el resto de elementos del currículo, así como el establecimiento de la metodología didáctica».

### B. Organización del departamento de coordinación didáctica

De acuerdo con lo dispuesto en el artículo 92.1 del Decreto 327/2010, de 13 de julio por el que se aprueba el Reglamento Orgánico de los Institutos de Educación Secundaria, «cada departamento de coordinación didáctica estará integrado por todo el profesorado que imparte las enseñanzas que se encomienden al mismo. El profesorado que imparta enseñanzas asignadas a más de un departamento pertenecerá a aquel en el que tenga mayor carga lectiva, garantizándose, no obstante, la coordinación de este profesorado con los otros departamentos con los que esté relacionado, en razón de las enseñanzas que imparte».

### C. Justificación legal

- Ley Orgánica 8/2013 de 9 de diciembre para la mejora de la calidad educativa.
- Real Decreto 1105/2014, de 26 de diciembre, por el que se establece el currículo básico de la Educación Secundaria Obligatoria y del Bachillerato.
- Orden ECD/65/2015, de 21 de enero, por la que se describen las relaciones entre las competencias, los contenidos y los criterios de evaluación de la educación primaria, la educación secundaria obligatoria y el bachillerato.
- Decreto 110/2016, de 14 de junio, por el que se establece la ordenación y el currículo del Bachillerato en la Comunidad Autónoma de Andalucía.
- Decreto 327/2010, de 13 de julio, por el que se aprueba el Reglamento Orgánico de los Institutos de Educación Secundaria.
- Orden de 15 de enero de 2021, por la que se desarrolla el currículo correspondiente a la etapa de Bachillerato en la Comunidad Autónoma de Andalucía, se regulan determinados aspectos de la atención a la diversidad y se establece la ordenación de la evaluación del proceso de aprendizaje del alumnado.
- Orden de 20 de agosto de 2010, por la que se regula la organización y el funcionamiento de los institutos de

educación secundaria, así como el horario de los centros, del alumnado y del profesorado.

#### **D. Objetivos generales de la etapa**

Conforme a lo dispuesto en el artículo 3 del Decreto 110/2016, de 14 de junio el Bachillerato contribuirá a desarrollar en los alumnos y alumnas las capacidades que les permitan:

- a) Ejercer la ciudadanía democrática, desde una perspectiva global, y adquirir una conciencia cívica responsable, inspirada por los valores de la Constitución Española así como por los derechos humanos, que fomente la corresponsabilidad en la construcción de una sociedad justa y equitativa.
- b) Consolidar una madurez personal y social que les permita actuar de forma responsable y autónoma y desarrollar su espíritu crítico. Prever y resolver pacíficamente los conflictos personales, familiares y sociales.
- c) Fomentar la igualdad efectiva de derechos y oportunidades entre hombres y mujeres, analizar y valorar críticamente las desigualdades y discriminaciones existentes, y en particular la violencia contra la mujer e impulsar la igualdad real y la no discriminación de las personas por cualquier condición o circunstancia personal o social, con atención especial a las personas con discapacidad.
- d) Afianzar los hábitos de lectura, estudio y disciplina, como condiciones necesarias para el eficaz aprovechamiento del aprendizaje, y como medio de desarrollo personal.
- e) Dominar, tanto en su expresión oral como escrita, la lengua castellana.
- f) Expresarse con fluidez y corrección en una o más lenguas extranjeras.
- g) Utilizar con solvencia y responsabilidad las tecnologías de la información y la comunicación.
- h) Conocer y valorar críticamente las realidades del mundo contemporáneo, sus antecedentes históricos y los principales factores de su evolución. Participar de forma solidaria en el desarrollo y mejora de su entorno social.
- i) Acceder a los conocimientos científicos y tecnológicos fundamentales y dominar las habilidades básicas propias de la modalidad elegida.
- j) Comprender los elementos y procedimientos fundamentales de la investigación y de los métodos científicos. Conocer y valorar de forma crítica la contribución de la ciencia y la tecnología en el cambio de las condiciones de vida, así como afianzar la sensibilidad y el respeto hacia el medio ambiente.
- k) Afianzar el espíritu emprendedor con actitudes de creatividad, flexibilidad, iniciativa, trabajo en equipo, confianza en uno mismo y sentido crítico.
- l) Desarrollar la sensibilidad artística y literaria, así como el criterio estético, como fuentes de formación y enriquecimiento cultural.
- m) Utilizar la educación física y el deporte para favorecer el desarrollo personal y social.
- n) Afianzar actitudes de respeto y prevención en el ámbito de la seguridad vial.

Además el Bachillerato en Andalucía contribuirá a desarrollar en el alumnado las capacidades que le permitan:

- a) Profundizar en el conocimiento y el aprecio de las peculiaridades de la modalidad lingüística andaluza en todas sus variedades.
- b) Profundizar en el conocimiento y el aprecio de los elementos específicos de la historia y la cultura andaluza, así como su medio físico y natural y otros hechos diferenciadores de nuestra Comunidad para que sea valorada y respetada como patrimonio propio y en el marco de la cultura española y universal.

#### **E. Presentación de la materia**

La materia Física y Química pretende dotar al alumnado de herramientas específicas que le permitan afrontar el futuro con garantías, participando en el desarrollo económico y social al que está ligada la capacidad científica, tecnológica e innovadora de la propia sociedad. Muchos de los contenidos y capacidades a desarrollar ya han sido introducidos en Educación Secundaria Obligatoria y sobre ellos se va a profundizar.

#### **F. Elementos transversales**

En esta materia se trabajan contenidos transversales de educación para la salud, el consumo y el cuidado del medioambiente, como son las sustancias que pueden ser nocivas para la salud; la composición de medicamentos y sus efectos; aditivos, conservantes y colorantes presentes en la alimentación; y el estudio de los elementos y compuestos que conforman nuestro medioambiente y sus transformaciones.

Contribuye a la educación vial explicando cómo evitar o reducir el impacto en los accidentes de tráfico cuando estudia los tipos de movimiento, fuerzas, distintos tipos de energías y nuevos materiales. A la educación en valores puede aportar la perspectiva histórica del desarrollo industrial y sus repercusiones. Cuando se realizan

debates sobre temas de actualidad científica y sus consecuencias en la sociedad, estaremos promoviendo la educación cívica y la educación para la igualdad, justicia, la libertad y la paz. En la tarea diaria se procurará favorecer la autoestima, el espíritu emprendedor y evitar la discriminación, trabajando siempre desde y para la igualdad de oportunidades.

En atención al PAD del centro la programación de este Departamento integrará en su práctica docente habitual los contenidos relativos al comportamiento responsable en entornos en línea, información sobre medidas antiplagio, derechos de propiedad intelectual y ciberseguridad, así como actitudes solidarias, responsables y respetuosas en cualquier proceso comunicativo.

### **G. Contribución a la adquisición de las competencias claves**

La Física y Química comparte con las demás disciplinas la responsabilidad de promover la adquisición de las competencias necesarias para que el alumnado pueda integrarse en la sociedad de forma activa y, como disciplina científica, tiene el compromiso añadido de dotarles de herramientas específicas que le permitan afrontar el futuro con garantías, participando en el desarrollo económico y social al que está ligada la capacidad científica, tecnológica e innovadora de la propia sociedad, para así contribuir a la competencia sociales y cívicas (CSC).

El esfuerzo de la humanidad a lo largo de la historia para comprender y dominar la materia, su estructura y sus transformaciones, han dado como resultado el gran desarrollo de la Física y la Química y sus múltiples aplicaciones en nuestra sociedad. Es difícil imaginar el mundo actual sin contar con medicamentos, plásticos, combustibles, abonos para el campo, colorantes o nuevos materiales.

En Bachillerato, la materia Física y Química ha de continuar facilitando la adquisición de una cultura científica, contribuyendo a desarrollar la competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología (CMCT). Por otra parte, esta materia ha de contribuir al desarrollo de la competencia de sentido de iniciativa y espíritu emprendedor (SIEP), debe preparar al alumnado para su participación como ciudadanos y ciudadanas y, en su caso, como miembros de la comunidad científica en la necesaria toma de decisiones en torno a los graves problemas con los que se enfrenta hoy la humanidad. El desarrollo de la materia debe ayudar a que conozcan dichos problemas, sus causas y las medidas necesarias para hacerles frente y avanzar hacia un futuro sostenible, prestando especial atención a las relaciones entre Ciencia, Tecnología, Sociedad y Ambiente.

Al valorar las diferentes manifestaciones de la cultura científica se contribuye a desarrollar la conciencia y expresiones culturales (CEC).

La lectura de textos científicos y los debates sobre estos temas ayudarán a la adquisición de la competencia lingüística (CCL) y el uso de las tecnologías de la información y la comunicación contribuirá al desarrollo de la competencia digital (CD). El uso de aplicaciones virtuales interactivas permite realizar experiencias prácticas que por razones de infraestructuras no serían viables en otras circunstancias.

Por otro lado, si se parte de una concepción de la ciencia como una actividad en permanente construcción y revisión, es imprescindible un planteamiento en el que el alumnado abandone el papel de receptor pasivo de la información y desempeñe el papel de constructor de conocimientos en un marco interactivo, contribuyendo así a la adquisición de la competencia aprender a aprender (CAA).

## H. Recomendaciones de metodología didáctica y estrategias metodológicas

De acuerdo con lo dispuesto en el artículo 7 del Decreto 110/2016 de 14 de Junio y el artículo 4 de la Orden de 15 de enero de 2021, las recomendaciones de metodología didáctica para el Bachillerato son las siguientes:

1. Las recomendaciones de metodología didáctica para Bachillerato son las establecidas en el artículo 7 del Decreto 110/2016, de 14 de junio.

2. Las programaciones didácticas de las distintas materias de Bachillerato incluirán actividades que estimulen la motivación por la integración y la utilización de las tecnologías de la información y la comunicación, el uso de las matemáticas, las ciencias y la tecnología, el pensamiento computacional, la práctica de la expresión escrita y la capacidad de expresarse correctamente en público y debatir tanto en lengua castellana como en lenguas extranjeras, incluyendo elementos propios de la cultura andaluza, todo ello con el objetivo principal de fomentar el pensamiento crítico del alumnado.

3. Se fomentará el trabajo en equipo del profesorado con objeto de proporcionar un enfoque multidisciplinar del proceso educativo, garantizando la coordinación de todos los miembros del equipo docente de cada grupo.

4. Se potenciará el Diseño Universal de Aprendizaje (DUA) para garantizar una efectiva educación inclusiva, permitiendo el acceso al currículo a todo el alumnado que presente necesidades específicas de apoyo educativo. Para ello, en la práctica docente se desarrollarán dinámicas de trabajo que ayuden a descubrir el talento y el potencial de cada alumno y alumna y se integrarán diferentes formas de presentación del currículo, metodologías variadas y recursos que respondan a los distintos estilos y ritmos de aprendizaje del alumnado, siempre teniendo en cuenta que habrá de respetarse el currículo fijado en los Anexos II, III y IV.

5. Se fomentará el uso de herramientas de inteligencia emocional para el acercamiento del alumnado a las estrategias de gestión de emociones, desarrollando principios de empatía y resolución de conflictos que le permitan convivir en la sociedad plural en la que vivimos.

Para conseguir que el alumnado adquiera una visión de conjunto sobre los principios básicos de la Física y la Química y su poder para explicar el mundo que nos rodea, se deben plantear actividades en las que se analicen situaciones reales a las que se puedan aplicar los conocimientos aprendidos.

El trabajo en grupos cooperativos con debates en clase de los temas planteados y la presentación de informes escritos y orales sobre ellos, haciendo uso de las tecnologías de la información y la comunicación, son métodos eficaces en el aprendizaje de esta materia. En este sentido, el alumnado buscará información sobre determinados problemas, valorará su fiabilidad y seleccionará la que resulte más relevante para su tratamiento, formulará hipótesis y diseñará estrategias que permitan contrastarlas, planificará y realizará actividades experimentales y elaborará conclusiones que validen o no las hipótesis formuladas. Las lecturas divulgativas y la búsqueda de información sobre la historia y el perfil científico de personajes relevantes también animarán al alumnado a participar en estos debates.

Por otro lado, la resolución de problemas servirá para que se desarrolle una visión amplia y científica de la realidad, para estimular la creatividad y la valoración de las ideas ajenas, para expresar las ideas propias con argumentos adecuados y reconocer los posibles errores cometidos. Los problemas, además de su valor instrumental de contribuir al aprendizaje de los conceptos físicos y sus relaciones, tienen un valor pedagógico intrínseco, ya que obligan a tomar la iniciativa, a realizar un análisis, a plantear una estrategia: descomponer el problema en partes, establecer la relación entre las mismas, indagar qué principios y leyes se deben aplicar, utilizar los conceptos y métodos matemáticos pertinentes, elaborar e interpretar gráficas y esquemas, y presentar en forma matemática los resultados obtenidos usando las unidades adecuadas. En definitiva, los problemas contribuyen a explicar situaciones que se dan en la vida diaria y en la naturaleza.

La elaboración y defensa de trabajos de investigación sobre temas propuestos o de libre elección tienen como objetivo desarrollar el aprendizaje autónomo de los alumnos y alumnas, profundizar y ampliar contenidos relacionados con el currículo y mejorar sus destrezas tecnológicas y comunicativas. El estudio experimental proporciona al alumnado una idea adecuada de qué es y qué significa hacer Ciencia.

Es conveniente que el alumnado utilice las tecnologías de la información y la comunicación de forma complementaria a otros recursos tradicionales. Estas ayudan a aumentar y mantener la atención del alumnado gracias a la utilización de gráficos interactivos, proporcionan un rápido acceso a una gran cantidad y variedad de información e implican la necesidad de clasificar la información según criterios de relevancia, lo que permite desarrollar el espíritu crítico. El uso del ordenador permite disminuir el trabajo más rutinario en el laboratorio, dejando más tiempo para el trabajo creativo y para el análisis e interpretación de los resultados, además de ser un recurso altamente motivador. Existen aplicaciones virtuales interactivas que permiten realizar simulaciones y contraste de predicciones que difícilmente serían viables en el laboratorio escolar. Dichas experiencias ayudan a asimilar conceptos científicos con gran claridad. Es por ello por lo que pueden ser un complemento estupendo del trabajo en el aula y en el laboratorio.

Por último, las visitas a centros de investigación, parques tecnológicos, ferias de ciencias o universidades en

jornadas de puertas abiertas que se ofrecen en Andalucía motivan al alumnado para el estudio y comprensión de esta materia.

### I. Procedimientos, técnicas e instrumentos de evaluación y criterios de calificación

Para la evaluación de nuestros alumnos/as de bachillerato utilizaremos dos tipos de instrumentos para potenciar la objetividad en el proceso de evaluación:

\* Instrumentos que requieren comunicación directa profesor-alumno.

#### a. PARTICIPACIÓN Y TRABAJO EN CLASE

\* Atención prestada durante las explicaciones: interés por el trabajo individual y en grupo

\* Pregunta habitualmente sus dudas en los días de la explicación o el día siguiente

\* Pregunta sus dudas durante los repasos de los temas.

\* Trabajador en equipo, ayuda a sus compañeros

#### b. OBSERVACIÓN Y REGISTRO OBJETIVOS DURANTE LAS CLASES

\* Trae hechas habitualmente las tareas que se han recomendado

\* Lleva organizados sus materiales de trabajo: cuaderno, libro, informes, etc.

\* Exposición de trabajos, si los hubiera. Durante el presente curso, debido a los meses de confinamiento se ha observado una pérdida de hábitos de trabajo en el alumnado que debemos intentar recuperar mediante la motivación.

\* Voluntad en salir a la pizarra a corregir las tareas

\* Uso de la plataforma Classroom y de las Tics

Se dará especial relevancia a que el alumnado traiga las tareas hechas, ya que esto pone de manifiesto el interés, el trabajo diario del alumnado y es lo que le va a permitir progresar en su aprendizaje, corrigiendo los posibles errores cometidos.

\* Instrumentos que no requieren comunicación directa profesor-alumno

#### a. PRUEBAS ESCRITAS PROGRAMADAS

Se realizarán el número de pruebas escritas acorde a los contenidos trabajados por trimestre. A medida que avance el curso las pruebas escritas podrán contener un número mayor de objetivos. Esto permitirá recuperar pruebas escritas pasadas. La nota global de estas pruebas escritas será una media ponderada según el número de objetivos valorados en la prueba.

#### b. PRUEBAS ESCRITAS NO PROGRAMADAS PARA COMPROBAR EL SEGUIMIENTO DE LAS CLASES

No se tiene por qué avisar al alumnado de la fecha exacta de las pruebas escritas con el objetivo de fomentar el trabajo diario y contribuir así a la evaluación continuada del aprendizaje del alumno/a, aunque los/as profesores/as les orienten sobre ello.

#### c. PRUEBAS ORALES

Se realizarán siempre y cuando el profesorado lo considere necesario por algún motivo de impedimento físico del alumnado.

Tabla resumen de porcentajes en los instrumentos de evaluación mencionados con anterioridad:

#### EVALUABLES 1º BACH.

Instrumentos que no requieren comunicación directa profesor-alumno.

Pruebas escritas y orales, si las hubiera 70%

Instrumentos que requieren comunicación directa profesor-alumno.

Participación y trabajo en clase 10%

Observación y registros objetivos durante las clases 20%

#### FALTA A ALGUNA PRUEBA PROGRAMADA

Si el profesorado lo considerase necesario, podrá realizar pruebas orales al alumnado que no asiste a clase el día previsto para la realización de las pruebas escritas. Estas pruebas constarán de cuestiones y problemas.

En todo caso la prueba, (oral o escrita) la realizará el/la alumno/a el primer día de su incorporación a clase, y siempre que la falta esté debidamente justificada.

#### CRITERIOS DE CALIFICACIÓN

La calificación del alumno/a se corresponde a la media ponderada entre la obtenida en los instrumentos que no requieren comunicación directa alumno-profesor (70%) y la recogida de los instrumentos que requieren comunicación directa alumno-profesor (30%), siempre y cuando obtenga el menos 4 puntos en la pruebas



objetivas.

La calificación de la evaluación ordinaria se obtendrá con la media ponderada de las notas de las tres evaluaciones en función de los objetivos evaluados en cada una de ellas. Para alcanzar evaluación positiva en ésta, deberá haber alcanzado los objetivos mínimos de las tres evaluaciones anteriores.

Se hará la media de las notas de los bloques de Química y de Física, siempre y cuando se obtenga un 4 en alguno de los bloques.

#### ESPECIFICACIONES SOBRE LAS PRUEBAS ESCRITAS

Estas pruebas contienen: cuestiones teóricas, problemas con resolución matemática y cuestiones relacionadas con las prácticas realizadas en el aula-laboratorio.

Cada prueba constará de varias preguntas, cada una de ellas con uno o varios apartados.

#### CRITERIOS ESPECÍFICOS DE CORRECCIÓN

##### QUÍMICA FÍSICA

1. Conocimiento y uso correcto del lenguaje químico.
2. Conocimiento de la formulación y nomenclatura de compuestos inorgánicos y orgánicos.
3. Conocimiento de los conceptos, principios y teorías de la Química.
4. Capacidad de razonamiento y deducción que permitan al alumno justificar y predecir las propiedades de las especies químicas a partir de los modelos teóricos.
5. Aplicación de los modelos teóricos a la resolución de problemas numéricos, valorando el sentido químico de los resultados, cuando proceda.
6. Uso correcto de las unidades.
7. Capacidad de razonar y comentar los procesos seguidos en la resolución de cuestiones y ejercicios de aplicación práctica.
8. Capacidad de analizar datos expresados en tablas y representaciones gráficas.
9. Se valorará positivamente la concreción en las respuestas y la capacidad de síntesis.

##### Cuestiones

1. Comprensión y descripción cualitativa del fenómeno.
2. Identificación de las magnitudes necesarias para la explicación de la situación física propuesta.
3. Aplicación correcta de las relaciones entre las magnitudes que intervienen.
4. Utilización de diagramas, esquemas, gráficas..., que ayuden a clarificar la exposición.
5. Precisión en el lenguaje, claridad conceptual y orden lógico.

##### Problemas

1. Explicación de la situación física e indicación de las leyes a utilizar.
2. Descripción de la estrategia seguida en la resolución.
3. Utilización de esquemas o diagramas que aclaren la resolución del problema.
4. Expresión de los conceptos físicos en lenguaje matemático y realización adecuada de los cálculos.
5. Utilización correcta de las unidades y homogeneidad dimensional de las expresiones.
6. Interpretación de los resultados y contrastación de órdenes de magnitud de los valores obtenidos.
7. Justificación, en su caso, de la influencia en determinadas magnitudes físicas de los cambios producidos en otras variables o parámetros que intervienen en el problema.

\* Se repartirá la calificación correspondiente a cada pregunta entre los distintos apartados.

\* En cuestiones que versen sobre formulación química, se considerará superada con un 80% de las fórmulas bien realizadas.

\* Los errores conceptuales se calificarán con un cero en el apartado donde se cometan.

\* Si un resultado carece de unidades o éste es erróneo, se valorará el 50% de la calificación en el apartado correspondiente.

\* Si los resultados numéricos están confundidos, siempre y cuando no conlleven errores conceptuales, se valorará un 90% de la calificación en el apartado correspondiente.

\* Cuando la respuesta deba ser razonada o justificada el no hacerlo, conducirá a la no calificación de la respuesta.

\* Si en el proceso de resolución de las preguntas se comete un error de concepto básico, no se puntuará el apartado correspondiente. Si se cometiese un error conceptual en uno de los apartados de una pregunta y se arrastrase dicho error a lo largo de toda la pregunta, no se calificará la pregunta.

\* Si no se conociese o no diera tiempo a calcular un dato en uno de los apartados, y ese dato fuese necesario

para resolver el apartado siguiente, se podrá continuar el ejercicio dejando ese dato como incógnita y no supondrá rebaja en la calificación correspondiente a dicho apartado, siempre y cuando no se incumplan los requisitos anteriormente mencionados.

\* Se realizarán un mínimo de dos pruebas escritas por evaluación, que podrían ampliarse según las necesidades de cada grupo de alumnos.

\* Se podrán realizar pruebas escritas donde el alumnado pueda escoger las preguntas, siempre y cuando el profesorado lo consideren adecuado para favorecer el aprendizaje. En dichas pruebas se informará de la calificación máxima obtenida en cada pregunta para que el alumnado esté debidamente informado.

\* Las prácticas de laboratorio realizadas por el profesor, durante el presente curso, en el aula se podrán introducir como preguntas en las pruebas escritas.

#### PERDIDA DEL DERECHO DE EVALUACIÓN CONTINÚA.

De acuerdo al Plan de Centro se hace constar que en el caso de alumnos/as cuyo porcentaje de faltas de asistencia, justificadas o injustificadas, sea igual o superior al 20% del total de horas lectivas del curso o un tercio de las horas correspondientes a un trimestre y ello pueda provocar la imposibilidad de aplicar correctamente los criterios de evaluación y la propia evaluación continua, se someterán a un único examen final extraordinario en Junio. Esta prueba incluirá cuestiones y problemas sobre los objetivos y contenidos recogidos en la programación, a su vez se le podría pedir algún trabajo no realizado durante el curso

#### J. Medidas de atención a la diversidad

Los alumnos y las alumnas son diferentes en su ritmo de trabajo, estilo de aprendizaje, conocimientos previos, experiencias, etc. Todo ello sitúa a los docentes en la necesidad de educar en y para la diversidad. Las medidas de atención a la diversidad están orientadas a responder a las necesidades educativas concretas del alumnado, a conseguir que alcance el máximo desarrollo posible de sus capacidades personales. No obstante, el hecho de que las asignaturas atribuidas al Departamento de Física y Química en el Bachillerato estén diseñadas para la continuación en estudios superiores en Facultades o Escuelas Universitarias, o en ciclos formativos de grados medio o superior, donde la utilización en profundidad de procedimientos y conceptos que deben provenir del Bachillerato es fundamental para la buena marcha en esos estudios, produce que la naturaleza de los alumnos matriculados en el Bachillerato dedicado a las Ciencias y a la Tecnología carezca de todas las singularidades que aparecen en la ESO, y que debamos ser muy cuidadosos en todas las acciones de tratamiento a la diversidad para evitar que éstas puedan coadyuvar en un posible ulterior fracaso. Contando con ello:

En Bachillerato la atención a la diversidad se llevará a cabo a través de:

1. Medidas generales: actividades de recuperación y la evaluación de las materias pendientes.
2. Atención al alumnado con necesidad específica de apoyo educativo.
  - a) Adaptaciones de acceso al currículo para el alumnado con necesidades educativas especiales derivadas de discapacidad con limitaciones funcionales
  - b) Adaptaciones curriculares: Estas adaptaciones tienen la finalidad de conseguir el máximo desarrollo posible de las competencias clave y estarán destinadas al ajuste metodológico y adaptación de procedimientos, tiempos e instrumentos de evaluación.
  - c) Exención de determinadas materias: Las materias de Educación Física y Segunda Lengua Extranjera podrán ser objeto de exención total o parcial. Con respecto a la primera lengua la exención solo puede ser parcial, al tratarse de una materia general del bloque de asignaturas troncales. Medida para alumnado con discapacidad. Hay que solicitar autorización a la delegación.
  - d) Fraccionamiento de Bachillerato: Alumnado de necesidades educativas especiales derivadas de discapacidad. Hay que solicitar autorización.
  - e) Programas de Enriquecimiento curricular y flexibilización del periodo de escolarización para alumnado con altas capacidades intelectuales.
  - f) Flexibilización y alternativas metodológicas en la enseñanza y evaluación de la lengua extranjera para alumnado con necesidades educativas especiales derivadas de discapacidad, en especial si presenta dificultades en su expresión oral.
  - g) Alumnado con altas capacidades.

Por lo tanto, el currículo irá dirigido a:

\* Adaptación del puesto: revisar su ubicación dentro del aula para facilitar su rendimiento y concentración (lejos de estímulos distractores como ventanas, puerta, etc.)

\* Ampliación del tiempo de realización de las actividades que componen una prueba escrita o limitar el número de preguntas en las pruebas

- \* Supervisión de examen escrito durante su realización (para no dejar preguntas sin responder, por ejemplo)
- \* La dotación de recursos humanos adicionales como intérpretes de lengua de signos o profesorado específico de apoyo dentro del aula
- \* Presentación de las preguntas escritas con las ideas clave en negrita.
- \* La prestación de recursos técnicos específicos (ordenadores, por ejemplo)

Respecto al apartado g), las adaptaciones curriculares para el alumnado con altas capacidades intelectuales están destinadas a promover el desarrollo pleno y equilibrado de los objetivos generales de las etapas educativas, contemplando medidas extraordinarias orientadas a ampliar y enriquecer los contenidos del currículo ordinario y medidas excepcionales de flexibilización del período de escolarización. Para aquellos alumnos que superen con creces los objetivos mínimos previstos, este departamento propondrá proyectos de ampliación para el alumnado que luego expondrá en clase. Las actividades de ampliación se proponen para aquellos alumnos que no tengan ninguna dificultad y con el fin de que puedan profundizar contenidos propios de la unidad didáctica en desarrollo o, incluso, de otros campos del conocimiento que aporten nuevas relaciones con los tratados. Dentro de estas actividades se atenderán conceptos que requieren un grado mayor de abstracción, proceso de cualificación y cálculo y, en general, contenidos cuyas relaciones con los aspectos ya conocidos del ciclo o de la etapa anterior no sean tan obvias.

#### PROGRAMA DE REFUERZO DEL APRENDIZAJE PARA ALUMNOS CON LA MATERIA PENDIENTE.

En el caso del Bachillerato, sólo se nos presenta actualmente en el centro la posibilidad de alumnos que estén en segundo de Bachillerato con la Física y Química pendiente de 1º de Bachillerato. El seguimiento de este programa se asigna al Jefe del Departamento. El plan divide la materia pendiente en sus dos partes naturales: Física y Química. En cada una de ellas habrán de presentarse una selección de problemas resueltos (que se valorará sobre un 40% del total de la nota) y habrá que realizar un examen (valorado sobre el 60% restante), fijándose las fechas de entrega y prueba objetiva de cada parte a finales de noviembre y a finales de abril. Si no se hubiese superado una de las partes o las dos, se hará un examen de las partes o parte no superadas en el mes de mayo. Por último, también se considerará superada una parte de la asignatura si aprobase la primera evaluación de la asignatura de 2º de Bachillerato con el mismo nombre de una de las partes.

Durante todo el proceso los alumnos se podrán poner en contacto con el Jefe del Departamento personalmente y a través de classroom para solventar cualquier tipo de duda y, caso de que en 2ª de Bachillerato curse una de las asignaturas de este Departamento, también contará con la ayuda del profesor o profesora encargado/a de dicha asignatura.

La nota final será la media aritmética de la nota obtenida en las dos notas parciales, siempre y cuando obtengan 4 puntos, como mínimo, en una de las partes.

El informe para estos alumnos:

#### PLAN DE REFUERZO PARA ALUMNOS QUE PROMOCIONAN CON ASIGNATURAS NO SUPERADAS

#### DATOS DEL ALUMNO

Apellidos: Nombre

Tutor: Curso: 2º de Bachillerato A

#### RAZONES QUE JUSTIFICAN LA IMPLEMENTACIÓN DEL PLAN

De conformidad con la legislación vigente, el Departamento de Física y Química ha elaborado un plan de trabajo para los alumnos que tengan asignaturas pendientes de cursos anteriores. El plan se ha concretado en:

Realizar una serie de actividades relacionadas con los objetivos mínimos de la asignatura

Presentarse a pruebas escritas que le serán anunciadas por el profesor encargado de su asignatura.

#### ORIENTACIONES METODOLÓGICAS GENERALES DEL TRABAJO CON EL ALUMNO

\* Revisión periódica del trabajo diario que va realizando el/la alumno/a.

\* Atención personalizada directamente con el profesor o mediante la plataforma classroom.

#### SEGUIMIENTO DEL PROGRAMA

Este programa tiene un seguimiento durante los dos primeros trimestres donde deberá realizar las actividades de los bloques que se detallan más abajo.

Aprobando los dos bloques se consideraran aprobadas las asignaturas, en caso contrario, deberá presentarse a una prueba global, de toda la materia, a finales de abril de 2022.

#### PARA LA REALIZACIÓN DEL PROGRAMA SE EMPLEARÁ:

Libro de texto, actividades programadas y plataforma Classroom.

#### TEMPORALIZACIÓN

## Trimestral ACTIVIDADES A REALIZAR

1ª EVALUACIÓN Contenidos relativos al bloque de Química.

2ª EVALUACIÓN Contenidos relativos al bloque de Física.

3ª EVALUACIÓN Y FINAL En caso de no superar las evaluaciones anteriores, se realizará una prueba final con los objetivos básicos de la asignatura suspensa

Criterios de calificación

## INSTRUMENTOS DE EVALUACIÓN Y SU VALORACIÓN

Valoración de los trabajos , actitud en superar la asignatura (entrega de actividades en su fecha, preguntas, etc  
¿) 40%

Exámenes parciales o final 60%

La nota final será la media aritmética de la nota obtenida en las dos notas parciales, siempre y cuando obtengan 4 puntos, como mínimo, en una de las partes o la nota de la última convocatoria con la misma ponderación

Opción para acortar el proceso de recuperación de la materia pendiente.

El alumno matriculado en una de las asignaturas de 2º de bachillerato que pertenecen a este Departamento (o en las dos, si es el caso) se considerará que ha superado la parte correspondiente al bloque con la misma denominación que la asignatura si ha aprobado la 1ª evaluación de dicha asignatura de 2º de bachillerato.

## CONTENIDOS MÍNIMOS Y CRITERIOS DE EVALUACIÓN

## BLOQUES CONTENIDOS CRITERIOS DE EVALUACIÓN

## QUÍMICA ¿ El Método Científico. Medida de magnitudes

\* Los sistemas materiales

\* Mezclas y sustancias puras

\* Los átomos y su complejidad

\* Elementos y compuestos

\* Las reacciones químicas ¿ Realizar cambios de unidades usando la notación científica. Conocer las unidades del S.I.

\* Conocer los cambios de estado directos e inversos

\* Aplicar las propiedades características a determinadas situaciones

\* Interpretar gráficas de cambios de estado, diferenciando sustancias puras de mezclas

\* Clasificar las mezclas y conocer los diferentes métodos de separación de las sustancias que la forman

\* Diferenciar elementos, compuestos, sustancias simples y mezclas según el modelo de bolas.

\* Identificar las partículas subatómicas conociendo Z y A. Realizar configuraciones electrónicas y estructuras de Lewis.

\* Formular compuestos inorgánicos y orgánicos

\* Conocer las diferentes unidades de concentración de una disolución y relacionarlas

\* Plantear y ajustar reacciones químicas y aplicar la ley de conservación de la masa.

## FÍSICA El movimiento

## Las fuerzas

## La Energía

\* Diferenciar movimiento uniforme de acelerado.

\* Determinar velocidades y aceleraciones de diferentes movimientos y combinación de los mismos a partir de los datos del ejercicio.

\* Interpretar gráficas de movimiento obteniendo aceleraciones, velocidades, distancias recorridas, altura alcanzada, etc

\* Reconocer las variables y relacionarlas del Movimiento Armónico Simple.

\* Dibujar fuerzas y obtener la resultante de las fuerzas que actúan sobre un cuerpo en el plano horizontal e inclinado. Aplicar las leyes de Newton.

\* Diferenciar Energías en tránsito: Trabajo y Calor.

\* Conocer los diferentes tipos de energía que se ponen de manifiesto en una situación concreta. Resolver ejercicios donde intervengan los conceptos anteriores

\_\_\_\_\_ de octubre de 2021

José Valencia, Jefe del Departamento

Don/Dª \_\_\_\_\_, padre, madre o tutor legal del alumno/ de

la alumna:

\_\_\_\_\_ que cursa \_\_\_\_\_ de ESO, ha sido informado del PLAN DE RECUPERACIÓN DE LA ASIGNATURA DE FÍSICA Y QUÍMICA.

En Sevilla a \_\_\_\_\_ de Octubre de 2021

Fdo:

#### PLAN DE REFUERZO PARA ALUMNOS REPETIDORES.

De conformidad con lo establecido en el artículo 22.1 del Real Decreto 1105/2014, de 26 de diciembre, la repetición se considerará una medida de carácter excepcional y se tomará tras haber agotado las medidas ordinarias de refuerzo y apoyo para solventar las dificultades de aprendizaje del alumno o alumna.

Tengamos siempre en cuenta que este plan general se podrá llevar a cabo siempre que el alumno repetidor esté dispuesto a trabajar y con buena actitud en clase

El Departamento propone un plan personalizado cuyos objetivos son:

- \* Aumentar su autoestima a través de experiencias de éxito, partiendo para ello de su nivel competencial.
  - \* Incentivar su trabajo personal haciéndoles caer en la cuenta de sus avances y de sus retrocesos.
  - \* Ayudarle a superar sus dificultades a través de su propio esfuerzo, promoviendo en él actitudes de organización, constancia en el trabajo, responsabilidad y compromiso.
  - \* Ofrecerle una atención más individualizada haciéndoles ver que lo que consigan es para ellos.
  - \* Asegurar los aprendizajes básicos que les permitan seguir con aprovechamiento las enseñanzas de esta etapa.
- Se propondrán actividades de refuerzo de diferente nivel de dificultad, actividades encaminadas a consolidar los conocimientos y competencias adquiridos.

El informe correspondiente:

PROFESORADO RESPONSABLE DE LA MATERIA:

M A T E R I A:

N I V E L:

NOMBRE ALUMNO/A:

OBJETIVOS:

- \* Ayudar al alumno/a a mejorar sus competencias y destrezas.
- \* Motivarlo/la en la realización de actividades variadas y creativas que lo conecten mejor con la asignatura y con el descubrimiento de sus capacidades.
- \* Promover hábitos de trabajo diario

ACTIVIDADES:

El/La alumno/a deberá realizar diariamente las actividades que se proponen, tanto presencialmente como en la plataforma Classroom cuando se soliciten.

En caso de no poder seguir la asignatura por motivos diferentes al hábito de trabajo diario, se propondrán actividades específicas, realizando una adecuación de la programación o adaptación no significativa para que pueda superar los objetivos mínimos del curso.

FECHAS DE ENTREGA DE LAS ACTIVIDADES:

La entrega de actividades se irá haciendo a diario, durante las clases, según vaya avanzando la materia. Si fuera necesaria una adaptación no significativa, se iría informando al alumno/a de la manera y forma de entregar las actividades propuestas.

En Sevilla a 16 de Octubre de 2021

Profesor/a:

Fdo.

Como padre, madre o tutor legal del alumno \_\_\_\_\_

que cursa \_\_\_\_\_ de ESO, he recibido la información del plan de refuerzo específico de la asignatura Física y Química.

En Sevilla, a \_\_\_\_\_ de Octubre de 2021 Madre/padre/tutor Legal:

Firma:

#### K. Actividades complementarias y extraescolares

Para el presente curso, debido a la pandemia en la que estamos inmersos, y siguiendo las recomendaciones

sanitarias, no programaremos actividades extraescolares.

Como actividades complementarias trataremos de introducir diferentes trabajos relacionados con los contenidos transversales que se adaptan al tema de estudio para aplicar las Tics, así como visualización de vídeos de corta duración, en algunos de los que el alumnado tendrá unas fichas de trabajo que irá rellenando durante o al terminar la actividad.

#### **L. Indicadores de logro e información para la memoria de autoevaluación**

**ELEMENTOS Y RELACIONES CURRICULARES**  
**FÍSICA Y QUÍMICA - 1º DE BACHILLERATO (CIENCIAS)**

**A. Elementos curriculares**

**1. Objetivos de materia**

<b>Código</b>	<b>Objetivos</b>
1	Comprender los conceptos, leyes, teorías y modelos más importantes y generales de la Física y de la Química, que les permita tener una visión global y una formación científica básica para desarrollar posteriormente estudios más específicos.
2	Aplicar los conceptos, leyes, teorías y modelos aprendidos a situaciones de la vida cotidiana.
3	Analizar y comparar hipótesis y teorías contrapuestas, a fin de desarrollar un pensamiento crítico, así como valorar sus aportaciones al desarrollo de estas Ciencias.
4	Utilizar destrezas investigadoras, tanto documentales como experimentales, con cierta autonomía, reconociendo el carácter de la Ciencia como proceso cambiante y dinámico.
5	Utilizar los procedimientos científicos para la resolución de problemas: búsqueda de información, descripción, análisis y tratamiento de datos, formulación de hipótesis, diseño de estrategias de contraste, experimentación, elaboración de conclusiones y comunicación de las mismas a los demás haciendo uso de las nuevas tecnologías.
6	Apreciar la dimensión cultural de la Física y la Química para la formación integral de las personas, así como saber valorar sus repercusiones en la sociedad y el medioambiente.
7	Familiarizarse con la terminología científica para poder emplearla de manera habitual al expresarse en el ámbito científico, así como para poder explicar expresiones científicas del lenguaje cotidiano y relacionar la experiencia diaria con la científica.
8	Aprender a diferenciar la ciencia de las creencias y de otros tipos de conocimiento.
9	Afianzar los hábitos de lectura, estudio y disciplina como condiciones necesarias para el aprendizaje y como medio de desarrollo personal.

**2. Contenidos**

Contenidos	
<b>Bloque 1. La actividad científica</b>	
Nº Ítem	Ítem
1	Las estrategias necesarias en la actividad científica.
2	Las tecnologías de la información y la comunicación en el trabajo científico.
3	Proyecto de investigación.
<b>Bloque 2. Aspectos cuantitativos de la química</b>	
Nº Ítem	Ítem
1	Revisión de la teoría atómica de Dalton.
2	Leyes de los gases. Ecuación de estado de los gases ideales.
3	Determinación de fórmulas empíricas y moleculares.
4	Disoluciones: formas de expresar la concentración, preparación y propiedades coligativas.
5	Métodos actuales para el análisis de sustancias: Espectroscopia y Espectrometría.
<b>Bloque 3. Reacciones químicas</b>	
Nº Ítem	Ítem
1	Estequiometría de las reacciones. Reactivo limitante y rendimiento de una reacción. Química e Industria
<b>Bloque 4. Transformaciones energéticas y espontaneidad de las reacciones químicas</b>	
Nº Ítem	Ítem
1	Sistemas termodinámicos.
2	Primer principio de la termodinámica. Energía interna.
3	Entalpía. Ecuaciones termoquímicas.
4	Ley de Hess.
5	Segundo principio de la termodinámica. Entropía.
6	Factores que intervienen en la espontaneidad de una reacción química. Energía de Gibbs.
7	Consecuencias sociales y medioambientales de las reacciones químicas de combustión.
<b>Bloque 5. Química del carbono</b>	
Nº Ítem	Ítem
1	Enlaces del átomo de carbono.
2	Compuestos de carbono: Hidrocarburos, compuestos nitrogenados y oxigenados. Aplicaciones y propiedades.
3	Formulación y nomenclatura IUPAC de los compuestos del carbono.
4	Isomería estructural.
5	El petróleo y los nuevos materiales.
<b>Bloque 6. Cinemática</b>	
Nº Ítem	Ítem
1	Sistemas de referencia inerciales. Principio de relatividad de Galileo.
2	Movimiento circular uniformemente acelerado.
3	Composición de los movimientos rectilíneo uniforme y rectilíneo uniformemente acelerado.
4	Descripción del movimiento armónico simple (M.A.S.).
<b>Bloque 7. Dinámica</b>	
Nº Ítem	Ítem
1	La fuerza como interacción.
2	Fuerzas de contacto. Dinámica de cuerpos ligados.
3	Fuerzas elásticas. Dinámica del M.A.S.



<b>Contenidos</b>	
<b>Bloque 7. Dinámica</b>	
<b>Nº Ítem</b>	<b>Ítem</b>
4	Sistema de dos partículas.
5	Conservación del momento lineal e impulso mecánico.
6	Dinámica del movimiento circular uniforme.
7	Leyes de Kepler.
8	Fuerzas centrales. Momento de una fuerza y momento angular. Conservación del momento angular.
9	Ley de Gravitación Universal.
10	Interacción electrostática: ley de Coulomb.
<b>Bloque 8. Energía</b>	
<b>Nº Ítem</b>	<b>Ítem</b>
1	Energía mecánica y trabajo.
2	Sistemas conservativos.
3	Teorema de las fuerzas vivas.
4	Energía cinética y potencial del movimiento armónico simple.
5	Diferencia de potencial eléctrico.

## B. Relaciones curriculares

**Criterio de evaluación: 1.1. Reconocer y utilizar las estrategias básicas de la actividad científica como: plantear problemas, formular hipótesis, proponer modelos, elaborar estrategias de resolución de problemas y diseños experimentales y análisis de resultados.**

### Competencias clave

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

### Estándares

FyQ1. Aplica habilidades necesarias para la investigación científica, planteando preguntas, identificando problemas, recogiendo datos, diseñando estrategias de resolución de problemas utilizando modelos y leyes, revisando el proceso y obteniendo conclusiones.

FyQ2. Resuelve ejercicios numéricos expresando el valor de las magnitudes empleando la notación científica, estima los errores absoluto y relativo asociados y contextualiza los resultados.

FyQ3. Efectúa el análisis dimensional de las ecuaciones que relacionan las diferentes magnitudes en un proceso físico o químico.

FyQ4. Distingue entre magnitudes escalares y vectoriales y opera adecuadamente con ellas.

FyQ5. Elabora e interpreta representaciones gráficas de diferentes procesos físicos y químicos a partir de los datos obtenidos en experiencias de laboratorio o virtuales y relaciona los resultados obtenidos con las ecuaciones que representan las leyes y principios subyacentes.

FyQ6. A partir de un texto científico, extrae e interpreta la información, argumenta con rigor y precisión utilizando la terminología adecuada.

**Criterio de evaluación: 1.2. Conocer, utilizar y aplicar las tecnologías de la información y la comunicación en el estudio de los fenómenos físicos y químicos.**

### Competencias clave

CD: Competencia digital

### Estándares

FyQ1. Emplea aplicaciones virtuales interactivas para simular experimentos físicos de difícil realización.

FyQ2. Establece los elementos esenciales para el diseño, la elaboración y defensa de un proyecto de investigación, sobre un tema de actualidad científica, vinculado con la Física o la Química, utilizando preferentemente las TIC.

**Criterio de evaluación: 2.1. Conocer la teoría atómica de Dalton así como las leyes básicas asociadas a su establecimiento.**

### Competencias clave

CAA: Aprender a aprender

CEC: Conciencia y expresiones culturales

### Estándares

FyQ1. Justifica la teoría atómica de Dalton y la discontinuidad de la materia a partir de las leyes fundamentales de la Química ejemplificándolo con reacciones.

**Criterio de evaluación: 2.2. Utilizar la ecuación de estado de los gases ideales para establecer relaciones entre la presión, volumen y la temperatura.**

### Competencias clave

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CSYC: Competencias sociales y cívicas

### Estándares

FyQ1. Determina las magnitudes que definen el estado de un gas aplicando la ecuación de estado de los gases ideales.

FyQ2. Explica razonadamente la utilidad y las limitaciones de la hipótesis del gas ideal.

FyQ3. Determina presiones totales y parciales de los gases de una mezcla relacionando la presión total de un sistema con la fracción molar y la ecuación de estado de los gases ideales.

**Criterio de evaluación: 2.3. Aplicar la ecuación de los gases ideales para calcular masas moleculares y determinar fórmulas moleculares.**

### Competencias clave

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

### Estándares

FyQ1. Relaciona la fórmula empírica y molecular de un compuesto con su composición centesimal aplicando la ecuación de estado de los gases ideales.

**Criterio de evaluación: 2.4. Realizar los cálculos necesarios para la preparación de disoluciones de una concentración dada y expresarla en cualquiera de las formas establecidas.**

### Competencias clave

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CSYC: Competencias sociales y cívicas

### Estándares

FyQ1. Expresa la concentración de una disolución en g/l, mol/l % en peso y % en volumen. Describe el procedimiento de preparación en el laboratorio, de disoluciones de una concentración determinada y realiza los cálculos necesarios, tanto para el caso de solutos en estado sólido como a partir de otra de concentración conocida.

**Criterio de evaluación: 2.5. Explicar la variación de las propiedades coligativas entre una disolución y el disolvente puro.**

### Competencias clave

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CAA: Aprender a aprender

### Estándares

FyQ1. Interpreta la variación de las temperaturas de fusión y ebullición de un líquido al que se le añade un soluto relacionándolo con algún proceso de interés en nuestro entorno.  
 FyQ2. Utiliza el concepto de presión osmótica para describir el paso de iones a través de una membrana semipermeable.

**Criterio de evaluación: 2.6. Utilizar los datos obtenidos mediante técnicas espectrométricas para calcular masas atómicas.**

### Competencias clave

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

### Estándares

FyQ1. Calcula la masa atómica de un elemento a partir de los datos espectrométricos obtenidos para los diferentes isótopos del mismo.

**Criterio de evaluación: 2.7. Reconocer la importancia de las técnicas espectroscópicas que permiten el análisis de sustancias y sus aplicaciones para la detección de las mismas en cantidades muy pequeñas de muestras.**

### Competencias clave

CSYC: Competencias sociales y cívicas  
 CEC: Conciencia y expresiones culturales

### Estándares

FyQ1. Describe las aplicaciones de la espectroscopía en la identificación de elementos y compuestos.

**Criterio de evaluación: 3.1. Formular y nombrar correctamente las sustancias que intervienen en una reacción química dada.**

### Competencias clave

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CAA: Aprender a aprender

### Estándares

FyQ1. Escribe y ajusta ecuaciones químicas sencillas de distinto tipo (neutralización, oxidación, síntesis) y de interés bioquímico o industrial.

**Criterio de evaluación: 3.2. Interpretar las reacciones químicas y resolver problemas en los que intervengan reactivos limitantes, reactivos impuros y cuyo rendimiento no sea completo.**

### Competencias clave

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

### Competencias clave

CAA: Aprender a aprender

### Estándares

FyQ1. Interpreta una ecuación química en términos de cantidad de materia, masa, número de partículas o volumen para realizar cálculos estequiométricos en la misma.

FyQ2. Realiza los cálculos estequiométricos aplicando la ley de conservación de la masa a distintas reacciones.

FyQ3. Efectúa cálculos estequiométricos en los que intervengan compuestos en estado sólido, líquido o gaseoso, o en disolución en presencia de un reactivo limitante o un reactivo impuro.

FyQ4. Considera el rendimiento de una reacción en la realización de cálculos estequiométricos.

### Criterio de evaluación: 3.3. Identificar las reacciones químicas implicadas en la obtención de diferentes compuestos inorgánicos relacionados con procesos industriales.

#### Competencias clave

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CSYC: Competencias sociales y cívicas

SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

#### Estándares

FyQ1. Describe el proceso de obtención de productos inorgánicos de alto valor añadido, analizando su interés industrial.

### Criterio de evaluación: 3.4. Conocer los procesos básicos de la siderurgia así como las aplicaciones de los productos resultantes.

#### Competencias clave

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

CEC: Conciencia y expresiones culturales

#### Estándares

FyQ1. Explica los procesos que tienen lugar en un alto horno escribiendo y justificando las reacciones químicas que en él se producen.

FyQ2. Argumenta la necesidad de transformar el hierro de fundición en acero, distinguiendo entre ambos productos según el porcentaje de carbono que contienen.

FyQ3. Relaciona la composición de los distintos tipos de acero con sus aplicaciones.

### Criterio de evaluación: 3.5. Valorar la importancia de la investigación científica en el desarrollo de nuevos materiales con aplicaciones que mejoren la calidad de vida.

#### Competencias clave

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CSYC: Competencias sociales y cívicas

SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

#### Estándares

FyQ1. Analiza la importancia y la necesidad de la investigación científica aplicada al desarrollo de nuevos materiales y su repercusión en la calidad de vida a partir de fuentes de información científica.

### Criterio de evaluación: 4.1. Interpretar el primer principio de la termodinámica como el principio de conservación de la energía en sistemas en los que se producen intercambios de calor y trabajo.

#### Competencias clave

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CAA: Aprender a aprender

#### Estándares

FyQ1. Relaciona la variación de la energía interna en un proceso termodinámico con el calor absorbido o desprendido y el trabajo realizado en el proceso.

### Criterio de evaluación: 4.2. Reconocer la unidad del calor en el Sistema Internacional y su equivalente mecánico.

#### Competencias clave

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

**Estándares**

FyQ1. Explica razonadamente el procedimiento para determinar el equivalente mecánico del calor tomando como referente aplicaciones virtuales interactivas asociadas al experimento de Joule.

**Criterio de evaluación: 4.3. Interpretar ecuaciones termoquímicas y distinguir entre reacciones endotérmicas y exotérmicas.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Expresa las reacciones mediante ecuaciones termoquímicas dibujando e interpretando los diagramas entálpicos asociados.

**Criterio de evaluación: 4.4. Conocer las posibles formas de calcular la entalpía de una reacción química.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Calcula la variación de entalpía de una reacción aplicando la ley de Hess, conociendo las entalpías de formación o las energías de enlace asociadas a una transformación química dada e interpreta su signo.

**Criterio de evaluación: 4.5. Dar respuesta a cuestiones conceptuales sencillas sobre el segundo principio de la termodinámica en relación con los procesos espontáneos.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Predice la variación de entropía en una reacción química dependiendo de la molecularidad y estado de los compuestos que intervienen.

**Criterio de evaluación: 4.6. Predecir, de forma cualitativa y cuantitativa, la espontaneidad de un proceso químico en determinadas condiciones a partir de la energía de Gibbs.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CSYC: Competencias sociales y cívicas  
 SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

**Estándares**

FyQ1. Identifica la energía de Gibbs con la magnitud que informa sobre la espontaneidad de una reacción química.  
 FyQ2. Justifica la espontaneidad de una reacción química en función de los factores entálpicos entrópicos y de la temperatura.

**Criterio de evaluación: 4.7. Distinguir los procesos reversibles e irreversibles y su relación con la entropía y el segundo principio de la termodinámica.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender  
 CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Plantea situaciones reales o figuradas en que se pone de manifiesto el segundo principio de la termodinámica, asociando el concepto de entropía con la irreversibilidad de un proceso.  
 FyQ2. Relaciona el concepto de entropía con la espontaneidad de los procesos irreversibles.

**Criterio de evaluación: 4.8. Analizar la influencia de las reacciones de combustión a nivel social, industrial y medioambiental y sus aplicaciones.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas  
SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

**Estándares**

FyQ1. A partir de distintas fuentes de información, analiza las consecuencias del uso de combustibles fósiles, relacionando las emisiones de CO<sub>2</sub>, con su efecto en la calidad de vida, el efecto invernadero, el calentamiento global, la reducción de los recursos naturales, y otros y propone actitudes sostenibles para minorar estos efectos.

**Criterio de evaluación: 5.1. Reconocer hidrocarburos saturados e insaturados y aromáticos relacionándolos con compuestos de interés biológico e industrial.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CSYC: Competencias sociales y cívicas  
SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

**Estándares**

FyQ1. Formula y nombra según las normas de la IUPAC: hidrocarburos de cadena abierta y cerrada y derivados aromáticos.

**Criterio de evaluación: 5.2. Identificar compuestos orgánicos que contengan funciones oxigenadas y nitrogenadas.****Competencias clave**

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Formula y nombra según las normas de la IUPAC: compuestos orgánicos sencillos con una función oxigenada o nitrogenada.

**Criterio de evaluación: 5.3. Representar los diferentes tipos de isomería.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Representa los diferentes isómeros de un compuesto orgánico.

**Criterio de evaluación: 5.4. Explicar los fundamentos químicos relacionados con la industria del petróleo y del gas natural.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas  
CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FyQ1. Describe el proceso de obtención del gas natural y de los diferentes derivados del petróleo a nivel industrial y su repercusión medioambiental.  
FyQ2. Explica la utilidad de las diferentes fracciones del petróleo.

**Criterio de evaluación: 5.5. Diferenciar las diferentes estructuras que presenta el carbono en el grafito, diamante, grafeno, fullereno y nanotubos relacionándolo con sus aplicaciones.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas  
SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

**Estándares**

FyQ1. Identifica las formas alotrópicas del carbono relacionándolas con las propiedades físico-químicas y

### Estándares

sus posibles aplicaciones.

**Criterio de evaluación: 5.6. Valorar el papel de la química del carbono en nuestras vidas y reconocer la necesidad de adoptar actitudes y medidas medioambientalmente sostenibles.**

### Competencias clave

CAA: Aprender a aprender  
 CSYC: Competencias sociales y cívicas  
 CEC: Conciencia y expresiones culturales

### Estándares

FyQ1. A partir de una fuente de información, elabora un informe en el que se analice y justifique a la importancia de la química del carbono y su incidencia en la calidad de vida.

FyQ2. Relaciona las reacciones de condensación y combustión con procesos que ocurren a nivel biológico.

**Criterio de evaluación: 6.1. Distinguir entre sistemas de referencia inerciales y no inerciales.**

### Competencias clave

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

### Estándares

FyQ1. Analiza el movimiento de un cuerpo en situaciones cotidianas razonando si el sistema de referencia elegido es inercial o no inercial.

FyQ2. Justifica la viabilidad de un experimento que distinga si un sistema de referencia se encuentra en reposo o se mueve con velocidad constante.

**Criterio de evaluación: 6.2. Representar gráficamente las magnitudes vectoriales que describen el movimiento en un sistema de referencia adecuado.**

### Competencias clave

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

### Estándares

FyQ1. Describe el movimiento de un cuerpo a partir de sus vectores de posición, velocidad y aceleración en un sistema de referencia dado.

**Criterio de evaluación: 6.3. Reconocer las ecuaciones de los movimientos rectilíneo y circular y aplicarlas a situaciones concretas.**

### Competencias clave

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

### Estándares

FyQ1. Obtiene las ecuaciones que describen la velocidad y la aceleración de un cuerpo a partir de la expresión del vector de posición en función del tiempo.

FyQ2. Resuelve ejercicios prácticos de cinemática en dos dimensiones (movimiento de un cuerpo en un plano) aplicando las ecuaciones de los movimientos rectilíneo uniforme (M.R.U.) y movimiento rectilíneo uniformemente acelerado (M.R.U.A.).

**Criterio de evaluación: 6.4. Interpretar representaciones gráficas de los movimientos rectilíneo y circular.**

### Competencias clave

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

### Estándares

FyQ1. Interpreta las gráficas que relacionan las variables implicadas en los movimientos M.R.U., M.R.U.A. y circular uniforme (M.C.U.) aplicando las ecuaciones adecuadas para obtener los valores del espacio recorrido, la velocidad y la aceleración.

**Criterio de evaluación: 6.5. Determinar velocidades y aceleraciones instantáneas a partir de la expresión del vector de posición en función del tiempo.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender  
 CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Planteado un supuesto, identifica el tipo o tipos de movimientos implicados, y aplica las ecuaciones de la cinemática para realizar predicciones acerca de la posición y velocidad del móvil.

**Criterio de evaluación: 6.6. Describir el movimiento circular uniformemente acelerado y expresar la aceleración en función de sus componentes intrínsecas.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Identifica las componentes intrínsecas de la aceleración en distintos casos prácticos y aplica las ecuaciones que permiten determinar su valor.

**Criterio de evaluación: 6.7. Relacionar en un movimiento circular las magnitudes angulares con las lineales.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Relaciona las magnitudes lineales y angulares para un móvil que describe una trayectoria circular, estableciendo las ecuaciones correspondientes.

**Criterio de evaluación: 6.8. Identificar el movimiento no circular de un móvil en un plano como la composición de dos movimientos unidimensionales rectilíneo uniforme (M.R.U.) y rectilíneo uniformemente acelerado (M.R.U.A.).**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Reconoce movimientos compuestos, establece las ecuaciones que lo describen, calcula el valor de magnitudes tales como, alcance y altura máxima, así como valores instantáneos de posición, velocidad y aceleración.  
 FyQ2. Resuelve problemas relativos a la composición de movimientos descomponiéndolos en dos movimientos rectilíneos.  
 FyQ3. Emplea simulaciones virtuales interactivas para resolver supuestos prácticos reales, determinando condiciones iniciales, trayectorias y puntos de encuentro de los cuerpos implicados.

**Criterio de evaluación: 6.9. Conocer el significado físico de los parámetros que describen el movimiento armónico simple (M.A.S.) y asociarlo al movimiento de un cuerpo que oscile.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Diseña y describe experiencias que pongan de manifiesto el movimiento armónico simple (M.A.S) y determina las magnitudes involucradas.  
 FyQ2. Interpreta el significado físico de los parámetros que aparecen en la ecuación del movimiento armónico simple.  
 FyQ3. Predice la posición de un oscilador armónico simple conociendo la amplitud, la frecuencia, el período y la fase inicial.  
 FyQ4. Obtiene la posición, velocidad y aceleración en un movimiento armónico simple aplicando las



### Estándares

ecuaciones que lo describen.

FyQ5. Analiza el comportamiento de la velocidad y de la aceleración de un movimiento armónico simple en función de la elongación.

FyQ6. Representa gráficamente la posición, la velocidad y la aceleración del movimiento armónico simple (M.A.S.) en función del tiempo comprobando su periodicidad.

### Criterio de evaluación: 7.1. Identificar todas las fuerzas que actúan sobre un cuerpo.

#### Competencias clave

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

#### Estándares

FyQ1. Representa todas las fuerzas que actúan sobre un cuerpo, obteniendo la resultante, y extrayendo consecuencias sobre su estado de movimiento.

FyQ2. Dibuja el diagrama de fuerzas de un cuerpo situado en el interior de un ascensor en diferentes situaciones de movimiento, calculando su aceleración a partir de las leyes de la dinámica.

### Criterio de evaluación: 7.2. Resolver situaciones desde un punto de vista dinámico que involucran planos inclinados y/o poleas.

#### Competencias clave

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

#### Estándares

FyQ1. Calcula el módulo del momento de una fuerza en casos prácticos sencillos.

FyQ2. Resuelve supuestos en los que aparezcan fuerzas de rozamiento en planos horizontales o inclinados, aplicando las leyes de Newton.

FyQ3. Relaciona el movimiento de varios cuerpos unidos mediante cuerdas tensas y poleas con las fuerzas actuantes sobre cada uno de los cuerpos.

### Criterio de evaluación: 7.3. Reconocer las fuerzas elásticas en situaciones cotidianas y describir sus efectos.

#### Competencias clave

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

#### Estándares

FyQ1. Determina experimentalmente la constante elástica de un resorte aplicando la ley de Hooke y calcula la frecuencia con la que oscila una masa conocida unida a un extremo del citado resorte.

FyQ2. Demuestra que la aceleración de un movimiento armónico simple (M.A.S.) es proporcional al desplazamiento utilizando la ecuación fundamental de la Dinámica.

FyQ3. Estima el valor de la gravedad haciendo un estudio del movimiento del péndulo simple.

### Criterio de evaluación: 7.4. Aplicar el principio de conservación del momento lineal a sistemas de dos cuerpos y predecir el movimiento de los mismos a partir de las condiciones iniciales.

#### Competencias clave

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

#### Estándares

FyQ1. Establece la relación entre impulso mecánico y momento lineal aplicando la segunda ley de Newton.

FyQ2. Explica el movimiento de dos cuerpos en casos prácticos como colisiones y sistemas de propulsión mediante el principio de conservación del momento lineal.

**Criterio de evaluación: 7.5. Justificar la necesidad de que existan fuerzas para que se produzca un movimiento circular.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Aplica el concepto de fuerza centrípeta para resolver e interpretar casos de móviles en curvas y en trayectorias circulares.

**Criterio de evaluación: 7.6. Contextualizar las leyes de Kepler en el estudio del movimiento planetario.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CSYC: Competencias sociales y cívicas  
SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor  
CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FyQ1. Comprueba las leyes de Kepler a partir de tablas de datos astronómicos correspondientes al movimiento de algunos planetas.  
FyQ2. Describe el movimiento orbital de los planetas del Sistema Solar aplicando las leyes de Kepler y extrae conclusiones acerca del periodo orbital de los mismos.

**Criterio de evaluación: 7.7. Asociar el movimiento orbital con la actuación de fuerzas centrales y la conservación del momento angular.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Aplica la ley de conservación del momento angular al movimiento elíptico de los planetas, relacionando valores del radio orbital y de la velocidad en diferentes puntos de la órbita.  
FyQ2. Utiliza la ley fundamental de la dinámica para explicar el movimiento orbital de diferentes cuerpos como satélites, planetas y galaxias, relacionando el radio y la velocidad orbital con la masa del cuerpo central.

**Criterio de evaluación: 7.8. Determinar y aplicar la ley de Gravitación Universal a la estimación del peso de los cuerpos y a la interacción entre cuerpos celestes teniendo en cuenta su carácter vectorial.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Expresa la fuerza de la atracción gravitatoria entre dos cuerpos cualesquiera, conocidas las variables de las que depende, estableciendo cómo inciden los cambios en estas sobre aquella.  
FyQ2. Compara el valor de la atracción gravitatoria de la Tierra sobre un cuerpo en su superficie con la acción de cuerpos lejanos sobre el mismo cuerpo.

**Criterio de evaluación: 7.9. Conocer la ley de Coulomb y caracterizar la interacción entre dos cargas eléctricas puntuales.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Compara la ley de Newton de la Gravitación Universal y la de Coulomb, estableciendo diferencias y semejanzas entre ellas.  
FyQ2. Halla la fuerza neta que un conjunto de cargas ejerce sobre una carga problema utilizando la ley de

**Estándares**

Coulomb.

**Criterio de evaluación: 7.10. Valorar las diferencias y semejanzas entre la interacción eléctrica y gravitatoria.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Determina las fuerzas electrostática y gravitatoria entre dos partículas de carga y masa conocidas y compara los valores obtenidos, extrapolando conclusiones al caso de los electrones y el núcleo de un átomo.

**Criterio de evaluación: 8.1. Establecer la ley de conservación de la energía mecánica y aplicarla a la resolución de casos prácticos.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

**Estándares**

FyQ1. Aplica el principio de conservación de la energía para resolver problemas mecánicos, determinando valores de velocidad y posición, así como de energía cinética y potencial.

FyQ2. Relaciona el trabajo que realiza una fuerza sobre un cuerpo con la variación de su energía cinética y determina alguna de las magnitudes implicadas.

**Criterio de evaluación: 8.2. Reconocer sistemas conservativos como aquellos para los que es posible asociar una energía potencial y representar la relación entre trabajo y energía.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FyQ1. Clasifica en conservativas y no conservativas, las fuerzas que intervienen en un supuesto teórico justificando las transformaciones energéticas que se producen y su relación con el trabajo.

**Criterio de evaluación: 8.3. Conocer las transformaciones energéticas que tienen lugar en un oscilador armónico.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FyQ1. Estima la energía almacenada en un resorte en función de la elongación, conocida su constante elástica.

FyQ2. Calcula las energías cinética, potencial y mecánica de un oscilador armónico aplicando el principio de conservación de la energía y realiza la representación gráfica correspondiente.

**Criterio de evaluación: 8.4. Vincular la diferencia de potencial eléctrico con el trabajo necesario para transportar una carga entre dos puntos de un campo eléctrico y conocer su unidad en el Sistema Internacional.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FyQ1. Asocia el trabajo necesario para trasladar una carga entre dos puntos de un campo eléctrico con la diferencia de potencial existente entre ellos permitiendo el la determinación de la energía implicada en el proceso.

**C. Ponderaciones de los criterios**

Nº Criterio	Denominación	Ponderación %
FyQ.1	Reconocer y utilizar las estrategias básicas de la actividad científica como: plantear problemas, formular hipótesis, proponer modelos, elaborar estrategias de resolución de problemas y diseños experimentales y análisis de resultados.	1,96
FyQ.2	Conocer, utilizar y aplicar las tecnologías de la información y la comunicación en el estudio de los fenómenos físicos y químicos.	1,96
FyQ.1	Conocer la teoría atómica de Dalton así como las leyes básicas asociadas a su establecimiento.	1,96
FyQ.2	Interpretar las reacciones químicas y resolver problemas en los que intervengan reactivos limitantes, reactivos impuros y cuyo rendimiento no sea completo.	1,96
FyQ.4	Conocer las posibles formas de calcular la entalpía de una reacción química.	1,96
FyQ.5	Dar respuesta a cuestiones conceptuales sencillas sobre el segundo principio de la termodinámica en relación con los procesos espontáneos.	1,96
FyQ.1	Reconocer hidrocarburos saturados e insaturados y aromáticos relacionándolos con compuestos de interés biológico e industrial.	1,96
FyQ.3	Representar los diferentes tipos de isomería.	1,96
FyQ.5	Diferenciar las diferentes estructuras que presenta el carbono en el grafito, diamante, grafeno, fullereno y nanotubos relacionándolo con sus aplicaciones.	1,96
FyQ.2	Utilizar la ecuación de estado de los gases ideales para establecer relaciones entre la presión, volumen y la temperatura.	1,96
FyQ.1	Formular y nombrar correctamente las sustancias que intervienen en una reacción química dada.	1,96
FyQ.8	Analizar la influencia de las reacciones de combustión a nivel social, industrial y medioambiental y sus aplicaciones.	1,96
FyQ.3	Aplicar la ecuación de los gases ideales para calcular masas moleculares y determinar fórmulas moleculares.	1,96
FyQ.1	Interpretar el primer principio de la termodinámica como el principio de conservación de la energía en sistemas en los que se producen intercambios de calor y trabajo.	1,96
FyQ.4	Realizar los cálculos necesarios para la preparación de disoluciones de una concentración dada y expresarla en cualquiera de las formas establecidas.	1,96
FyQ.7	Distinguir los procesos reversibles e irreversibles y su relación con la entropía y el segundo principio de la termodinámica.	1,96
FyQ.5	Explicar la variación de las propiedades coligativas entre una disolución y el disolvente puro.	1,96
FyQ.3	Identificar las reacciones químicas implicadas en la obtención de diferentes compuestos inorgánicos relacionados con procesos industriales.	1,96
FyQ.6	Utilizar los datos obtenidos mediante técnicas espectrométricas para calcular masas atómicas.	1,96
FyQ.5	Valorar la importancia de la investigación científica en el desarrollo de nuevos materiales con aplicaciones que mejoren la calidad de vida.	1,96
FyQ.7	Reconocer la importancia de las técnicas espectroscópicas que permiten el análisis de sustancias y sus aplicaciones para la detección de las mismas en cantidades muy pequeñas de muestras.	1,96

FyQ.4	Conocer los procesos básicos de la siderurgia así como las aplicaciones de los productos resultantes.	1,96
FyQ.2	Reconocer la unidad del calor en el Sistema Internacional y su equivalente mecánico.	1,96
FyQ.3	Interpretar ecuaciones termoquímicas y distinguir entre reacciones endotérmicas y exotérmicas.	1,96
FyQ.2	Identificar compuestos orgánicos que contengan funciones oxigenadas y nitrogenadas.	1,96
FyQ.6	Predecir, de forma cualitativa y cuantitativa, la espontaneidad de un proceso químico en determinadas condiciones a partir de la energía de Gibbs.	1,96
FyQ.4	Explicar los fundamentos químicos relacionados con la industria del petróleo y del gas natural.	1,96
FyQ.6	Valorar el papel de la química del carbono en nuestras vidas y reconocer la necesidad de adoptar actitudes y medidas medioambientalmente sostenibles.	1,96
FyQ.1	Distinguir entre sistemas de referencia inerciales y no inerciales.	1,96
FyQ.2	Representar gráficamente las magnitudes vectoriales que describen el movimiento en un sistema de referencia adecuado.	1,96
FyQ.3	Reconocer las ecuaciones de los movimientos rectilíneo y circular y aplicarlas a situaciones concretas.	1,96
FyQ.4	Interpretar representaciones gráficas de los movimientos rectilíneo y circular.	1,96
FyQ.5	Determinar velocidades y aceleraciones instantáneas a partir de la expresión del vector de posición en función del tiempo.	1,96
FyQ.6	Describir el movimiento circular uniformemente acelerado y expresar la aceleración en función de sus componentes intrínsecas.	1,96
FyQ.7	Relacionar en un movimiento circular las magnitudes angulares con las lineales.	1,96
FyQ.8	Identificar el movimiento no circular de un móvil en un plano como la composición de dos movimientos unidimensionales rectilíneo uniforme (M.R.U.) y rectilíneo uniformemente acelerado (M.R.U.A.).	1,96
FyQ.9	Conocer el significado físico de los parámetros que describen el movimiento armónico simple (M.A.S.) y asociarlo al movimiento de un cuerpo que oscile.	1,96
FyQ.1	Identificar todas las fuerzas que actúan sobre un cuerpo.	1,96
FyQ.2	Resolver situaciones desde un punto de vista dinámico que involucran planos inclinados y/o poleas.	1,96
FyQ.4	Aplicar el principio de conservación del momento lineal a sistemas de dos cuerpos y predecir el movimiento de los mismos a partir de las condiciones iniciales.	1,96
FyQ.5	Justificar la necesidad de que existan fuerzas para que se produzca un movimiento circular.	1,96
FyQ.6	Contextualizar las leyes de Kepler en el estudio del movimiento planetario.	1,96
FyQ.7	Asociar el movimiento orbital con la actuación de fuerzas centrales y la conservación del momento angular.	1,96
FyQ.8	Determinar y aplicar la ley de Gravitación Universal a la estimación del peso de los cuerpos y a la interacción entre cuerpos celestes teniendo en cuenta su carácter vectorial.	1,96

FyQ.9	Conocer la ley de Coulomb y caracterizar la interacción entre dos cargas eléctricas puntuales.	1,96
FyQ.3	Conocer las transformaciones energéticas que tienen lugar en un oscilador armónico.	1,96
FyQ.3	Reconocer las fuerzas elásticas en situaciones cotidianas y describir sus efectos.	1,96
FyQ.10	Valorar las diferencias y semejanzas entre la interacción eléctrica y gravitatoria.	1,96
FyQ.1	Establecer la ley de conservación de la energía mecánica y aplicarla a la resolución de casos prácticos.	1,96
FyQ.2	Reconocer sistemas conservativos como aquellos para los que es posible asociar una energía potencial y representar la relación entre trabajo y energía.	1,96
FyQ.4	Vincular la diferencia de potencial eléctrico con el trabajo necesario para transportar una carga entre dos puntos de un campo eléctrico y conocer su unidad en el Sistema Internacional.	2

**D. Unidades didácticas: secuenciación y temporización**

Unidades didácticas		
Número	Título	Temporización
1	Leyes fundamentales de la Química	Tres semanas
<b>Justificación</b>		
Bloques 1 y 2		
Número	Título	Temporización
2	Estructura atómica y molecular. Formulación inorgánica.	Cuatro semanas
<b>Justificación</b>		
Bloques 1 y 2		
Número	Título	Temporización
3	Estequiometría de las reacciones químicas	Cuatro semanas
<b>Justificación</b>		
Bloques 1, 2 y 3		
Número	Título	Temporización
4	Transformaciones energéticas y espontaneidad de las reacciones químicas	Tres semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 4		
Número	Título	Temporización
5	Química del carbono. Formulación orgánica.	Tres semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 5		
Número	Título	Temporización
6	Cinemática y cálculo vectorial.	Siete semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 6		
Número	Título	Temporización
7	Dinámica	Seis semanas

<b>Justificación</b>		
Bloque 7		
<b>Número</b>	<b>Título</b>	<b>Temporización</b>
8	Energía	Cuatro semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 8		

### **E. Precisiones sobre los niveles competenciales**

Sin especificar

### **F. Metodología**

Ya desarrollada en los aspectos generales.

### **G. Materiales y recursos didácticos**

Además de los referidos en la parte dedicada a la ESO, específicamente en esta asignatura se van a emplear presentaciones realizadas por la profesora para los distintos bloques temáticos apoyadas con el uso de materiales de internet referidos tanto a la exposición de la materia y realización de ejercicios, como a la resolución de problemas específicos de exámenes de PEVAU, siendo todos estos materiales utilizados colgados en classroom por la profesora.

### **H. Precisiones sobre la evaluación**

Sin especificar



# PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA

## FÍSICA

### BACHILLERATO

2021/2022

---

#### ASPECTOS GENERALES

---

- A. Contextualización
- B. Organización del departamento de coordinación didáctica
- C. Justificación legal
- D. Objetivos generales de la etapa
- E. Presentación de la materia
- F. Elementos transversales
- G. Contribución a la adquisición de las competencias claves
- H. Recomendaciones de metodología didáctica y estrategias metodológicas
- I. Procedimientos, técnicas e instrumentos de evaluación y criterios de calificación
- J. Medidas de atención a la diversidad
- K. Actividades complementarias y extraescolares
- L. Indicadores de logro e información para la memoria de autoevaluación

#### ELEMENTOS Y DESARROLLOS CURRICULARES

---

FÍSICA - 2º DE BACHILLERATO (CIENCIAS)

# PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA FÍSICA BACHILLERATO 2021/2022

## ASPECTOS GENERALES

### A. Contextualización

De acuerdo con lo dispuesto en el artículo 8.2 del Decreto 110/2016 por el que se establece la ordenación y el currículo del Bachillerato en la Comunidad Autónoma de Andalucía, «los centros docentes establecerán en su proyecto educativo los criterios generales para la elaboración de las programaciones didácticas de cada una de las materias que componen la etapa, los criterios para organizar y distribuir el tiempo escolar, así como los objetivos y programas de intervención en el tiempo extraescolar, los criterios y procedimientos de evaluación y promoción del alumnado, y las medidas de atención a la diversidad, o las medidas de carácter comunitario y de relación con el entorno, para mejorar el rendimiento académico del alumnado».

Asimismo y de acuerdo con lo dispuesto en el artículo 5 Orden de 15 de enero de 2021, por la que se desarrolla el currículo correspondiente a la etapa de Bachillerato en la Comunidad Autónoma de Andalucía, se regulan determinados aspectos de la atención a la diversidad y se establece la ordenación de la evaluación del proceso de aprendizaje del alumnado, «a tales efectos, y en el marco de las funciones asignadas a los distintos órganos existentes en los centros en la normativa reguladora de la organización y el funcionamiento de los mismos, y de conformidad con lo establecido en el artículo 7.2 del Real Decreto 1105/2014, de 26 de diciembre, los centros docentes desarrollarán y complementarán, en su caso, el currículo en su proyecto educativo y lo adaptarán a las necesidades de su alumnado y a las características específicas del entorno social y cultural en el que se encuentra, configurando así su oferta formativa».

De acuerdo con lo dispuesto en el artículo 2.5 de la Orden de 15 de enero, «el profesorado integrante de los distintos departamentos de coordinación didáctica elaborará las programaciones de las materias para cada curso que tengan asignadas, a partir de lo establecido en los Anexos II, III y IV, mediante la concreción de los objetivos, la adecuación de la secuenciación de los contenidos, los criterios, procedimientos e instrumentos de evaluación y calificación, y su vinculación con el resto de elementos del currículo, así como el establecimiento de la metodología didáctica».

### B. Organización del departamento de coordinación didáctica

Ya reflejado en la sección dedicada a la ESO.

### C. Justificación legal

- Ley Orgánica 8/2013 de 9 de diciembre para la mejora de la calidad educativa.
- Real Decreto 1105/2014, de 26 de diciembre, por el que se establece el currículo básico de la Educación Secundaria Obligatoria y del Bachillerato.
- Orden ECD/65/2015, de 21 de enero, por la que se describen las relaciones entre las competencias, los contenidos y los criterios de evaluación de la educación primaria, la educación secundaria obligatoria y el bachillerato.
- Decreto 110/2016, de 14 de junio, por el que se establece la ordenación y el currículo del Bachillerato en la Comunidad Autónoma de Andalucía.
- Decreto 327/2010, de 13 de julio, por el que se aprueba el Reglamento Orgánico de los Institutos de Educación Secundaria.
- Orden de 15 de enero de 2021, por la que se desarrolla el currículo correspondiente a la etapa de Bachillerato en la Comunidad Autónoma de Andalucía, se regulan determinados aspectos de la atención a la diversidad y se establece la ordenación de la evaluación del proceso de aprendizaje del alumnado.
- Orden de 20 de agosto de 2010, por la que se regula la organización y el funcionamiento de los institutos de educación secundaria, así como el horario de los centros, del alumnado y del profesorado.

### D. Objetivos generales de la etapa

Conforme a lo dispuesto en el artículo 3 del Decreto 110/2016, de 14 de junio el Bachillerato contribuirá a

desarrollar en los alumnos y alumnas las capacidades que les permitan:

- a) Ejercer la ciudadanía democrática, desde una perspectiva global, y adquirir una conciencia cívica responsable, inspirada por los valores de la Constitución Española así como por los derechos humanos, que fomente la corresponsabilidad en la construcción de una sociedad justa y equitativa.
- b) Consolidar una madurez personal y social que les permita actuar de forma responsable y autónoma y desarrollar su espíritu crítico. Prever y resolver pacíficamente los conflictos personales, familiares y sociales.
- c) Fomentar la igualdad efectiva de derechos y oportunidades entre hombres y mujeres, analizar y valorar críticamente las desigualdades y discriminaciones existentes, y en particular la violencia contra la mujer e impulsar la igualdad real y la no discriminación de las personas por cualquier condición o circunstancia personal o social, con atención especial a las personas con discapacidad.
- d) Afianzar los hábitos de lectura, estudio y disciplina, como condiciones necesarias para el eficaz aprovechamiento del aprendizaje, y como medio de desarrollo personal.
- e) Dominar, tanto en su expresión oral como escrita, la lengua castellana.
- f) Expresarse con fluidez y corrección en una o más lenguas extranjeras.
- g) Utilizar con solvencia y responsabilidad las tecnologías de la información y la comunicación.
- h) Conocer y valorar críticamente las realidades del mundo contemporáneo, sus antecedentes históricos y los principales factores de su evolución. Participar de forma solidaria en el desarrollo y mejora de su entorno social.
- i) Acceder a los conocimientos científicos y tecnológicos fundamentales y dominar las habilidades básicas propias de la modalidad elegida.
- j) Comprender los elementos y procedimientos fundamentales de la investigación y de los métodos científicos. Conocer y valorar de forma crítica la contribución de la ciencia y la tecnología en el cambio de las condiciones de vida, así como afianzar la sensibilidad y el respeto hacia el medio ambiente.
- k) Afianzar el espíritu emprendedor con actitudes de creatividad, flexibilidad, iniciativa, trabajo en equipo, confianza en uno mismo y sentido crítico.
- l) Desarrollar la sensibilidad artística y literaria, así como el criterio estético, como fuentes de formación y enriquecimiento cultural.
- m) Utilizar la educación física y el deporte para favorecer el desarrollo personal y social.
- n) Afianzar actitudes de respeto y prevención en el ámbito de la seguridad vial.

Además el Bachillerato en Andalucía contribuirá a desarrollar en el alumnado las capacidades que le permitan:

- a) Profundizar en el conocimiento y el aprecio de las peculiaridades de la modalidad lingüística andaluza en todas sus variedades.
- b) Profundizar en el conocimiento y el aprecio de los elementos específicos de la historia y la cultura andaluza, así como su medio físico y natural y otros hechos diferenciadores de nuestra Comunidad para que sea valorada y respetada como patrimonio propio y en el marco de la cultura española y universal.

## E. Presentación de la materia

Física debe abarcar el espectro de conocimientos de la Física con rigor, de forma que se asienten los contenidos introducidos en cursos anteriores, a la vez que se dota al alumnado de nuevas aptitudes que lo capaciten para estudios universitarios de carácter científico y técnico, además de un amplio abanico de ciclos formativos de grado superior de diversas familias profesionales.

Esta ciencia permite comprender la materia, su estructura, sus cambios, sus interacciones, desde la escala más pequeña hasta la más grande. Los últimos siglos han presenciado un gran desarrollo de las ciencias físicas. De ahí que la Física, como otras disciplinas científicas, constituyan un elemento fundamental de la cultura de nuestro tiempo.

## F. Elementos transversales

El aprendizaje de la Física contribuirá desde su tratamiento específico a la comprensión lectora, la expresión oral y escrita, y al manejo y uso crítico de las tecnologías de la información y la comunicación, además de favorecer y desarrollar el espíritu emprendedor y la educación cívica.

Se tratarán temas transversales compartidos con otras disciplinas, en especial de Biología, Geología y Tecnología, relacionados con la educación ambiental y el consumo responsable, como son: el consumo indiscriminado de la energía, la utilización de energías alternativas, el envío de satélites artificiales y el uso del efecto fotoeléctrico. Se abordarán aspectos relacionados con la salud, como son la seguridad eléctrica, el efecto de las radiaciones, la creación de campos magnéticos o la energía nuclear. También se harán aportaciones a la educación vial con el estudio de la luz, los espejos y los sensores para regular el tráfico, entre otros.

En atención al PAD del centro la programación de este Departamento integrará en su práctica docente habitual los contenidos relativos al comportamiento responsable en entornos en línea, información sobre medidas antiplagio, derechos de propiedad intelectual y ciberseguridad, así como actitudes solidarias, responsables y respetuosas en cualquier proceso comunicativo.

### **G. Contribución a la adquisición de las competencias claves**

El análisis de los textos científicos afianzará los hábitos de lectura, la autonomía en el aprendizaje y el espíritu crítico. Cuando se realicen exposiciones orales, informes monográficos o trabajos escritos, distinguiendo datos, evidencias y opiniones, citando adecuadamente las fuentes y empleando la terminología adecuada, estaremos desarrollando la competencia en comunicación lingüística y el sentido de iniciativa y espíritu emprendedor (CCL y SIEP).

Al valorar las diferentes manifestaciones de la cultura científica se contribuye a desarrollar la conciencia y expresiones culturales (CEC).

El trabajo continuado con expresiones matemáticas, especialmente en aquellos aspectos involucrados en la definición de funciones dependientes de múltiples variables y su representación gráfica acompañada de la correspondiente interpretación, favorecerá el desarrollo de la competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología (CMCT).

El uso de aplicaciones virtuales interactivas puede suplir satisfactoriamente la posibilidad de comprobar experimentalmente los fenómenos físicos estudiados y la búsqueda de información, a la vez que ayuda a desarrollar la competencia digital (CD).

El planteamiento de cuestiones y problemas científicos de interés social, considerando las implicaciones y perspectivas abiertas por las más recientes investigaciones, valorando la importancia de adoptar decisiones colectivas fundamentadas y con sentido ético, contribuirá al desarrollo de las competencias sociales y cívicas (CSC). Asimismo, contribuirá el trabajo en equipo para la realización de experiencias e investigaciones.

Por último, la Física tiene un papel esencial para interactuar con el mundo que nos rodea a través de sus modelos explicativos, métodos y técnicas propias, para aplicarlos luego a otras situaciones, tanto naturales como generadas por la acción humana, de tal modo que se posibilita la comprensión de sucesos y la predicción de consecuencias. Se contribuye así al desarrollo del pensamiento lógico del alumnado para interpretar y comprender la naturaleza y la sociedad, a la vez que se desarrolla la competencia de aprender a aprender (CAA).

## H. Recomendaciones de metodología didáctica y estrategias metodológicas

De acuerdo con lo dispuesto en el artículo 7 del Decreto 110/2016 de 14 de Junio y el artículo 4 de la Orden de 15 de enero de 2021, las recomendaciones de metodología didáctica para el Bachillerato son las siguientes:

1. Las recomendaciones de metodología didáctica para Bachillerato son las establecidas en el artículo 7 del Decreto 110/2016, de 14 de junio.
2. Las programaciones didácticas de las distintas materias de Bachillerato incluirán actividades que estimulen la motivación por la integración y la utilización de las tecnologías de la información y la comunicación, el uso de las matemáticas, las ciencias y la tecnología, el pensamiento computacional, la práctica de la expresión escrita y la capacidad de expresarse correctamente en público y debatir tanto en lengua castellana como en lenguas extranjeras, incluyendo elementos propios de la cultura andaluza, todo ello con el objetivo principal de fomentar el pensamiento crítico del alumnado.
3. Se fomentará el trabajo en equipo del profesorado con objeto de proporcionar un enfoque multidisciplinar del proceso educativo, garantizando la coordinación de todos los miembros del equipo docente de cada grupo.
4. Se potenciará el Diseño Universal de Aprendizaje (DUA) para garantizar una efectiva educación inclusiva, permitiendo el acceso al currículo a todo el alumnado que presente necesidades específicas de apoyo educativo. Para ello, en la práctica docente se desarrollarán dinámicas de trabajo que ayuden a descubrir el talento y el potencial de cada alumno y alumna y se integrarán diferentes formas de presentación del currículo, metodologías variadas y recursos que respondan a los distintos estilos y ritmos de aprendizaje del alumnado, siempre teniendo en cuenta que habrá de respetarse el currículo fijado en los Anexos II, III y IV.
5. Se fomentará el uso de herramientas de inteligencia emocional para el acercamiento del alumnado a las estrategias de gestión de emociones, desarrollando principios de empatía y resolución de conflictos que le permitan convivir en la sociedad plural en la que vivimos.

Desde el punto de vista metodológico, la enseñanza de la Física se apoya en tres aspectos fundamentales e interconectados: la introducción de conceptos, la resolución de problemas y el trabajo experimental. La metodología didáctica de esta materia debe potenciar un correcto desarrollo de los contenidos; ello precisa generar escenarios atractivos y motivadores para el alumnado, introducir los conceptos desde una perspectiva histórica, mostrando diferentes hechos de especial trascendencia científica así como conocer la biografía científica de los investigadores e investigadoras que propiciaron la evolución y el desarrollo de esta ciencia.

En el aula, conviene dejar bien claro los principios de partida y las conclusiones a las que se llega, insistiendo en los aspectos físicos y su interpretación. No se deben minusvalorar los pasos de la deducción, las aproximaciones y las simplificaciones si las hubiera, pues permite al alumnado comprobar la estructura lógico-deductiva de la Física y determinar el campo de validez de los principios y leyes establecidos.

Es conveniente que cada tema se convierta en un conjunto de actividades a realizar por el alumnado debidamente organizadas y bajo la dirección del profesorado. Se debe partir de sus ideas previas, para luego elaborar y afianzar conocimientos, explorar alternativas y familiarizarse con la metodología científica, superando la mera asimilación de conocimientos ya elaborados. Lo esencial es primar la actividad del alumnado, facilitando su participación e implicación para adquirir y usar conocimientos en diversidad de situaciones, de forma que se generen aprendizajes más transferibles y duraderos. El desarrollo de pequeñas investigaciones en grupos cooperativos facilitará este aprendizaje.

Cobra especial relevancia la resolución de problemas. Los problemas, además de su valor instrumental de contribuir al aprendizaje de los conceptos físicos y sus relaciones, tienen un valor pedagógico intrínseco, porque obligan a tomar la iniciativa y plantear una estrategia: estudiar la situación, descomponer el sistema en partes, establecer la relación entre las mismas, indagar qué principios y leyes se deben aplicar, escribir las ecuaciones, despejar las incógnitas, realizar cálculos y utilizar las unidades adecuadas. Por otra parte, los problemas deberán contribuir a explicar situaciones que se dan en la vida diaria y en la naturaleza.

La Física como ciencia experimental es una actividad humana que comporta procesos de construcción del conocimiento sobre la base de la observación, el razonamiento y la experimentación. Es por ello por lo que adquiere especial importancia el uso del laboratorio, que permite alcanzar unas determinadas capacidades experimentales. Para algunos experimentos que entrañan más dificultad puede utilizarse la simulación virtual interactiva. Potenciamos, de esta manera, la utilización de las metodologías específicas que las tecnologías de la información y comunicación ponen al servicio de alumnado y profesorado, metodologías que permiten ampliar los horizontes del conocimiento más allá del aula o del laboratorio.

Siempre que sea posible, y según la ubicación del centro, se promoverán visitas a parques tecnológicos, acelerador de partículas, centros de investigación del CSIC, facultades de ingenierías, etc., de los que se nos ofrecen en el territorio andaluz.

## I. Procedimientos, técnicas e instrumentos de evaluación y criterios de calificación

Para la evaluación de nuestros alumnos/as de bachillerato utilizaremos dos tipos de instrumentos para potenciar la objetividad en el proceso de evaluación:

¿ Instrumentos que requieren comunicación directa profesor-alumno.

**a. PARTICIPACIÓN Y TRABAJO EN CLASE**

\* Atención prestada durante las explicaciones: interés por el trabajo individual y en grupo

\* Pregunta habitualmente sus dudas en los días de la explicación o el día siguiente

\* Pregunta sus dudas durante los repasos de los temas.

\* Trabajador en equipo, ayuda a sus compañeros

**b. OBSERVACIÓN Y REGISTRO OBJETIVOS DURANTE LAS CLASES**

\* Trae hechas habitualmente las tareas que se han recomendado

\* Lleva organizados sus materiales de trabajo: cuaderno, libro, informes, etc.

\* Exposición de trabajos, si los hubiera.

\* Voluntad en salir a la pizarra a corregir las tareas

\* Uso de la plataforma Classroom y de las Tics

Se dará especial relevancia a que el alumnado traiga las tareas hechas, ya que esto pone de manifiesto el interés, el trabajo diario del alumnado y es lo que le va a permitir progresar en su aprendizaje, corrigiendo los posibles errores cometidos.

\* Instrumentos que no requieren comunicación directa profesor-alumno

**a. PRUEBAS ESCRITAS PROGRAMADAS**

Se realizarán el número de pruebas escritas acorde a los contenidos trabajados por trimestre. A medida que avance el curso las pruebas escritas podrán contener un número mayor de objetivos. Esto permitirá recuperar pruebas escritas pasadas. La nota global de estas pruebas escritas será una media ponderada según el número de objetivos valorados en la prueba.

**b. PRUEBAS ESCRITAS NO PROGRAMADAS PARA COMPROBAR EL SEGUIMIENTO DE LAS CLASES**

No se tiene por qué avisar al alumnado de la fecha exacta de las pruebas escritas con el objetivo de fomentar el trabajo diario y contribuir así a la evaluación continuada del aprendizaje del alumno/a, aunque los/as profesores/as les orienten sobre ello.

**c. PRUEBAS ORALES**

Se realizarán siempre y cuando el profesorado lo considere necesario por algún motivo de impedimento físico del alumnado.

Tabla resumen de porcentajes en los instrumentos de evaluación mencionados con anterioridad:

Instrumentos que no requieren comunicación directa profesor-alumno.

Pruebas escritas y orales, si las hubiera 70%

Instrumentos que requieren comunicación directa profesor-alumno.

Participación y trabajo en clase 10%

Observación y registros objetivos durante las clases 20%

**FALTA A ALGUNA PRUEBA PROGRAMADA**

Si el profesorado lo considerase necesario, podrá realizar pruebas orales al alumnado que no asiste a clase el día previsto para la realización de las pruebas escritas. Estas pruebas constarán de cuestiones y problemas.

En todo caso la prueba, (oral o escrita) la realizará el/la alumno/a el primer día de su incorporación a clase, y siempre que la falta esté debidamente justificada.

**CRITERIOS DE CALIFICACIÓN**

La calificación del alumno/a se corresponde a la media ponderada entre la obtenida en los instrumentos que no requieren comunicación directa alumno-profesor (70%) y la recogida de los instrumentos que requieren comunicación directa alumno-profesor (30%), siempre y cuando obtenga el menos 4 puntos en la pruebas objetivas.

La calificación de la evaluación ordinaria se obtendrá con la media ponderada de las notas de las tres evaluaciones en función de los objetivos evaluados en cada una de ellas. Para alcanzar evaluación positiva en ésta, deberá haber alcanzado los objetivos mínimos de las tres evaluaciones anteriores.

**ESPECIFICACIONES SOBRE LAS PRUEBAS ESCRITAS**

Estas pruebas contienen: cuestiones teóricas, problemas con resolución matemática y cuestiones relacionadas con las prácticas realizadas en el aula-laboratorio.

Cada prueba constará de varias preguntas, cada una de ellas con uno o varios apartados.

### CRITERIOS ESPECÍFICOS DE CORRECCIÓN

1. Comprensión y descripción cualitativa del fenómeno.
2. Identificación de las magnitudes necesarias para la explicación de la situación física propuesta.
3. Aplicación correcta de las relaciones entre las magnitudes que intervienen.
4. Utilización de diagramas, esquemas, gráficas..., que ayuden a clarificar la exposición.
5. Precisión en el lenguaje, claridad conceptual y orden lógico.

#### Problemas

1. Explicación de la situación física e indicación de las leyes a utilizar.
2. Descripción de la estrategia seguida en la resolución.
3. Utilización de esquemas o diagramas que aclaren la resolución del problema.
4. Expresión de los conceptos físicos en lenguaje matemático y realización adecuada de los cálculos.
5. Utilización correcta de las unidades y homogeneidad dimensional de las expresiones.
6. Interpretación de los resultados y contrastación de órdenes de magnitud de los valores obtenidos.
7. Justificación, en su caso, de la influencia en determinadas magnitudes físicas de los cambios producidos en otras variables o parámetros que intervienen en el problema.

\* Se repartirá la calificación correspondiente a cada pregunta entre los distintos apartados.

\* Los errores conceptuales se calificarán con un cero en el apartado donde se cometan.

\* Si un resultado carece de unidades o éste es erróneo, se valorará el 50% de la calificación en el apartado correspondiente.

\* Si los resultados numéricos están confundidos, siempre y cuando no conlleven errores conceptuales, se valorará un 90% de la calificación en el apartado correspondiente.

\* Cuando la respuesta deba ser razonada o justificada el no hacerlo, conducirá a la no calificación de la respuesta.

\* Si en el proceso de resolución de las preguntas se comete un error de concepto básico, no se puntuará el apartado correspondiente. Si se cometiese un error conceptual en uno de los apartados de una pregunta y se arrastrase dicho error a lo largo de toda la pregunta, no se calificará la pregunta.

\* Si no se conociese o no diera tiempo a calcular un dato en uno de los apartados, y ese dato fuese necesario para resolver el apartado siguiente, se podrá continuar el ejercicio dejando ese dato como incógnita y no supondrá rebaja en la calificación correspondiente a dicho apartado, siempre y cuando no se incumplan los requisitos anteriormente mencionados.

\* Se realizarán un mínimo de dos pruebas escritas por evaluación, que podrían ampliarse según las necesidades de cada grupo de alumnos.

\* En los exámenes de 2º BTO tipo selectividad, se distinguirá entre cuestiones y problemas, concediendo 1,5 puntos a cada cuestión y 2 puntos a cada problema.

\* Se podrán realizar pruebas escritas donde el alumnado pueda escoger las preguntas, siempre y cuando el profesorado lo consideren adecuado para favorecer el aprendizaje. En dichas pruebas se informará de la calificación máxima obtenida en cada pregunta para que el alumnado esté debidamente informado.

\* Las prácticas de laboratorio realizadas por el profesor, si las condiciones sanitarias lo permitieren, durante el presente curso, en el aula se podrán introducir como preguntas en las pruebas escritas.

### PERDIDA DEL DERECHO DE EVALUACIÓN CONTINUA.

De acuerdo al Plan de Centro se hace constar que en el caso de alumnos/as cuyo porcentaje de faltas de asistencia, justificadas o injustificadas, sea igual o superior al 20% del total de horas lectivas del curso o un tercio de las horas correspondientes a un trimestre y ello pueda provocar la imposibilidad de aplicar correctamente los criterios de evaluación y la propia evaluación continua, se someterán a un único examen final extraordinario en Junio. Esta prueba incluirá cuestiones y problemas sobre los objetivos y contenidos recogidos en la programación, a su vez se le podría pedir algún trabajo no realizado durante el curso

### J. Medidas de atención a la diversidad

Los alumnos y las alumnas son diferentes en su ritmo de trabajo, estilo de aprendizaje, conocimientos previos, experiencias, etc. Todo ello sitúa a los docentes en la necesidad de educar en y para la diversidad. Las medidas de atención a la diversidad están orientadas a responder a las necesidades educativas concretas del alumnado, a conseguir que alcance el máximo desarrollo posible de sus capacidades personales. No obstante, el hecho de

que las asignaturas atribuidas al Departamento de Física y Química en el Bachillerato estén diseñadas para la continuación en estudios superiores en Facultades o Escuelas Universitarias, o en ciclos formativos de grados medio o superior, donde la utilización en profundidad de procedimientos y conceptos que deben provenir del Bachillerato es fundamental para la buena marcha en esos estudios, produce que la naturaleza de los alumnos matriculados en el Bachillerato dedicado a las Ciencias y a la Tecnología carezca de todas las singularidades que aparecen en la ESO, y que debamos ser muy cuidadosos en todas las acciones de tratamiento a la diversidad para evitar que éstas puedan coadyuvar en un posible ulterior fracaso. Contando con ello:

En Bachillerato la atención a la diversidad se llevará a cabo a través de:

1. Medidas generales: actividades de recuperación y la evaluación de las materias pendientes.
2. Atención al alumnado con necesidad específica de apoyo educativo.
  - a) Adaptaciones de acceso al currículo para el alumnado con necesidades educativas especiales derivadas de discapacidad con limitaciones funcionales
  - b) Adaptaciones curriculares: Estas adaptaciones tienen la finalidad de conseguir el máximo desarrollo posible de las competencias clave y estarán destinadas al ajuste metodológico y adaptación de procedimientos, tiempos e instrumentos de evaluación.
  - c) Exención de determinadas materias: Las materias de Educación Física y Segunda Lengua Extranjera podrán ser objeto de exención total o parcial. Con respecto a la primera lengua la exención solo puede ser parcial, al tratarse de una materia general del bloque de asignaturas troncales. Medida para alumnado con discapacidad. Hay que solicitar autorización a la delegación.
  - d) Fraccionamiento de Bachillerato: Alumnado de necesidades educativas especiales derivadas de discapacidad. Hay que solicitar autorización.
  - e) Programas de Enriquecimiento curricular y flexibilización del periodo de escolarización para alumnado con altas capacidades intelectuales.
  - f) Flexibilización y alternativas metodológicas en la enseñanza y evaluación de la lengua extranjera para alumnado con necesidades educativas especiales derivadas de discapacidad, en especial si presenta dificultades en su expresión oral.
  - g) Alumnado con altas capacidades.

Por lo tanto, el currículo irá dirigido a:

- \* Adaptación del puesto: revisar su ubicación dentro del aula para facilitar su rendimiento y concentración (lejos de estímulos distractores como ventanas, puerta, etc.)
- \* Ampliación del tiempo de realización de las actividades que componen una prueba escrita o limitar el número de preguntas en las pruebas
- \* Supervisión de examen escrito durante su realización (para no dejar preguntas sin responder, por ejemplo)
- \* La dotación de recursos humanos adicionales como intérpretes de lengua de signos o profesorado específico de apoyo dentro del aula
- \* Presentación de las preguntas escritas con las ideas clave en negrita.
- \* La prestación de recursos técnicos específicos (ordenadores, por ejemplo)

Respecto al apartado g), las adaptaciones curriculares para el alumnado con altas capacidades intelectuales están destinadas a promover el desarrollo pleno y equilibrado de los objetivos generales de las etapas educativas, contemplando medidas extraordinarias orientadas a ampliar y enriquecer los contenidos del currículo ordinario y medidas excepcionales de flexibilización del período de escolarización. Para aquellos alumnos que superen con creces los objetivos mínimos previstos, este departamento propondrá proyectos de ampliación para el alumnado que luego expondrá en clase. Las actividades de ampliación se proponen para aquellos alumnos que no tengan ninguna dificultad y con el fin de que puedan profundizar contenidos propios de la unidad didáctica en desarrollo o, incluso, de otros campos del conocimiento que aporten nuevas relaciones con los tratados. Dentro de estas actividades se atenderán conceptos que requieren un grado mayor de abstracción, proceso de cualificación y cálculo y, en general, contenidos cuyas relaciones con los aspectos ya conocidos del ciclo o de la etapa anterior no sean tan obvias.

#### PROGRAMA DE REFUERZO DEL APRENDIZAJE PARA ALUMNOS CON LA MATERIA PENDIENTE.

En el caso del Bachillerato, sólo se nos presenta actualmente en el centro la posibilidad de alumnos que estén en segundo de Bachillerato con la Física y Química pendiente de 1º de Bachillerato. El seguimiento de este programa se asigna al Jefe del Departamento. El plan divide la materia pendiente en sus dos partes naturales: Física y Química. En cada una de ellas habrán de presentarse una selección de problemas resueltos (que se valorará sobre un 40% del total de la nota) y habrá que realizar un examen (valorado sobre el 60% restante), fijándose las fechas de entrega y prueba objetiva de cada parte a finales de noviembre y a finales de abril. Si no se hubiese superado una de las partes o las dos, se hará un examen de las partes o parte no superadas en el



mes de mayo. Por último, también se considerará superada una parte de la asignatura si aprobase la primera evaluación de la asignatura de 2º de Bachillerato con el mismo nombre de una de las partes.

Durante todo el proceso los alumnos se podrán poner en contacto con el Jefe del Departamento personalmente y a través de classroom para solventar cualquier tipo de duda y, caso de que en 2ª de Bachillerato curse una de las asignaturas de este Departamento, también contará con la ayuda del profesor o profesora encargado/a de dicha asignatura.

La nota final será la media aritmética de la nota obtenida en las dos notas parciales, siempre y cuando obtengan 4 puntos, como mínimo, en una de las partes.

El informe para estos alumnos:

PLAN DE REFUERZO PARA ALUMNOS

QUE PROMOCIONAN CON ASIGNATURAS NO SUPERADAS

DATOS DEL ALUMNO

Apellidos: Nombre

Tutor: Curso: 2º de Bachillerato A

RAZONES QUE JUSTIFICAN LA IMPLEMENTACIÓN DEL PLAN

De conformidad con la legislación vigente, el Departamento de Física y Química ha elaborado un plan de trabajo para los alumnos que tengan asignaturas pendientes de cursos anteriores. El plan se ha concretado en:

Realizar una serie de actividades relacionadas con los objetivos mínimos de la asignatura

Presentarse a pruebas escritas que le serán anunciadas por el profesor encargado de su asignatura.

ORIENTACIONES METODOLÓGICAS GENERALES DEL TRABAJO CON EL ALUMNO

\* Revisión periódica del trabajo diario que va realizando el/la alumno/a.

\* Atención personalizada directamente con el profesor o mediante la plataforma classroom.

SEGUIMIENTO DEL PROGRAMA

Este programa tiene un seguimiento durante los dos primeros trimestres donde deberá realizar las actividades de los bloques que se detallan más abajo.

Aprobando los dos bloques se consideraran aprobadas las asignaturas, en caso contrario, deberá presentarse a una prueba global, de toda la materia, a finales de abril de 2022.

PARA LA REALIZACIÓN DEL PROGRAMA SE EMPLEARÁ:

Libro de texto, actividades programadas y plataforma Classroom.

TEMPORALIZACIÓN

Trimestral ACTIVIDADES A REALIZAR

1ª EVALUACIÓN Contenidos relativos al bloque de Química.

2ª EVALUACIÓN Contenidos relativos al bloque de Física.

3ª EVALUACIÓN Y FINAL En caso de no superar las evaluaciones anteriores, se realizará una prueba final con los objetivos básicos de la asignatura suspensa

Criterios de calificación

INSTRUMENTOS DE EVALUACIÓN Y SU VALORACIÓN

Valoración de los trabajos, actitud en superar la asignatura (entrega de actividades en su fecha, preguntas, etc.) 40%

Exámenes parciales o final 60%

La nota final será la media aritmética de la nota obtenida en las dos notas parciales, siempre y cuando obtengan 4 puntos, como mínimo, en una de las partes o la nota de la última convocatoria con la misma ponderación

Opción para acortar el proceso de recuperación de la materia pendiente.

El alumno matriculado en una de las asignaturas de 2º de bachillerato que pertenecen a este Departamento (o en las dos, si es el caso) se considerará que ha superado la parte correspondiente al bloque con la misma denominación que la asignatura si ha aprobado la 1ª evaluación de dicha asignatura de 2º de bachillerato.

CONTENIDOS MÍNIMOS Y CRITERIOS DE EVALUACIÓN

BLOQUES CONTENIDOS CRITERIOS DE EVALUACIÓN

QUÍMICA ¿ El Método Científico. Medida de magnitudes

\* Los sistemas materiales

\* Mezclas y sustancias puras

\* Los átomos y su complejidad

\* Elementos y compuestos

\* Las reacciones químicas ¿ Realizar cambios de unidades usando la notación científica. Conocer las unidades del S.I.

- \* Conocer los cambios de estado directos e inversos
- \* Aplicar las propiedades características a determinadas situaciones
- \* Interpretar gráficas de cambios de estado, diferenciando sustancias puras de mezclas
- \* Clasificar las mezclas y conocer los diferentes métodos de separación de las sustancias que la forman
- \* Diferenciar elementos, compuestos, sustancias simples y mezclas según el modelo de bolas.
- \* Identificar las partículas subatómicas conociendo Z y A. Realizar configuraciones electrónicas y estructuras de Lewis.
- \* Formular compuestos inorgánicos y orgánicos
- \* Conocer las diferentes unidades de concentración de una disolución y relacionarlas
- \* Plantear y ajustar reacciones químicas y aplicar la ley de conservación de la masa.

## FÍSICA El movimiento

## Las fuerzas

## La Energía

- \* Diferenciar movimiento uniforme de acelerado.
- \* Determinar velocidades y aceleraciones de diferentes movimientos y combinación de los mismos a partir de los datos del ejercicio.
- \* Interpretar gráficas de movimiento obteniendo aceleraciones, velocidades, distancias recorridas, altura alcanzada, etc
- \* Reconocer las variables y relacionarlas del Movimiento Armónico Simple.
- \* Dibujar fuerzas y obtener la resultante de las fuerzas que actúan sobre un cuerpo en el plano horizontal e inclinado. Aplicar las leyes de Newton.
- \* Diferenciar Energías en tránsito: Trabajo y Calor.
- \* Conocer los diferentes tipos de energía que se ponen de manifiesto en una situación concreta. Resolver ejercicios donde intervengan los conceptos anteriores

\_\_\_\_\_ de octubre de 2021

José Valencia, Jefe del Departamento

Don/D<sup>a</sup> \_\_\_\_\_, padre, madre o tutor legal del alumno/ de la alumna:

\_\_\_\_\_ que cursa \_\_\_\_ de ESO, ha sido informado del PLAN DE RECUPERACIÓN DE LA ASIGNATURA DE FÍSICA Y QUÍMICA.

En Sevilla a \_\_\_\_ de Octubre de 2021

Fdo:

## PLAN DE REFUERZO PARA ALUMNOS REPETIDORES.

De conformidad con lo establecido en el artículo 22.1 del Real Decreto 1105/2014, de 26 de diciembre, la repetición se considerará una medida de carácter excepcional y se tomará tras haber agotado las medidas ordinarias de refuerzo y apoyo para solventar las dificultades de aprendizaje del alumno o alumna.

Tengamos siempre en cuenta que este plan general se podrá llevar a cabo siempre que el alumno repetidor esté dispuesto a trabajar y con buena actitud en clase

El Departamento propone un plan personalizado cuyos objetivos son:

- \* Aumentar su autoestima a través de experiencias de éxito, partiendo para ello de su nivel competencial.
  - \* Incentivar su trabajo personal haciéndoles caer en la cuenta de sus avances y de sus retrocesos.
  - \* Ayudarle a superar sus dificultades a través de su propio esfuerzo, promoviendo en él actitudes de organización, constancia en el trabajo, responsabilidad y compromiso.
  - \* Ofrecerle una atención más individualizada haciéndoles ver que lo que consigan es para ellos.
  - \* Asegurar los aprendizajes básicos que les permitan seguir con aprovechamiento las enseñanzas de esta etapa.
- Se propondrán actividades de refuerzo de diferente nivel de dificultad, actividades encaminadas a consolidar los conocimientos y competencias adquiridos.

El informe correspondiente:

PROFESORADO RESPONSABLE DE LA MATERIA:

M A T E R I A:

N I V E L:

NOMBRE ALUMNO/A:

OBJETIVOS:

\* Ayudar al alumno/a a mejorar sus competencias y destrezas.

\* Motivarlo/la en la realización de actividades variadas y creativas que lo conecten mejor con la asignatura y con el descubrimiento de sus capacidades.

\* Promover hábitos de trabajo diario

ACTIVIDADES:

El/La alumno/a deberá realizar diariamente las actividades que se proponen, tanto presencialmente como en la plataforma Classroom cuando se soliciten.

En caso de no poder seguir la asignatura por motivos diferentes al hábito de trabajo diario, se propondrán actividades específicas, realizando una adecuación de la programación o adaptación no significativa para que pueda superar los objetivos mínimos del curso.

FECHAS DE ENTREGA DE LAS ACTIVIDADES:

La entrega de actividades se irá haciendo a diario, durante las clases, según vaya avanzando la materia. Si fuera necesaria una adaptación no significativa, se iría informando al alumno/a de la manera y forma de entregar las actividades propuestas.

En Sevilla a 16 de Octubre de 2021

Profesor/a:

Fdo.

Como padre, madre o tutor legal del alumno \_\_\_\_\_

que cursa de ESO, he recibido la información del plan de refuerzo específico de la asignatura Física y Química.

En Sevilla, a \_\_\_\_ de Octubre de 2021 Madre/padre/tutor Legal:

Firma:

### **K. Actividades complementarias y extraescolares**

Para el presente curso, debido a la pandemia en la que estamos inmersos, y siguiendo las recomendaciones sanitarias, no programaremos actividades extraescolares.

Como actividades complementarias trataremos de introducir diferentes trabajos relacionados con los contenidos transversales que se adaptan al tema de estudio para aplicar las Tics, así como visualización de vídeos de corta duración, en algunos de los que el alumnado tendrá unas fichas de trabajo que irá rellenando durante o al terminar la actividad.

### **L. Indicadores de logro e información para la memoria de autoevaluación**

**ELEMENTOS Y RELACIONES CURRICULARES**
**FÍSICA - 2º DE BACHILLERATO (CIENCIAS)**
**A. Elementos curriculares**
**1. Objetivos de materia**

<b>Código</b>	<b>Objetivos</b>
1	Adquirir y utilizar con autonomía conocimientos básicos de la Física, así como las estrategias empleadas en su construcción.
2	Comprender los principales conceptos de la Física y su articulación en leyes, teorías y modelos, valorando el papel que desempeñan en el desarrollo de la sociedad.
3	Familiarizarse con el diseño y realización de experimentos físicos, utilizando el instrumental básico de laboratorio, de acuerdo con las normas de seguridad de las instalaciones.
4	Resolver problemas que se planteen en la vida cotidiana, seleccionando y aplicando los conocimientos apropiados.
5	Comprender la naturaleza de la Física y sus limitaciones, así como sus complejas interacciones con la tecnología y la sociedad, valorando la necesidad de preservar el medio ambiente y de trabajar para lograr un futuro sostenible y satisfactorio para el conjunto de la humanidad.
6	Desarrollar las habilidades propias del método científico, de modo que capaciten para llevar a cabo trabajos de investigación, búsqueda de información, descripción, análisis y tratamiento de datos, formulación de hipótesis, diseño de estrategias de contraste, experimentación, elaboración de conclusiones y comunicación de las mismas a los demás.
7	Expresar mensajes científicos orales y escritos con propiedad, así como interpretar diagramas, gráficas, tablas, expresiones matemáticas y otros modelos de representación.
8	Utilizar de manera habitual las tecnologías de la información y la comunicación para realizar simulaciones, tratar datos y extraer y utilizar información de diferentes fuentes, evaluar su contenido, fundamentar los trabajos y adoptar decisiones.
9	Valorar las aportaciones conceptuales realizadas por la Física y su influencia en la evolución cultural de la humanidad, en el cambio de las condiciones de vida, así como afianzar la sensibilidad y el respeto hacia el medio ambiente, y diferenciarlas de las creencias populares y de otros tipos de conocimiento.
10	Evaluar la información proveniente de otras áreas del saber para formarse una opinión propia, que permita expresarse con criterio en aquellos aspectos relacionados con la Física, afianzando los hábitos de lectura, estudio y disciplina, como medio de aprendizaje y desarrollo personal.
11	Comprender que la Física constituye, en sí misma, una materia que sufre continuos avances y modificaciones y que, por tanto, su aprendizaje es un proceso dinámico que requiere una actitud abierta y flexible.
12	Reconocer los principales retos actuales a los que se enfrenta la investigación en este campo de la ciencia.

**2. Contenidos**

<b>Contenidos</b>	
<b>Bloque 1. La actividad científica</b>	
<b>Nº Ítem</b>	<b>Ítem</b>
1	Estrategias propias de la actividad científica.
2	Tecnologías de la información y la comunicación.
<b>Bloque 2. Interacción gravitatoria</b>	
<b>Nº Ítem</b>	<b>Ítem</b>
1	Campo gravitatorio.
2	Campos de fuerza conservativos.
3	Intensidad del campo gravitatorio.
4	Potencial gravitatorio.
5	Relación entre energía y movimiento orbital.
6	Caos determinista.
<b>Bloque 3. Interacción electromagnética</b>	
<b>Nº Ítem</b>	<b>Ítem</b>
1	Campo eléctrico.
2	Intensidad del campo.
3	Potencial eléctrico.
4	Flujo eléctrico y Ley de Gauss. Aplicaciones.
5	Campo magnético.
6	Efecto de los campos magnéticos sobre cargas en movimiento.
7	El campo magnético como campo no conservativo. Campo creado por distintos elementos de corriente.
8	Ley de Ampère.
9	Inducción electromagnética.
10	Flujo magnético.
11	Leyes de Faraday-Henry y Lenz. Fuerza electromotriz.
<b>Bloque 4. Ondas</b>	
<b>Nº Ítem</b>	<b>Ítem</b>
1	Clasificación y magnitudes que las caracterizan. Ecuación de las ondas armónicas.
2	Energía e intensidad.
3	Ondas transversales en una cuerda.
4	Fenómenos ondulatorios: interferencia y difracción, reflexión y refracción.
5	Efecto Doppler.
6	Ondas longitudinales. El sonido.
7	Energía e intensidad de las ondas sonoras. Contaminación acústica.
8	Aplicaciones tecnológicas del sonido.
9	Ondas electromagnéticas.
10	Naturaleza y propiedades de las ondas electromagnéticas.
11	El espectro electromagnético.
12	Dispersión. El color.
13	Transmisión de la comunicación.
<b>Bloque 5. Óptica Geométrica</b>	
<b>Nº Ítem</b>	<b>Ítem</b>
1	Leyes de la óptica geométrica.
2	Sistemas ópticos: lentes y espejos.

Contenidos	
<b>Bloque 5. Óptica Geométrica</b>	
Nº Ítem	Ítem
3	El ojo humano. Defectos visuales.
4	Aplicaciones tecnológicas: instrumentos ópticos y la fibra óptica.
<b>Bloque 6. Física del siglo XX</b>	
Nº Ítem	Ítem
1	Introducción a la Teoría Especial de la Relatividad. Energía relativista. Energía total y energía en reposo.
2	Física Cuántica.
3	Insuficiencia de la Física Clásica.
4	Orígenes de la Física Cuántica. Problemas precursores.
5	Interpretación probabilística de la Física Cuántica. Aplicaciones de la Física Cuántica. El Láser.
6	Física Nuclear.
7	La radiactividad. Tipos.
8	El núcleo atómico. Leyes de la desintegración radiactiva.
9	Fusión y Fisión nucleares.
10	Interacciones fundamentales de la naturaleza y partículas fundamentales.
11	Las cuatro interacciones fundamentales de la naturaleza: gravitatoria, electromagnética, nuclear fuerte y nuclear débil.
12	Partículas fundamentales constitutivas del átomo: electrones y quarks.
13	Historia y composición del Universo.
14	Fronteras de la Física

## B. Relaciones curriculares

### Criterio de evaluación: 1.1. Reconocer y utilizar las estrategias básicas de la actividad científica.

#### Competencias clave

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

#### Estándares

FIS1. Aplica habilidades necesarias para la investigación científica, planteando preguntas, identificando y analizando problemas, emitiendo hipótesis fundamentadas, recogiendo datos, analizando tendencias a partir de modelos, diseñando y proponiendo estrategias de actuación.

FIS2. Efectúa el análisis dimensional de las ecuaciones que relacionan las diferentes magnitudes en un proceso físico.

FIS3. Resuelve ejercicios en los que la información debe deducirse a partir de los datos proporcionados y de las ecuaciones que rigen el fenómeno y contextualiza los resultados.

FIS4. Elabora e interpreta representaciones gráficas de dos y tres variables a partir de datos experimentales y las relaciona con las ecuaciones matemáticas que representan las leyes y los principios físicos subyacentes.

### Criterio de evaluación: 1.2. Conocer, utilizar y aplicar las tecnologías de la información y la comunicación en el estudio de los fenómenos físicos.

#### Competencias clave

CD: Competencia digital

#### Estándares

FIS1. Utiliza aplicaciones virtuales interactivas para simular experimentos físicos de difícil implantación en el laboratorio.

FIS2. Analiza la validez de los resultados obtenidos y elabora un informe final haciendo uso de las TIC comunicando tanto el proceso como las conclusiones obtenidas.

FIS3. Identifica las principales características ligadas a la fiabilidad y objetividad del flujo de información científica existente en internet y otros medios digitales.

FIS4. Selecciona, comprende e interpreta información relevante en un texto de divulgación científica y transmite las conclusiones obtenidas utilizando el lenguaje oral y escrito con propiedad.

### Criterio de evaluación: 2.1. Asociar el campo gravitatorio a la existencia de masa y caracterizarlo por la intensidad del campo y el potencial.

#### Competencias clave

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

#### Estándares

FIS1. Diferencia entre los conceptos de fuerza y campo, estableciendo una relación entre intensidad del campo gravitatorio y la aceleración de la gravedad.

FIS2. Representa el campo gravitatorio mediante las líneas de campo y las superficies de energía equipotencial.

### Criterio de evaluación: 2.2. Reconocer el carácter conservativo del campo gravitatorio por su relación con una fuerza central y asociarle en consecuencia un potencial gravitatorio.

#### Competencias clave

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

#### Estándares

FIS1. Explica el carácter conservativo del campo gravitatorio y determina el trabajo realizado por el campo a partir de las variaciones de energía potencial.

### Criterio de evaluación: 2.3. Interpretar las variaciones de energía potencial y el signo de la misma en función del origen de coordenadas energéticas elegido.

#### Competencias clave

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

#### Estándares

FIS1. Calcula la velocidad de escape de un cuerpo aplicando el principio de conservación de la energía

**Estándares**

mecánica.

**Criterio de evaluación: 2.4. Justificar las variaciones energéticas de un cuerpo en movimiento en el seno de campos gravitatorios.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Aplica la ley de conservación de la energía al movimiento orbital de diferentes cuerpos como satélites, planetas y galaxias.

**Criterio de evaluación: 2.5. Relacionar el movimiento orbital de un cuerpo con el radio de la órbita y la masa generadora del campo.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Deduce a partir de la ley fundamental de la dinámica la velocidad orbital de un cuerpo, y la relaciona con el radio de la órbita y la masa del cuerpo.

FIS2. Identifica la hipótesis de la existencia de materia oscura a partir de los datos de rotación de galaxias y la masa del agujero negro central.

**Criterio de evaluación: 2.6. Conocer la importancia de los satélites artificiales de comunicaciones, GPS y meteorológicos y las características de sus órbitas.****Competencias clave**

CSYC: Competencias sociales y cívicas

CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Utiliza aplicaciones virtuales interactivas para el estudio de satélites de órbita media (MEO), órbita baja (LEO) y de órbita geoestacionaria (GEO) extrayendo conclusiones.

**Criterio de evaluación: 2.7. Interpretar el caos determinista en el contexto de la interacción gravitatoria.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FIS1. Describe la dificultad de resolver el movimiento de tres cuerpos sometidos a la interacción gravitatoria mutua utilizando el concepto de caos.

**Criterio de evaluación: 3.1. Asociar el campo eléctrico a la existencia de carga y caracterizarlo por la intensidad de campo y el potencial.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Relaciona los conceptos de fuerza y campo, estableciendo la relación entre intensidad del campo eléctrico y carga eléctrica.

FIS2. Utiliza el principio de superposición para el cálculo de campos y potenciales eléctricos creados por una distribución de cargas puntuales.

**Criterio de evaluación: 3.2. Reconocer el carácter conservativo del campo eléctrico por su relación con una fuerza central y asociarle en consecuencia un potencial eléctrico.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología



**Competencias clave**

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Representa gráficamente el campo creado por una carga puntual, incluyendo las líneas de campo y las superficies de energía equipotencial.

FIS2. Compara los campos eléctrico y gravitatorio estableciendo analogías y diferencias entre ellos.

**Criterio de evaluación: 3.3. Caracterizar el potencial eléctrico en diferentes puntos de un campo generado por una distribución de cargas puntuales y describir el movimiento de una carga cuando se deja libre en el campo.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Analiza cualitativamente la trayectoria de una carga situada en el seno de un campo generado por una distribución de cargas, a partir de la fuerza neta que se ejerce sobre ella.

**Criterio de evaluación: 3.4. Interpretar las variaciones de energía potencial de una carga en movimiento en el seno de campos electrostáticos en función del origen de coordenadas energéticas elegido.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Calcula el trabajo necesario para transportar una carga entre dos puntos de un campo eléctrico creado por una o más cargas puntuales a partir de la diferencia de potencial.

FIS2. Predice el trabajo que se realizará sobre una carga que se mueve en una superficie de energía equipotencial y lo discute en el contexto de campos conservativos.

**Criterio de evaluación: 3.5. Asociar las líneas de campo eléctrico con el flujo a través de una superficie cerrada y establecer el teorema de Gauss para determinar el campo eléctrico creado por una esfera cargada.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Calcula el flujo del campo eléctrico a partir de la carga que lo crea y la superficie que atraviesan las líneas del campo.

**Criterio de evaluación: 3.6. Valorar el teorema de Gauss como método de cálculo de campos electrostáticos.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Determina el campo eléctrico creado por una esfera cargada aplicando el teorema de Gauss.

**Criterio de evaluación: 3.7. Aplicar el principio de equilibrio electrostático para explicar la ausencia de campo eléctrico en el interior de los conductores y lo asocia a casos concretos de la vida cotidiana.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FIS1. Explica el efecto de la Jaula de Faraday utilizando el principio de equilibrio electrostático y lo reconoce en situaciones cotidianas como el mal funcionamiento de los móviles en ciertos edificios o el efecto de los rayos eléctricos en los aviones.

**Criterio de evaluación: 3.8. Conocer el movimiento de una partícula cargada en el seno de un campo magnético.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Describe el movimiento que realiza una carga cuando penetra en una región donde existe un campo magnético y analiza casos prácticos concretos como los espectrómetros de masas y los aceleradores de partículas.

**Criterio de evaluación: 3.9. Comprender y comprobar que las corrientes eléctricas generan campos magnéticos.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas  
CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Relaciona las cargas en movimiento con la creación de campos magnéticos y describe las líneas del campo magnético que crea una corriente eléctrica rectilínea.

**Criterio de evaluación: 3.10. Reconocer la fuerza de Lorentz como la fuerza que se ejerce sobre una partícula cargada que se mueve en una región del espacio donde actúan un campo eléctrico y un campo magnético.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Calcula el radio de la órbita que describe una partícula cargada cuando penetra con una velocidad determinada en un campo magnético conocido aplicando la fuerza de Lorentz.  
FIS2. Utiliza aplicaciones virtuales interactivas para comprender el funcionamiento de un ciclotrón y calcula la frecuencia propia de la carga cuando se mueve en su interior.  
FIS3. Establece la relación que debe existir entre el campo magnético y el campo eléctrico para que una partícula cargada se mueva con movimiento rectilíneo uniforme aplicando la ley fundamental de la dinámica y la ley de Lorentz.

**Criterio de evaluación: 3.11. Interpretar el campo magnético como campo no conservativo y la imposibilidad de asociar una energía potencial.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Analiza el campo eléctrico y el campo magnético desde el punto de vista energético teniendo en cuenta los conceptos de fuerza central y campo conservativo.

**Criterio de evaluación: 3.12. Describir el campo magnético originado por una corriente rectilínea, por una espira de corriente o por un solenoide en un punto determinado.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FIS1. Establece, en un punto dado del espacio, el campo magnético resultante debido a dos o más conductores rectilíneos por los que circulan corrientes eléctricas.  
FIS2. Caracteriza el campo magnético creado por una espira y por un conjunto de espiras.

**Criterio de evaluación: 3.13. Identificar y justificar la fuerza de interacción entre dos conductores rectilíneos y paralelos.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FIS1. Analiza y calcula la fuerza que se establece entre dos conductores paralelos, según el sentido de la corriente que los recorra, realizando el diagrama correspondiente.

**Criterio de evaluación: 3.14. Conocer que el amperio es una unidad fundamental del Sistema Internacional.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Justifica la definición de amperio a partir de la fuerza que se establece entre dos conductores rectilíneos y paralelos.

**Criterio de evaluación: 3.15. Valorar la ley de Ampère como método de cálculo de campos magnéticos.****Competencias clave**

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FIS1. Determina el campo que crea una corriente rectilínea de carga aplicando la ley de Ampère y lo expresa en unidades del Sistema Internacional.

**Criterio de evaluación: 3.16. Relacionar las variaciones del flujo magnético con la creación de corrientes eléctricas y determinar el sentido de las mismas.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FIS1. Establece el flujo magnético que atraviesa una espira que se encuentra en el seno de un campo magnético y lo expresa en unidades del Sistema Internacional.

FIS2. Calcula la fuerza electromotriz inducida en un circuito y estima la dirección de la corriente eléctrica aplicando las leyes de Faraday y Lenz.

**Criterio de evaluación: 3.17. Conocer las experiencias de Faraday y de Henry que llevaron a establecer las leyes de Faraday y Lenz.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Emplea aplicaciones virtuales interactivas para reproducir las experiencias de Faraday y Henry y deduce experimentalmente las leyes de Faraday y Lenz.

**Criterio de evaluación: 3.18. Identificar los elementos fundamentales de que consta un generador de corriente alterna y su función.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Demuestra el carácter periódico de la corriente alterna en un alternador a partir de la representación

**Estándares**

gráfica de la fuerza electromotriz inducida en función del tiempo.  
 FIS2. Infiere la producción de corriente alterna en un alternador teniendo en cuenta las leyes de la inducción.

**Criterio de evaluación: 4.1. Asociar el movimiento ondulatorio con el movimiento armónico simple.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Determina la velocidad de propagación de una onda y la de vibración de las partículas que la forman, interpretando ambos resultados.

**Criterio de evaluación: 4.2. Identificar en experiencias cotidianas o conocidas los principales tipos de ondas y sus características.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender  
 CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FIS1. Explica las diferencias entre ondas longitudinales y transversales a partir de la orientación relativa de la oscilación y de la propagación.  
 FIS2. Reconoce ejemplos de ondas mecánicas en la vida cotidiana.

**Criterio de evaluación: 4.3. Expresar la ecuación de una onda en una cuerda indicando el significado físico de sus parámetros característicos.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Obtiene las magnitudes características de una onda a partir de su expresión matemática.  
 FIS2. Escribe e interpreta la expresión matemática de una onda armónica transversal dadas sus magnitudes características.

**Criterio de evaluación: 4.4. Interpretar la doble periodicidad de una onda a partir de su frecuencia y su número de onda.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Dada la expresión matemática de una onda, justifica la doble periodicidad con respecto a la posición y el tiempo.

**Criterio de evaluación: 4.5. Valorar las ondas como un medio de transporte de energía pero no de masa.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender  
 CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FIS1. Relaciona la energía mecánica de una onda con su amplitud.  
 FIS2. Calcula la intensidad de una onda a cierta distancia del foco emisor, empleando la ecuación que relaciona ambas magnitudes.

**Criterio de evaluación: 4.6. Utilizar el Principio de Huygens para comprender e interpretar la propagación de las ondas y los fenómenos ondulatorios.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Competencias clave**

CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Explica la propagación de las ondas utilizando el Principio Huygens.

**Criterio de evaluación: 4.7. Reconocer la difracción y las interferencias como fenómenos propios del movimiento ondulatorio.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Interpreta los fenómenos de interferencia y la difracción a partir del Principio de Huygens.

**Criterio de evaluación: 4.8. Emplear las leyes de Snell para explicar los fenómenos de reflexión y refracción.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Experimenta y justifica, aplicando la ley de Snell, el comportamiento de la luz al cambiar de medio, conocidos los índices de refracción.

**Criterio de evaluación: 4.9. Relacionar los índices de refracción de dos materiales con el caso concreto de reflexión total.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Obtiene el coeficiente de refracción de un medio a partir del ángulo formado por la onda reflejada y refractada.

FIS2. Considera el fenómeno de reflexión total como el principio físico subyacente a la propagación de la luz en las fibras ópticas y su relevancia en las telecomunicaciones.

**Criterio de evaluación: 4.10. Explicar y reconocer el efecto Doppler en sonidos.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Reconoce situaciones cotidianas en las que se produce el efecto Doppler justificándolas de forma cualitativa.

**Criterio de evaluación: 4.11. Conocer la escala de medición de la intensidad sonora y su unidad.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Identifica la relación logarítmica entre el nivel de intensidad sonora en decibelios y la intensidad del sonido, aplicándola a casos sencillos.

**Criterio de evaluación: 4.12. Identificar los efectos de la resonancia en la vida cotidiana: ruido, vibraciones, etc.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Competencias clave**

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FIS1. Relaciona la velocidad de propagación del sonido con las características del medio en el que se propaga.

FIS2. Analiza la intensidad de las fuentes de sonido de la vida cotidiana y las clasifica como contaminantes y no contaminantes.

**Criterio de evaluación: 4.13. Reconocer determinadas aplicaciones tecnológicas del sonido como las ecografías, radares, sonar, etc.****Competencias clave**

CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Conoce y explica algunas aplicaciones tecnológicas de las ondas sonoras, como las ecografías, radares, sonar, etc.

**Criterio de evaluación: 4.14. Establecer las propiedades de la radiación electromagnética como consecuencia de la unificación de la electricidad, el magnetismo y la óptica en una única teoría.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Representa esquemáticamente la propagación de una onda electromagnética incluyendo los vectores del campo eléctrico y magnético.

FIS2. Interpreta una representación gráfica de la propagación de una onda electromagnética en términos de los campos eléctrico y magnético y de su polarización.

**Criterio de evaluación: 4.15. Comprender las características y propiedades de las ondas electromagnéticas, como su longitud de onda, polarización o energía, en fenómenos de la vida cotidiana.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FIS1. Determina experimentalmente la polarización de las ondas electromagnéticas a partir de experiencias sencillas utilizando objetos empleados en la vida cotidiana.

FIS2. Clasifica casos concretos de ondas electromagnéticas presentes en la vida cotidiana en función de su longitud de onda y su energía.

**Criterio de evaluación: 4.16. Identificar el color de los cuerpos como la interacción de la luz con los mismos.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FIS1. Justifica el color de un objeto en función de la luz absorbida y reflejada.

**Criterio de evaluación: 4.17. Reconocer los fenómenos ondulatorios estudiados en fenómenos relacionados con la luz.****Competencias clave**

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FIS1. Analiza los efectos de refracción, difracción e interferencia en casos prácticos sencillos.

**Criterio de evaluación: 4.18. Determinar las principales características de la radiación a partir de su situación en el espectro electromagnético.**

**Competencias clave**

- CCL: Competencia en comunicación lingüística
- CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología
- CAA: Aprender a aprender
- CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

- FIS1. Establece la naturaleza y características de una onda electromagnética dada su situación en el espectro.
- FIS2. Relaciona la energía de una onda electromagnética. con su frecuencia, longitud de onda y la velocidad de la luz en el vacío.

**Criterio de evaluación: 4.19. Conocer las aplicaciones de las ondas electromagnéticas del espectro no visible.**

**Competencias clave**

- CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología
- CAA: Aprender a aprender
- CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

- FIS1. Reconoce aplicaciones tecnológicas de diferentes tipos de radiaciones, principalmente infrarroja, ultravioleta y microondas.
- FIS2. Analiza el efecto de los diferentes tipos de radiación sobre la biosfera en general, y sobre la vida humana en particular.
- FIS3. Diseña un circuito eléctrico sencillo capaz de generar ondas electromagnéticas formado por un generador, una bobina y un condensador, describiendo su funcionamiento.

**Criterio de evaluación: 4.20. Reconocer que la información se transmite mediante ondas, a través de diferentes soportes.**

**Competencias clave**

- CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología
- CAA: Aprender a aprender
- CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

- FIS1. Explica esquemáticamente el funcionamiento de dispositivos de almacenamiento y transmisión de la información.

**Criterio de evaluación: 5.1. Formular e interpretar las leyes de la óptica geométrica.**

**Competencias clave**

- CCL: Competencia en comunicación lingüística
- CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología
- CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

- FIS1. Explica procesos cotidianos a través de las leyes de la óptica geométrica.

**Criterio de evaluación: 5.2. Valorar los diagramas de rayos luminosos y las ecuaciones asociadas como medio que permite predecir las características de las imágenes formadas en sistemas ópticos.**

**Competencias clave**

- CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología
- CAA: Aprender a aprender
- CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

- FIS1. Demuestra experimental y gráficamente la propagación rectilínea de la luz mediante un juego de prismas que conduzcan un haz de luz desde el emisor hasta una pantalla.
- FIS2. Obtiene el tamaño, posición y naturaleza de la imagen de un objeto producida por un espejo plano y una lente delgada realizando el trazado de rayos y aplicando las ecuaciones correspondientes.

**Criterio de evaluación: 5.3. Conocer el funcionamiento óptico del ojo humano y sus defectos y comprender el efecto de las lentes en la corrección de dichos efectos.**

**Competencias clave**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas  
CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Justifica los principales defectos ópticos del ojo humano: miopía, hipermetropía, presbicia y astigmatismo, empleando un diagrama de rayos.

**Criterio de evaluación: 5.4. Aplicar las leyes de las lentes delgadas y espejos planos al estudio de los instrumentos ópticos.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Establece el tipo y disposición de los elementos empleados en los principales instrumentos ópticos, tales como lupa, microscopio, telescopio y cámara fotográfica, realizando el trazado de rayos.  
FIS2. Analiza las aplicaciones de la lupa, microscopio, telescopio y cámara fotográfica considerando las variaciones que experimenta la imagen respecto al objeto.

**Criterio de evaluación: 6.1. Valorar la motivación que llevó a Michelson y Morley a realizar su experimento y discutir las implicaciones que de él se derivaron.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor  
CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Explica el papel del éter en el desarrollo de la Teoría Especial de la Relatividad.  
FIS2. Reproduce esquemáticamente el experimento de Michelson-Morley así como los cálculos asociados sobre la velocidad de la luz, analizando las consecuencias que se derivaron.

**Criterio de evaluación: 6.2. Aplicar las transformaciones de Lorentz al cálculo de la dilatación temporal y la contracción espacial que sufre un sistema cuando se desplaza a velocidades cercanas a las de la luz respecto a otro dado.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas  
SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor  
CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Calcula la dilatación del tiempo que experimenta un observador cuando se desplaza a velocidades cercanas a la de la luz con respecto a un sistema de referencia dado aplicando las transformaciones de Lorentz.  
FIS2. Determina la contracción que experimenta un objeto cuando se encuentra en un sistema que se desplaza a velocidades cercanas a la de la luz con respecto a un sistema de referencia dado aplicando las transformaciones de Lorentz.

**Criterio de evaluación: 6.3. Conocer y explicar los postulados y las aparentes paradojas de la física relativista.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Discute los postulados y las aparentes paradojas asociadas a la Teoría Especial de la Relatividad y su



**Estándares**

evidencia experimental.

**Criterio de evaluación: 6.4. Establecer la equivalencia entre masa y energía, y sus consecuencias en la energía nuclear.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Expresa la relación entre la masa en reposo de un cuerpo y su velocidad con la energía del mismo a partir de la masa relativista.

**Criterio de evaluación: 6.5. Analizar las fronteras de la Física a finales del siglo XIX y principios del siglo XX y poner de manifiesto la incapacidad de la Física Clásica para explicar determinados procesos.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas  
SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor  
CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Explica las limitaciones de la física clásica al enfrentarse a determinados hechos físicos, como la radiación del cuerpo negro, el efecto fotoeléctrico o los espectros atómicos.

**Criterio de evaluación: 6.6. Conocer la hipótesis de Planck y relacionar la energía de un fotón con su frecuencia o su longitud de onda.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Relaciona la longitud de onda o frecuencia de la radiación absorbida o emitida por un átomo con la energía de los niveles atómicos involucrados.

**Criterio de evaluación: 6.7. Valorar la hipótesis de Planck en el marco del efecto fotoeléctrico.****Competencias clave**

CSYC: Competencias sociales y cívicas  
CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Compara la predicción clásica del efecto fotoeléctrico con la explicación cuántica postulada por Einstein y realiza cálculos relacionados con el trabajo de extracción y la energía cinética de los fotoelectrones.

**Criterio de evaluación: 6.8. Aplicar la cuantización de la energía al estudio de los espectros atómicos e inferir la necesidad del modelo atómico de Bohr.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas  
CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Interpreta espectros sencillos, relacionándolos con la composición de la materia.

**Criterio de evaluación: 6.9. Presentar la dualidad onda-corpúsculo como una de las grandes paradojas de la Física Cuántica.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor  
CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Determina las longitudes de onda asociadas a partículas en movimiento a diferentes escalas, extrayendo conclusiones acerca de los efectos cuánticos a escalas macroscópicas.

**Criterio de evaluación: 6.10. Reconocer el carácter probabilístico de la mecánica cuántica en contraposición con el carácter determinista de la mecánica clásica.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Formula de manera sencilla el principio de incertidumbre Heisenberg y lo aplica a casos concretos como los orbitales atómicos.

**Criterio de evaluación: 6.11. Describir las características fundamentales de la radiación láser, los principales tipos de láseres existentes, su funcionamiento básico y sus principales aplicaciones.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CSYC: Competencias sociales y cívicas  
CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Describe las principales características de la radiación láser comparándola con la radiación térmica.  
FIS2. Asocia el láser con la naturaleza cuántica de la materia y de la luz, justificando su funcionamiento de manera sencilla y reconociendo su papel en la sociedad actual.

**Criterio de evaluación: 6.12. Distinguir los distintos tipos de radiaciones y su efecto sobre los seres vivos.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FIS1. Describe los principales tipos de radiactividad incidiendo en sus efectos sobre el ser humano, así como sus aplicaciones médicas.

**Criterio de evaluación: 6.13. Establecer la relación entre la composición nuclear y la masa nuclear con los procesos nucleares de desintegración.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FIS1. Obtiene la actividad de una muestra radiactiva aplicando la ley de desintegración y valora la utilidad de los datos obtenidos para la datación de restos arqueológicos.  
FIS2. Realiza cálculos sencillos relacionados con las magnitudes que intervienen en las desintegraciones radiactivas.

**Criterio de evaluación: 6.14. Valorar las aplicaciones de la energía nuclear en la producción de energía eléctrica, radioterapia, datación en arqueología y la fabricación de armas nucleares.****Competencias clave**

**Competencias clave**

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FIS1. Explica la secuencia de procesos de una reacción en cadena, extrayendo conclusiones acerca de la energía liberada.

FIS2. Conoce aplicaciones de la energía nuclear como la datación en arqueología y la utilización de isótopos en medicina.

**Criterio de evaluación: 6.15. Justificar las ventajas, desventajas y limitaciones de la fisión y la fusión nuclear.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Analiza las ventajas e inconvenientes de la fisión y la fusión nuclear justificando la conveniencia de su uso.

**Criterio de evaluación: 6.16. Distinguir las cuatro interacciones fundamentales de la naturaleza y los principales procesos en los que intervienen.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FIS1. Compara las principales características de las cuatro interacciones fundamentales de la naturaleza a partir de los procesos en los que estas se manifiestan.

**Criterio de evaluación: 6.17. Reconocer la necesidad de encontrar un formalismo único que permita describir todos los procesos de la naturaleza.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

FIS1. Establece una comparación cuantitativa entre las cuatro interacciones fundamentales de la naturaleza en función de las energías involucradas.

**Criterio de evaluación: 6.18. Conocer las teorías más relevantes sobre la unificación de las interacciones fundamentales de la naturaleza.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Compara las principales teorías de unificación estableciendo sus limitaciones y el estado en que se encuentran actualmente.

FIS2. Justifica la necesidad de la existencia de nuevas partículas elementales en el marco de la unificación de las interacciones.

**Criterio de evaluación: 6.19. Utilizar el vocabulario básico de la física de partículas y conocer las partículas elementales que constituyen la materia.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

**Competencias clave**

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

FIS1. Describe la estructura atómica y nuclear a partir de su composición en quarks y electrones, empleando el vocabulario específico de la física de quarks.

FIS2. Caracteriza algunas partículas fundamentales de especial interés, como los neutrinos y el bosón de Higgs, a partir de los procesos en los que se presentan.

**Criterio de evaluación: 6.20. Describir la composición del universo a lo largo de su historia en términos de las partículas que lo constituyen y establecer una cronología del mismo a partir del Big Bang.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

FIS1. Relaciona las propiedades de la materia y antimateria con la teoría del Big Bang.

FIS2. Explica la teoría del Big Bang y discute las evidencias experimentales en las que se apoya, como son la radiación de fondo y el efecto Doppler relativista.

FIS3. Presenta una cronología del universo en función de la temperatura y de las partículas que lo formaban en cada periodo, discutiendo la asimetría entre materia y antimateria.

**Criterio de evaluación: 6.21. Analizar los interrogantes a los que se enfrentan las personas que investigan los fenómenos físicos hoy en día.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

**Estándares**

FIS1. Realiza y defiende un estudio sobre las fronteras de la física del siglo XXI.

**C. Ponderaciones de los criterios**

Nº Criterio	Denominación	Ponderación %
FIS.1	Reconocer y utilizar las estrategias básicas de la actividad científica.	1,38
FIS.2	Conocer, utilizar y aplicar las tecnologías de la información y la comunicación en el estudio de los fenómenos físicos.	1,38
FIS.1	Asociar el campo gravitatorio a la existencia de masa y caracterizarlo por la intensidad del campo y el potencial.	1,38
FIS.2	Reconocer el carácter conservativo del campo gravitatorio por su relación con una fuerza central y asociarle en consecuencia un potencial gravitatorio.	1,38
FIS.3	Interpretar las variaciones de energía potencial y el signo de la misma en función del origen de coordenadas energéticas elegido.	1,38
FIS.8	Conocer el movimiento de una partícula cargada en el seno de un campo magnético.	1,38
FIS.9	Comprender y comprobar que las corrientes eléctricas generan campos magnéticos.	1,38
FIS.4	Justificar las variaciones energéticas de un cuerpo en movimiento en el seno de campos gravitatorios.	1,38
FIS.4	Interpretar las variaciones de energía potencial de una carga en movimiento en el seno de campos electrostáticos en función del origen de coordenadas energéticas elegido.	1,38
FIS.5	Relacionar el movimiento orbital de un cuerpo con el radio de la órbita y la masa generadora del campo.	1,38
FIS.1	Asociar el campo eléctrico a la existencia de carga y caracterizarlo por la intensidad de campo y el potencial.	1,38
FIS.6	Conocer la importancia de los satélites artificiales de comunicaciones, GPS y meteorológicos y las características de sus órbitas.	1,38
FIS.2	Reconocer el carácter conservativo del campo eléctrico por su relación con una fuerza central y asociarle en consecuencia un potencial eléctrico.	1,38
FIS.7	Aplicar el principio de equilibrio electrostático para explicar la ausencia de campo eléctrico en el interior de los conductores y lo asocia a casos concretos de la vida cotidiana.	1,38
FIS.7	Interpretar el caos determinista en el contexto de la interacción gravitatoria.	1,38
FIS.3	Caracterizar el potencial eléctrico en diferentes puntos de un campo generado por una distribución de cargas puntuales y describir el movimiento de una carga cuando se deja libre en el campo.	1,38
FIS.5	Asociar las líneas de campo eléctrico con el flujo a través de una superficie cerrada y establecer el teorema de Gauss para determinar el campo eléctrico creado por una esfera cargada.	1,38
FIS.6	Valorar el teorema de Gauss como método de cálculo de campos electrostáticos.	1,38
FIS.10	Reconocer la fuerza de Lorentz como la fuerza que se ejerce sobre una partícula cargada que se mueve en una región del espacio donde actúan un campo eléctrico y un campo magnético.	1,38
FIS.11	Interpretar el campo magnético como campo no conservativo y la imposibilidad de asociar una energía potencial.	1,38
FIS.12	Describir el campo magnético originado por una corriente rectilínea, por una espira de corriente o por un solenoide en un punto determinado.	1,38
FIS.13	Identificar y justificar la fuerza de interacción entre dos conductores rectilíneos y paralelos.	1,38

FIS.14	Conocer que el amperio es una unidad fundamental del Sistema Internacional.	1,38
FIS.15	Valorar la ley de Ampère como método de cálculo de campos magnéticos.	1,38
FIS.18	Identificar los elementos fundamentales de que consta un generador de corriente alterna y su función.	1,38
FIS.3	Expresar la ecuación de una onda en una cuerda indicando el significado físico de sus parámetros característicos.	1,38
FIS.4	Interpretar la doble periodicidad de una onda a partir de su frecuencia y su número de onda.	1,38
FIS.5	Valorar las ondas como un medio de transporte de energía pero no de masa.	1,38
FIS.7	Reconocer la difracción y las interferencias como fenómenos propios del movimiento ondulatorio.	1,38
FIS.10	Explicar y reconocer el efecto Doppler en sonidos.	1,38
FIS.16	Relacionar las variaciones del flujo magnético con la creación de corrientes eléctricas y determinar el sentido de las mismas.	1,38
FIS.17	Conocer las experiencias de Faraday y de Henry que llevaron a establecer las leyes de Faraday y Lenz.	1,38
FIS.9	Relacionar los índices de refracción de dos materiales con el caso concreto de reflexión total.	1,38
FIS.1	Asociar el movimiento ondulatorio con el movimiento armónico simple.	1,38
FIS.8	Emplear las leyes de Snell para explicar los fenómenos de reflexión y refracción.	1,38
FIS.2	Identificar en experiencias cotidianas o conocidas los principales tipos de ondas y sus características.	1,38
FIS.6	Utilizar el Principio de Huygens para comprender e interpretar la propagación de las ondas y los fenómenos ondulatorios.	1,38
FIS.11	Conocer la escala de medición de la intensidad sonora y su unidad.	1,38
FIS.12	Identificar los efectos de la resonancia en la vida cotidiana: ruido, vibraciones, etc.	1,38
FIS.13	Reconocer determinadas aplicaciones tecnológicas del sonido como las ecografías, radares, sonar, etc.	1,38
FIS.14	Establecer las propiedades de la radiación electromagnética como consecuencia de la unificación de la electricidad, el magnetismo y la óptica en una única teoría.	1,38
FIS.15	Comprender las características y propiedades de las ondas electromagnéticas, como su longitud de onda, polarización o energía, en fenómenos de la vida cotidiana.	1,38
FIS.16	Identificar el color de los cuerpos como la interacción de la luz con los mismos.	1,38
FIS.17	Reconocer los fenómenos ondulatorios estudiados en fenómenos relacionados con la luz.	1,38
FIS.18	Determinar las principales características de la radiación a partir de su situación en el espectro electromagnético.	1,38
FIS.19	Conocer las aplicaciones de las ondas electromagnéticas del espectro no visible.	1,38
FIS.20	Reconocer que la información se transmite mediante ondas, a través de diferentes soportes.	1,38

FIS.1	Formular e interpretar las leyes de la óptica geométrica.	1,38
FIS.2	Valorar los diagramas de rayos luminosos y las ecuaciones asociadas como medio que permite predecir las características de las imágenes formadas en sistemas ópticos.	1,38
FIS.3	Conocer el funcionamiento óptico del ojo humano y sus defectos y comprender el efecto de las lentes en la corrección de dichos efectos.	1,38
FIS.4	Aplicar las leyes de las lentes delgadas y espejos planos al estudio de los instrumentos ópticos.	1,38
FIS.1	Valorar la motivación que llevó a Michelson y Morley a realizar su experimento y discutir las implicaciones que de él se derivaron.	1,38
FIS.2	Aplicar las transformaciones de Lorentz al cálculo de la dilatación temporal y la contracción espacial que sufre un sistema cuando se desplaza a velocidades cercanas a las de la luz respecto a otro dado.	1,38
FIS.3	Conocer y explicar los postulados y las aparentes paradojas de la física relativista.	1,38
FIS.4	Establecer la equivalencia entre masa y energía, y sus consecuencias en la energía nuclear.	1,38
FIS.5	Analizar las fronteras de la Física a finales del siglo XIX y principios del siglo XX y poner de manifiesto la incapacidad de la Física Clásica para explicar determinados procesos.	1,38
FIS.6	Conocer la hipótesis de Planck y relacionar la energía de un fotón con su frecuencia o su longitud de onda.	1,38
FIS.7	Valorar la hipótesis de Planck en el marco del efecto fotoeléctrico.	1,38
FIS.8	Aplicar la cuantización de la energía al estudio de los espectros atómicos e inferir la necesidad del modelo atómico de Bohr.	1,38
FIS.9	Presentar la dualidad onda-corpúsculo como una de las grandes paradojas de la Física Cuántica.	1,38
FIS.10	Reconocer el carácter probabilístico de la mecánica cuántica en contraposición con el carácter determinista de la mecánica clásica.	1,38
FIS.11	Describir las características fundamentales de la radiación láser, los principales tipos de láseres existentes, su funcionamiento básico y sus principales aplicaciones.	1,38
FIS.12	Distinguir los distintos tipos de radiaciones y su efecto sobre los seres vivos.	1,38
FIS.13	Establecer la relación entre la composición nuclear y la masa nuclear con los procesos nucleares de desintegración.	1,38
FIS.14	Valorar las aplicaciones de la energía nuclear en la producción de energía eléctrica, radioterapia, datación en arqueología y la fabricación de armas nucleares.	1,38
FIS.15	Justificar las ventajas, desventajas y limitaciones de la fisión y la fusión nuclear.	1,38
FIS.16	Distinguir las cuatro interacciones fundamentales de la naturaleza y los principales procesos en los que intervienen.	1,38
FIS.17	Reconocer la necesidad de encontrar un formalismo único que permita describir todos los procesos de la naturaleza.	1,38
FIS.18	Conocer las teorías más relevantes sobre la unificación de las interacciones fundamentales de la naturaleza.	1,38
FIS.19	Utilizar el vocabulario básico de la física de partículas y conocer las partículas elementales que constituyen la materia.	1,38

FIS.20	Describir la composición del universo a lo largo de su historia en términos de las partículas que lo constituyen y establecer una cronología del mismo a partir del Big Bang.	1,38
FIS.21	Analizar los interrogantes a los que se enfrentan las personas que investigan los fenómenos físicos hoy en día.	2,02

**D. Unidades didácticas: secuenciación y temporización**

Unidades didácticas		
Número	Título	Temporización
0	Repaso de Mecánica de 1º de Bachillerato	Dos semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 1		
Número	Título	Temporización
1	Interacción gravitatoria	Ocho semanas
<b>Justificación</b>		
Bloques 1 y 2		
Número	Título	Temporización
2	Campo eléctrico	Cuatro semanas
<b>Justificación</b>		
Bloques 1 y 3		
Número	Título	Temporización
3	Campo electromagnético e inducción electromagnética.	Cinco semanas
<b>Justificación</b>		
Bloques 1 y 3		
Número	Título	Temporización
4	Ondas mecánicas	Cuatro semanas
<b>Justificación</b>		
Bloques 1 y 4		
Número	Título	Temporización
5	Ondas electromagnéticas	Dos semanas
<b>Justificación</b>		
Bloques 1 y 4		
Número	Título	Temporización
6	Óptica geométrica	Dos semanas
<b>Justificación</b>		
Bloques 1 y 5		
Número	Título	Temporización
7	Mecánica Cuántica	Tres semanas
<b>Justificación</b>		
Bloques 1 y 6		
Número	Título	Temporización
8	Física Nuclear	Tres semanas
<b>Justificación</b>		
Bloques 1 y 6		



**E. Precisiones sobre los niveles competenciales**

Sin especificar

**F. Metodología**

Ya reflejada en los aspectos generales.

**G. Materiales y recursos didácticos**

Además de los referidos en la parte dedicada a la ESO, específicamente en esta asignatura se van a emplear presentaciones realizadas por la profesora para los distintos bloques temáticos apoyadas con el uso de materiales de internet referidos tanto a la exposición de la materia y realización de ejercicios, como a la resolución de problemas específicos de exámenes de PEVAU, siendo todos estos materiales utilizados colgados en classroom por la profesora.

**H. Precisiones sobre la evaluación**

Sin especificar

# PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA

## QUÍMICA

### BACHILLERATO

2021/2022

---

#### ASPECTOS GENERALES

---

- A. Contextualización
- B. Organización del departamento de coordinación didáctica
- C. Justificación legal
- D. Objetivos generales de la etapa
- E. Presentación de la materia
- F. Elementos transversales
- G. Contribución a la adquisición de las competencias claves
- H. Recomendaciones de metodología didáctica y estrategias metodológicas
- I. Procedimientos, técnicas e instrumentos de evaluación y criterios de calificación
- J. Medidas de atención a la diversidad
- K. Actividades complementarias y extraescolares
- L. Indicadores de logro e información para la memoria de autoevaluación

#### ELEMENTOS Y DESARROLLOS CURRICULARES

---

QUÍMICA - 2º DE BACHILLERATO (CIENCIAS)

# PROGRAMACIÓN DIDÁCTICA QUÍMICA BACHILLERATO 2021/2022

## ASPECTOS GENERALES

### A. Contextualización

De acuerdo con lo dispuesto en el artículo 8.2 del Decreto 110/2016 por el que se establece la ordenación y el currículo del Bachillerato en la Comunidad Autónoma de Andalucía, «los centros docentes establecerán en su proyecto educativo los criterios generales para la elaboración de las programaciones didácticas de cada una de las materias que componen la etapa, los criterios para organizar y distribuir el tiempo escolar, así como los objetivos y programas de intervención en el tiempo extraescolar, los criterios y procedimientos de evaluación y promoción del alumnado, y las medidas de atención a la diversidad, o las medidas de carácter comunitario y de relación con el entorno, para mejorar el rendimiento académico del alumnado».

Asimismo y de acuerdo con lo dispuesto en el artículo 5 Orden de 15 de enero de 2021, por la que se desarrolla el currículo correspondiente a la etapa de Bachillerato en la Comunidad Autónoma de Andalucía, se regulan determinados aspectos de la atención a la diversidad y se establece la ordenación de la evaluación del proceso de aprendizaje del alumnado, «a tales efectos, y en el marco de las funciones asignadas a los distintos órganos existentes en los centros en la normativa reguladora de la organización y el funcionamiento de los mismos, y de conformidad con lo establecido en el artículo 7.2 del Real Decreto 1105/2014, de 26 de diciembre, los centros docentes desarrollarán y complementarán, en su caso, el currículo en su proyecto educativo y lo adaptarán a las necesidades de su alumnado y a las características específicas del entorno social y cultural en el que se encuentra, configurando así su oferta formativa».

De acuerdo con lo dispuesto en el artículo 2.5 de la Orden de 15 de enero, «el profesorado integrante de los distintos departamentos de coordinación didáctica elaborará las programaciones de las materias para cada curso que tengan asignadas, a partir de lo establecido en los Anexos II, III y IV, mediante la concreción de los objetivos, la adecuación de la secuenciación de los contenidos, los criterios, procedimientos e instrumentos de evaluación y calificación, y su vinculación con el resto de elementos del currículo, así como el establecimiento de la metodología didáctica».

### B. Organización del departamento de coordinación didáctica

Ya reseñada en el epígrafe correspondiente a ESO.

### C. Justificación legal

- Ley Orgánica 8/2013 de 9 de diciembre para la mejora de la calidad educativa.
- Real Decreto 1105/2014, de 26 de diciembre, por el que se establece el currículo básico de la Educación Secundaria Obligatoria y del Bachillerato.
- Orden ECD/65/2015, de 21 de enero, por la que se describen las relaciones entre las competencias, los contenidos y los criterios de evaluación de la educación primaria, la educación secundaria obligatoria y el bachillerato.
- Decreto 110/2016, de 14 de junio, por el que se establece la ordenación y el currículo del Bachillerato en la Comunidad Autónoma de Andalucía.
- Decreto 327/2010, de 13 de julio, por el que se aprueba el Reglamento Orgánico de los Institutos de Educación Secundaria.
- Orden de 15 de enero de 2021, por la que se desarrolla el currículo correspondiente a la etapa de Bachillerato en la Comunidad Autónoma de Andalucía, se regulan determinados aspectos de la atención a la diversidad y se establece la ordenación de la evaluación del proceso de aprendizaje del alumnado.
- Orden de 20 de agosto de 2010, por la que se regula la organización y el funcionamiento de los institutos de educación secundaria, así como el horario de los centros, del alumnado y del profesorado.

### D. Objetivos generales de la etapa

Conforme a lo dispuesto en el artículo 3 del Decreto 110/2016, de 14 de junio el Bachillerato contribuirá a

desarrollar en los alumnos y alumnas las capacidades que les permitan:

- a) Ejercer la ciudadanía democrática, desde una perspectiva global, y adquirir una conciencia cívica responsable, inspirada por los valores de la Constitución Española así como por los derechos humanos, que fomente la corresponsabilidad en la construcción de una sociedad justa y equitativa.
- b) Consolidar una madurez personal y social que les permita actuar de forma responsable y autónoma y desarrollar su espíritu crítico. Prever y resolver pacíficamente los conflictos personales, familiares y sociales.
- c) Fomentar la igualdad efectiva de derechos y oportunidades entre hombres y mujeres, analizar y valorar críticamente las desigualdades y discriminaciones existentes, y en particular la violencia contra la mujer e impulsar la igualdad real y la no discriminación de las personas por cualquier condición o circunstancia personal o social, con atención especial a las personas con discapacidad.
- d) Afianzar los hábitos de lectura, estudio y disciplina, como condiciones necesarias para el eficaz aprovechamiento del aprendizaje, y como medio de desarrollo personal.
- e) Dominar, tanto en su expresión oral como escrita, la lengua castellana.
- f) Expresarse con fluidez y corrección en una o más lenguas extranjeras.
- g) Utilizar con solvencia y responsabilidad las tecnologías de la información y la comunicación.
- h) Conocer y valorar críticamente las realidades del mundo contemporáneo, sus antecedentes históricos y los principales factores de su evolución. Participar de forma solidaria en el desarrollo y mejora de su entorno social.
- i) Acceder a los conocimientos científicos y tecnológicos fundamentales y dominar las habilidades básicas propias de la modalidad elegida.
- j) Comprender los elementos y procedimientos fundamentales de la investigación y de los métodos científicos. Conocer y valorar de forma crítica la contribución de la ciencia y la tecnología en el cambio de las condiciones de vida, así como afianzar la sensibilidad y el respeto hacia el medio ambiente.
- k) Afianzar el espíritu emprendedor con actitudes de creatividad, flexibilidad, iniciativa, trabajo en equipo, confianza en uno mismo y sentido crítico.
- l) Desarrollar la sensibilidad artística y literaria, así como el criterio estético, como fuentes de formación y enriquecimiento cultural.
- m) Utilizar la educación física y el deporte para favorecer el desarrollo personal y social.
- n) Afianzar actitudes de respeto y prevención en el ámbito de la seguridad vial.

Además el Bachillerato en Andalucía contribuirá a desarrollar en el alumnado las capacidades que le permitan:

- a) Profundizar en el conocimiento y el aprecio de las peculiaridades de la modalidad lingüística andaluza en todas sus variedades.
- b) Profundizar en el conocimiento y el aprecio de los elementos específicos de la historia y la cultura andaluza, así como su medio físico y natural y otros hechos diferenciadores de nuestra Comunidad para que sea valorada y respetada como patrimonio propio y en el marco de la cultura española y universal.

## E. Presentación de la materia

Química es una materia troncal de opción de segundo de Bachillerato de la modalidad de Ciencias que pretende una profundización en los aprendizajes realizados en etapas precedentes, poniendo el acento en su carácter orientador y preparatorio de estudios posteriores. El alumnado que cursa esta materia ha adquirido en sus estudios anteriores los conceptos básicos y las estrategias propias de las ciencias experimentales.

La materia pretende ahondar en el conocimiento de los principios fundamentales de la naturaleza, ampliar la formación científica y proporcionar una herramienta para la comprensión del mundo, dando respuestas convincentes a muchos fenómenos que se presentan como inexplicables o confusos. El estudio de esta materia debe promover el interés por buscar respuestas científicas y contribuir a que el alumnado adquiera las competencias propias de la actividad científica y tecnológica.

Al tratarse de una ciencia experimental, su aprendizaje conlleva una parte teórico-conceptual y otra de desarrollo práctico que implica la realización de experiencias de laboratorio.

## F. Elementos transversales

Para el desarrollo de esta materia se considera fundamental relacionar los contenidos con otras disciplinas buscando la contextualización de los mismos, ya que su aprendizaje se facilita mostrando la vinculación con nuestro entorno social y su interés tecnológico o industrial. El acercamiento entre las materias científicas que se estudian en Bachillerato y los conocimientos que se han de tener para poder comprender los avances científicos y tecnológicos actuales contribuyen a que los individuos sean capaces de valorar críticamente las implicaciones sociales que comportan dichos avances, con el objetivo último de dirigir la sociedad hacia un futuro sostenible.

Desde este planteamiento se puede trabajar la educación en valores, la educación ambiental y la protección ante emergencias y catástrofes.

El trabajo en grupos cooperativos facilita el diálogo sobre las implicaciones morales de los avances de la sociedad, abordando aspectos propios de la educación moral y cívica y la educación al consumidor. Asimismo, se aborda la influencia de la Química en el cuidado de la salud y el medio ambiente a través del estudio de la hidrólisis de sales, el pH, los conservantes, colorantes y aditivos en la alimentación, la cosmética, los medicamentos, los productos de limpieza, los materiales de construcción, la nanotecnología y una larga lista de sustancias de uso diario en nuestra sociedad.

En atención al PAD del centro la programación de este Departamento integrará en su práctica docente habitual los contenidos relativos al comportamiento responsable en entornos en línea, información sobre medidas antiplagio, derechos de propiedad intelectual y ciberseguridad, así como actitudes solidarias, responsables y respetuosas en cualquier proceso comunicativo.

### **G. Contribución a la adquisición de las competencias claves**

De manera especial, los contenidos del currículo son inherentes a la competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología (CMCT), a través de la apropiación por parte del alumnado de sus modelos explicativos, métodos y técnicas propias de esta materia. Su contribución a la adquisición de la competencia matemática se produce con la utilización del lenguaje matemático aplicado al estudio de los distintos fenómenos. Con las exposiciones orales, informes monográficos o trabajos escritos, distinguiendo entre datos, evidencias y opiniones, citando adecuadamente las fuentes y los autores y autoras y empleando la terminología adecuada, se trabaja la competencia en comunicación lingüística (CCL).

El uso de las tecnologías de la información y la comunicación como herramienta para obtener datos, elaborar la información, analizar resultados y exponer conclusiones se hace casi imprescindible en la actualidad. Como alternativa y complemento a las prácticas de laboratorio, el uso de aplicaciones informáticas de simulación y la búsqueda en internet de información relacionada fomentan la competencia digital (CD) del alumnado.

El hecho de desarrollar el trabajo en espacios compartidos, la posibilidad del trabajo en grupo y su contribución a la solución de los problemas y a los grandes retos a los que se enfrenta la humanidad estimulan enormemente la adquisición de las competencias sociales y cívicas (CSC).

La competencia aprender a aprender (CAA) es adquirida haciendo al alumnado partícipe de su propio aprendizaje, planteando problemas abiertos e investigaciones que representen situaciones más o menos reales, en las que, valiéndose de diferentes herramientas, debe ser capaz de llegar a soluciones plausibles para obtener conclusiones a partir de pruebas, con la finalidad de comprender y ayudar a tomar decisiones sobre el mundo natural y los cambios que la actividad humana producen en él.

Ciencia y tecnología están hoy en la base del bienestar social y existe un amplio campo de actividad empresarial que puede ser un buen estímulo para desarrollar el sentido de iniciativa y espíritu emprendedor (SIEP).

Es necesario señalar que la Química ha ayudado a lo largo de la historia a comprender el mundo que nos rodea y ha impregnado en las diferentes épocas, aunque no siempre con igual intensidad, el pensamiento y las actuaciones de los seres humanos y sus repercusiones en el entorno natural y social, por lo que también su estudio contribuye a la adquisición de la conciencia y expresiones culturales (CEC).

## H. Recomendaciones de metodología didáctica y estrategias metodológicas

De acuerdo con lo dispuesto en el artículo 7 del Decreto 110/2016 de 14 de Junio y el artículo 4 de la Orden de 15 de enero de 2021, las recomendaciones de metodología didáctica para el Bachillerato son las siguientes:

1. Las recomendaciones de metodología didáctica para Bachillerato son las establecidas en el artículo 7 del Decreto 110/2016, de 14 de junio.

2. Las programaciones didácticas de las distintas materias de Bachillerato incluirán actividades que estimulen la motivación por la integración y la utilización de las tecnologías de la información y la comunicación, el uso de las matemáticas, las ciencias y la tecnología, el pensamiento computacional, la práctica de la expresión escrita y la capacidad de expresarse correctamente en público y debatir tanto en lengua castellana como en lenguas extranjeras, incluyendo elementos propios de la cultura andaluza, todo ello con el objetivo principal de fomentar el pensamiento crítico del alumnado.

3. Se fomentará el trabajo en equipo del profesorado con objeto de proporcionar un enfoque multidisciplinar del proceso educativo, garantizando la coordinación de todos los miembros del equipo docente de cada grupo.

4. Se potenciará el Diseño Universal de Aprendizaje (DUA) para garantizar una efectiva educación inclusiva, permitiendo el acceso al currículo a todo el alumnado que presente necesidades específicas de apoyo educativo. Para ello, en la práctica docente se desarrollarán dinámicas de trabajo que ayuden a descubrir el talento y el potencial de cada alumno y alumna y se integrarán diferentes formas de presentación del currículo, metodologías variadas y recursos que respondan a los distintos estilos y ritmos de aprendizaje del alumnado, siempre teniendo en cuenta que habrá de respetarse el currículo fijado en los Anexos II, III y IV.

5. Se fomentará el uso de herramientas de inteligencia emocional para el acercamiento del alumnado a las estrategias de gestión de emociones, desarrollando principios de empatía y resolución de conflictos que le permitan convivir en la sociedad plural en la que vivimos.

Es necesario considerar que los alumnos y alumnas son sujetos activos constructores de su propia formación, que deben reflexionar sobre sus conocimientos, enriquecerlos y desarrollarlos. Por tanto, los objetivos didácticos deben buscar el continuo desarrollo de la capacidad de pensar para que en el futuro se conviertan en individuos críticos y autónomos, capaces de conducirse adecuadamente en el mundo que les rodea.

La enseñanza debe proporcionar nuevos conocimientos, pero además debe ser capaz de movilizar el funcionamiento intelectual del alumnado, dando la posibilidad de que se adquieran nuevos aprendizajes, es decir, hemos de apoyarnos en el modelo de aprendizaje constructivista. Es importante también ejercitar la atención, el pensamiento y la memoria y aplicar lo que podríamos llamar la pedagogía del esfuerzo, entendiendo el esfuerzo como ejercicio de la voluntad, de la constancia y la autodisciplina.

Es necesario buscar el equilibrio entre los aprendizajes teóricos y prácticos. Las actividades prácticas se enfocarán para ayudar, por una parte, a la comprensión de los fenómenos que se estudian y, por otra, a desarrollar destrezas manipulativas.

Partiendo de la base de que el alumnado es el protagonista de su propio aprendizaje, parece conveniente el diálogo y la reflexión entre los alumnos y alumnas, los debates, las actividades en equipo y la elaboración de proyectos en un clima de clase propicio, que favorezca la confianza de las personas en su capacidad para aprender y evite el miedo a la equivocación, todo ello enmarcado en un modelo de aprendizaje cooperativo.

Se fomentará la lectura y comprensión oral y escrita del alumnado. La Química permite la realización de actividades sobre la relación Ciencia-Tecnología-Sociedad que contribuyen a mejorar la actitud y la motivación del alumnado y a su formación como ciudadanos y ciudadanas, preparándolos para tomar decisiones y realizar valoraciones críticas.

Se utilizará el Sistema Internacional de Unidades y las normas dictadas por la Unión Internacional de Química Pura y Aplicada IUPAC.

Es imprescindible el uso de las tecnologías de la información y la comunicación y de aplicaciones informáticas de simulación como alternativa y complemento a las prácticas de laboratorio, así como proponer actividades de búsqueda, selección y gestión de información relacionada (textos, noticias, vídeos didácticos).

A la hora de abordar cada unidad, es conveniente hacer una introducción inicial, presentando el tema de manera atractiva y motivadora y valorando las ideas previas y las lagunas que pudiera haber para poder eliminarlas. Posteriormente se estará en situación de profundizar en los contenidos, bien mediante exposición o bien mediante propuestas de investigación. Se propondrán actividades que permitan que los alumnos y alumnas relacionen, descubran, planteen a la vez que enuncien y resuelvan numéricamente, para que comprendan de forma significativa lo que aprenden y no repitan un proceso exclusivamente memorístico. Por último, se animará a la realización y exposición de actividades prácticas relacionadas con los conceptos de la unidad.

Siempre que sea posible, se promoverán visitas a parques tecnológicos, acelerador de partículas o centros de investigación del CSIC en Andalucía, que contribuyan a generar interés por conocer la Química y sus aplicaciones en la sociedad.

## I. Procedimientos, técnicas e instrumentos de evaluación y criterios de calificación

Para la evaluación de nuestros alumnos/as de bachillerato utilizaremos dos tipos de instrumentos para potenciar la objetividad en el proceso de evaluación:

¿ Instrumentos que requieren comunicación directa profesor-alumno.

### a. PARTICIPACIÓN Y TRABAJO EN CLASE

¿ Atención prestada durante las explicaciones: interés por el trabajo individual y en grupo

¿ Pregunta habitualmente sus dudas en los días de la explicación o el día siguiente

¿ Pregunta sus dudas durante los repasos de los temas.

¿ Trabajador en equipo, ayuda a sus compañeros

### b. OBSERVACIÓN Y REGISTRO OBJETIVOS DURANTE LAS CLASES

¿ Trae hechas habitualmente las tareas que se han recomendado

¿ Lleva organizados sus materiales de trabajo: cuaderno, libro, informes, etc.

¿ Exposición de trabajos, si los hubiera. Durante el presente curso, debido a los meses de confinamiento se ha observado una pérdida de hábitos de trabajo en el alumnado que debemos intentar recuperar mediante la motivación.

¿ Voluntad en salir a la pizarra a corregir las tareas

¿ Uso de la plataforma Classroom y de las Tics

Se dará especial relevancia a que el alumnado traiga las tareas hechas, ya que esto pone de manifiesto el interés, el trabajo diario del alumnado y es lo que le va a permitir progresar en su aprendizaje, corrigiendo los posibles errores cometidos.

¿ Instrumentos que no requieren comunicación directa profesor-alumno

### a. PRUEBAS ESCRITAS PROGRAMADAS

Se realizarán el número de pruebas escritas acorde a los contenidos trabajados por trimestre. A medida que avance el curso las pruebas escritas podrán contener un número mayor de objetivos. Esto permitirá recuperar pruebas escritas pasadas. La nota global de estas pruebas escritas será una media ponderada según el número de objetivos valorados en la prueba.

### b. PRUEBAS ESCRITAS NO PROGRAMADAS PARA COMPROBAR EL SEGUIMIENTO DE LAS CLASES

No se tiene por qué avisar al alumnado de la fecha exacta de las pruebas escritas con el objetivo de fomentar el trabajo diario y contribuir así a la evaluación continuada del aprendizaje del alumno/a, aunque los/as profesores/as les orienten sobre ello.

### c. PRUEBAS ORALES

Se realizarán siempre y cuando el profesorado lo considere necesario por algún motivo de impedimento físico del alumnado.

Tabla resumen de porcentajes en los instrumentos de evaluación mencionados con anterioridad:

#### EVALUABLES QUÍMICA 2º BACH.

Instrumentos que no requieren comunicación directa profesor-alumno.

Pruebas escritas y orales, si las hubiera 70%

Instrumentos que requieren comunicación directa profesor-alumno.

Participación y trabajo en clase 10%

Observación y registros objetivos durante las clases 20%

#### FALTA A ALGUNA PRUEBA PROGRAMADA

Si el profesorado lo considerase necesario, podrá realizar pruebas orales al alumnado que no asiste a clase el día previsto para la realización de las pruebas escritas. Estas pruebas constarán de cuestiones y problemas.

En todo caso la prueba, (oral o escrita) la realizará el/la alumno/a el primer día de su incorporación a clase, y siempre que la falta esté debidamente justificada.

#### CRITERIOS DE CALIFICACIÓN

La calificación del alumno/a se corresponde a la media ponderada entre la obtenida en los instrumentos que no requieren comunicación directa alumno-profesor (70%) y la recogida de los instrumentos que requieren comunicación directa alumno-profesor (30%), siempre y cuando obtenga el menos 4 puntos en la pruebas objetivas.

La calificación de la evaluación ordinaria se obtendrá con la media ponderada de las notas de las tres evaluaciones en función de los objetivos evaluados en cada una de ellas. Para alcanzar evaluación positiva en ésta, deberá haber alcanzado los objetivos mínimos de las tres evaluaciones anteriores.

#### ESPECIFICACIONES SOBRE LAS PRUEBAS ESCRITAS

Estas pruebas contienen: cuestiones teóricas, problemas con resolución matemática y cuestiones relacionadas con las prácticas realizadas en el aula-laboratorio.

Cada prueba constará de varias preguntas, cada una de ellas con uno o varios apartados.

## CRITERIOS ESPECÍFICOS DE CORRECCIÓN

### QUÍMICA

1. Conocimiento y uso correcto del lenguaje químico.
2. Conocimiento de la formulación y nomenclatura de compuestos inorgánicos y orgánicos.
3. Conocimiento de los conceptos, principios y teorías de la Química.
4. Capacidad de razonamiento y deducción que permitan al alumno justificar y predecir las propiedades de las especies químicas a partir de los modelos teóricos.
5. Aplicación de los modelos teóricos a la resolución de problemas numéricos, valorando el sentido químico de los resultados, cuando proceda.
6. Uso correcto de las unidades.
7. Capacidad de razonar y comentar los procesos seguidos en la resolución de cuestiones y ejercicios de aplicación práctica.
8. Capacidad de analizar datos expresados en tablas y representaciones gráficas.
9. Se valorará positivamente la concreción en las respuestas y la capacidad de síntesis.

¿ Se repartirá la calificación correspondiente a cada pregunta entre los distintos apartados.

¿ En cuestiones que versen sobre formulación química, se considerará superada con un 80% de las fórmulas bien realizadas.

¿ Los errores conceptuales se calificarán con un cero en el apartado donde se cometan.

¿ Si un resultado carece de unidades o éste es erróneo, se valorará el 50% de la calificación en el apartado correspondiente.

¿ Si los resultados numéricos están confundidos, siempre y cuando no conlleven errores conceptuales, se valorará un 90% de la calificación en el apartado correspondiente.

¿ Cuando la respuesta deba ser razonada o justificada el no hacerlo, conducirá a la no calificación de la respuesta.

¿ Si en el proceso de resolución de las preguntas se comete un error de concepto básico, no se puntuará el apartado correspondiente. Si se cometiese un error conceptual en uno de los apartados de una pregunta y se arrastrase dicho error a lo largo de toda la pregunta, no se calificará la pregunta.

¿ Si no se conociese o no diera tiempo a calcular un dato en uno de los apartados, y ese dato fuese necesario para resolver el apartado siguiente, se podrá continuar el ejercicio dejando ese dato como incógnita y no supondrá rebaja en la calificación correspondiente a dicho apartado, siempre y cuando no se incumplan los requisitos anteriormente mencionados.

¿ Se realizarán un mínimo de dos pruebas escritas por evaluación, que podrían ampliarse según las necesidades de cada grupo de alumnos.

¿ En los exámenes de 2º BTO tipo selectividad, se distinguirá entre cuestiones y problemas, concediendo 1,5 puntos a cada cuestión y 2 puntos a cada problema.

¿ Se podrán realizar pruebas escritas donde el alumnado pueda escoger las preguntas, siempre y cuando el profesorado lo consideren adecuado para favorecer el aprendizaje. En dichas pruebas se informará de la calificación máxima obtenida en cada pregunta para que el alumnado esté debidamente informado.

¿ Las prácticas de laboratorio realizadas por el profesor, durante el presente curso, en el aula se podrán introducir como preguntas en las pruebas escritas.

## PERDIDA DEL DERECHO DE EVALUACIÓN CONTINUA.

De acuerdo al Plan de Centro se hace constar que en el caso de alumnos/as cuyo porcentaje de faltas de asistencia, justificadas o injustificadas, sea igual o superior al 20% del total de horas lectivas del curso o un tercio de las horas correspondientes a un trimestre y ello pueda provocar la imposibilidad de aplicar correctamente los criterios de evaluación y la propia evaluación continua, se someterán a un único examen final extraordinario en Junio. Esta prueba incluirá cuestiones y problemas sobre los objetivos y contenidos recogidos en la programación, a su vez se le podría pedir algún trabajo no realizado durante el curso

## J. Medidas de atención a la diversidad

Los alumnos y las alumnas son diferentes en su ritmo de trabajo, estilo de aprendizaje, conocimientos previos,



experiencias, etc. Todo ello sitúa a los docentes en la necesidad de educar en y para la diversidad. Las medidas de atención a la diversidad están orientadas a responder a las necesidades educativas concretas del alumnado, a conseguir que alcance el máximo desarrollo posible de sus capacidades personales. No obstante, el hecho de que las asignaturas atribuidas al Departamento de Física y Química en el Bachillerato estén diseñadas para la continuación en estudios superiores en Facultades o Escuelas Universitarias, o en ciclos formativos de grados medio o superior, donde la utilización en profundidad de procedimientos y conceptos que deben provenir del Bachillerato es fundamental para la buena marcha en esos estudios, produce que la naturaleza de los alumnos matriculados en el Bachillerato dedicado a las Ciencias y a la Tecnología carezca de todas las singularidades que aparecen en la ESO, y que debamos ser muy cuidadosos en todas las acciones de tratamiento a la diversidad para evitar que éstas puedan coadyuvar en un posible ulterior fracaso. Contando con ello:

En Bachillerato la atención a la diversidad se llevará a cabo a través de:

1. Medidas generales: actividades de recuperación y la evaluación de las materias pendientes.
2. Atención al alumnado con necesidad específica de apoyo educativo.
  - a) Adaptaciones de acceso al currículo para el alumnado con necesidades educativas especiales derivadas de discapacidad con limitaciones funcionales
  - b) Adaptaciones curriculares: Estas adaptaciones tienen la finalidad de conseguir el máximo desarrollo posible de las competencias clave y estarán destinadas al ajuste metodológico y adaptación de procedimientos, tiempos e instrumentos de evaluación.
  - c) Exención de determinadas materias: Las materias de Educación Física y Segunda Lengua Extranjera podrán ser objeto de exención total o parcial. Con respecto a la primera lengua la exención solo puede ser parcial, al tratarse de una materia general del bloque de asignaturas troncales. Medida para alumnado con discapacidad. Hay que solicitar autorización a la delegación.
  - d) Fraccionamiento de Bachillerato: Alumnado de necesidades educativas especiales derivadas de discapacidad. Hay que solicitar autorización.
  - e) Programas de Enriquecimiento curricular y flexibilización del periodo de escolarización para alumnado con altas capacidades intelectuales.
  - f) Flexibilización y alternativas metodológicas en la enseñanza y evaluación de la lengua extranjera para alumnado con necesidades educativas especiales derivadas de discapacidad, en especial si presenta dificultades en su expresión oral.
  - g) Alumnado con altas capacidades.

Por lo tanto, el currículo irá dirigido a:

\* Adaptación del puesto: revisar su ubicación dentro del aula para facilitar su rendimiento y concentración (lejos de estímulos distractores como ventanas, puerta, etc.)

Ampliación del tiempo de realización de las actividades que componen una prueba escrita o limitar el número de preguntas en las pruebas

Supervisión de examen escrito durante su realización (para no dejar preguntas sin responder, por ejemplo)

La dotación de recursos humanos adicionales como intérpretes de lengua de signos o profesorado específico de apoyo dentro del aula

Presentación de las preguntas escritas con las ideas clave en negrita.

La prestación de recursos técnicos específicos (ordenadores, por ejemplo)

Respecto al apartado g), las adaptaciones curriculares para el alumnado con altas capacidades intelectuales están destinadas a promover el desarrollo pleno y equilibrado de los objetivos generales de las etapas educativas, contemplando medidas extraordinarias orientadas a ampliar y enriquecer los contenidos del currículo ordinario y medidas excepcionales de flexibilización del período de escolarización. Para aquellos alumnos que superen con creces los objetivos mínimos previstos, este departamento propondrá proyectos de ampliación para el alumnado que luego expondrá en clase. Las actividades de ampliación se proponen para aquellos alumnos que no tengan ninguna dificultad y con el fin de que puedan profundizar contenidos propios de la unidad didáctica en desarrollo o, incluso, de otros campos del conocimiento que aporten nuevas relaciones con los tratados. Dentro de estas actividades se atenderán conceptos que requieren un grado mayor de abstracción, proceso de cualificación y cálculo y, en general, contenidos cuyas relaciones con los aspectos ya conocidos del ciclo o de la etapa anterior no sean tan obvias.

#### PROGRAMA DE REFUERZO DEL APRENDIZAJE PARA ALUMNOS CON LA MATERIA PENDIENTE.

En el caso del Bachillerato, sólo se nos presenta actualmente en el centro la posibilidad de alumnos que estén en segundo de Bachillerato con la Física y Química pendiente de 1º de Bachillerato. El seguimiento de este programa se asigna al Jefe del Departamento. El plan divide la materia pendiente en sus dos partes naturales: Física y Química. En cada una de ellas habrán de presentarse una selección de problemas resueltos (que se

valorará sobre un 40% del total de la nota) y habrá que realizar un examen (valorado sobre el 60% restante), fijándose las fechas de entrega y prueba objetiva de cada parte a finales de noviembre y a finales de abril. Si no se hubiese superado una de las partes o las dos, se hará un examen de las partes o parte no superadas en el mes de mayo. Por último, también se considerará superada una parte de la asignatura si aprobase la primera evaluación de la asignatura de 2º de Bachillerato con el mismo nombre de una de las partes.

Durante todo el proceso los alumnos se podrán poner en contacto con el Jefe del Departamento personalmente y a través de classroom para solventar cualquier tipo de duda y, caso de que en 2ª de Bachillerato curse una de las asignaturas de este Departamento, también contará con la ayuda del profesor o profesora encargado/a de dicha asignatura.

La nota final será la media aritmética de la nota obtenida en las dos notas parciales, siempre y cuando obtengan 4 puntos, como mínimo, en una de las partes.

El informe para estos alumnos:

### PLAN DE REFUERZO PARA ALUMNOS QUE PROMOCIONAN CON ASIGNATURAS NO SUPERADAS

#### DATOS DEL ALUMNO

Apellidos: Nombre

Tutor: Curso: 2º de Bachillerato A

#### RAZONES QUE JUSTIFICAN LA IMPLEMENTACIÓN DEL PLAN

De conformidad con la legislación vigente, el Departamento de Física y Química ha elaborado un plan de trabajo para los alumnos que tengan asignaturas pendientes de cursos anteriores. El plan se ha concretado en:

Realizar una serie de actividades relacionadas con los objetivos mínimos de la asignatura

Presentarse a pruebas escritas que le serán anunciadas por el profesor encargado de su asignatura.

#### ORIENTACIONES METODOLÓGICAS GENERALES DEL TRABAJO CON EL ALUMNO

\* Revisión periódica del trabajo diario que va realizando el/la alumno/a.

\* Atención personalizada directamente con el profesor o mediante la plataforma classroom.

#### SEGUIMIENTO DEL PROGRAMA

Este programa tiene un seguimiento durante los dos primeros trimestres donde deberá realizar las actividades de los bloques que se detallan más abajo.

Aprobando los dos bloques se consideraran aprobadas las asignaturas, en caso contrario, deberá presentarse a una prueba global, de toda la materia, a finales de abril de 2022.

#### PARA LA REALIZACIÓN DEL PROGRAMA SE EMPLEARÁ:

Libro de texto, actividades programadas y plataforma Classroom.

#### TEMPORALIZACIÓN

##### Trimestral ACTIVIDADES A REALIZAR

1ª EVALUACIÓN Contenidos relativos al bloque de Química.

2ª EVALUACIÓN Contenidos relativos al bloque de Física.

3ª EVALUACIÓN Y FINAL En caso de no superar las evaluaciones anteriores, se realizará una prueba final con los objetivos básicos de la asignatura suspensa

Criterios de calificación

#### INSTRUMENTOS DE EVALUACIÓN Y SU VALORACIÓN

Valoración de los trabajos , actitud en superar la asignatura (entrega de actividades en su fecha, preguntas, etc  
¿) 40%

Exámenes parciales o final 60%

La nota final será la media aritmética de la nota obtenida en las dos notas parciales, siempre y cuando obtengan 4 puntos, como mínimo, en una de las partes o la nota de la última convocatoria con la misma ponderación

Opción para acortar el proceso de recuperación de la materia pendiente.

El alumno matriculado en una de las asignaturas de 2º de bachillerato que pertenecen a este Departamento (o en las dos, si es el caso) se considerará que ha superado la parte correspondiente al bloque con la misma denominación que la asignatura si ha aprobado la 1ª evaluación de dicha asignatura de 2º de bachillerato.

#### CONTENIDOS MÍNIMOS Y CRITERIOS DE EVALUACIÓN

##### BLOQUES CONTENIDOS CRITERIOS DE EVALUACIÓN

QUÍMICA ¿ El Método Científico. Medida de magnitudes

\* Los sistemas materiales

\* Mezclas y sustancias puras

\* Los átomos y su complejidad

- \* Elementos y compuestos
- \* Las reacciones químicas
- \* Realizar cambios de unidades usando la notación científica. Conocer las unidades del S.I.
- \* Conocer los cambios de estado directos e inversos
- \* Aplicar las propiedades características a determinadas situaciones
- \* Interpretar gráficas de cambios de estado, diferenciando sustancias puras de mezclas
- \* Clasificar las mezclas y conocer los diferentes métodos de separación de las sustancias que la forman
- \* Diferenciar elementos, compuestos, sustancias simples y mezclas según el modelo de bolas.
- \* Identificar las partículas subatómicas conociendo Z y A. Realizar configuraciones electrónicas y estructuras de Lewis.
- \* Formular compuestos inorgánicos y orgánicos
- \* Conocer las diferentes unidades de concentración de una disolución y relacionarlas
- \* Plantear y ajustar reacciones químicas y aplicar la ley de conservación de la masa.

#### FÍSICA El movimiento

##### Las fuerzas

##### La Energía

- \* Diferenciar movimiento uniforme de acelerado.
- \* Determinar velocidades y aceleraciones de diferentes movimientos y combinación de los mismos a partir de los datos del ejercicio.
- \* Interpretar gráficas de movimiento obteniendo aceleraciones, velocidades, distancias recorridas, altura alcanzada, etc
- \* Reconocer las variables y relacionarlas del Movimiento Armónico Simple.
- \* Dibujar fuerzas y obtener la resultante de las fuerzas que actúan sobre un cuerpo en el plano horizontal e inclinado. Aplicar las leyes de Newton.
- \* Diferenciar Energías en tránsito: Trabajo y Calor.
- \* Conocer los diferentes tipos de energía que se ponen de manifiesto en una situación concreta. Resolver ejercicios donde intervengan los conceptos anteriores

\_\_\_\_\_ de octubre de 2021

José Valencia, Jefe del Departamento

Don/D<sup>a</sup> \_\_\_\_\_, padre, madre o tutor legal del alumno/ de la alumna:

\_\_\_\_\_ que cursa \_\_\_\_\_ de ESO, ha sido informado del PLAN DE RECUPERACIÓN DE LA ASIGNATURA DE FÍSICA Y QUÍMICA.

En Sevilla a \_\_\_\_\_ de Octubre de 2021

Fdo:

#### PLAN DE REFUERZO PARA ALUMNOS REPETIDORES.

De conformidad con lo establecido en el artículo 22.1 del Real Decreto 1105/2014, de 26 de diciembre, la repetición se considerará una medida de carácter excepcional y se tomará tras haber agotado las medidas ordinarias de refuerzo y apoyo para solventar las dificultades de aprendizaje del alumno o alumna.

Tengamos siempre en cuenta que este plan general se podrá llevar a cabo siempre que el alumno repetidor esté dispuesto a trabajar y con buena actitud en clase

El Departamento propone un plan personalizado cuyos objetivos son:

- \* Aumentar su autoestima a través de experiencias de éxito, partiendo para ello de su nivel competencial.
  - \* Incentivar su trabajo personal haciéndoles caer en la cuenta de sus avances y de sus retrocesos.
  - \* Ayudarle a superar sus dificultades a través de su propio esfuerzo, promoviendo en él actitudes de organización, constancia en el trabajo, responsabilidad y compromiso.
  - \* Ofrecerle una atención más individualizada haciéndoles ver que lo que consigan es para ellos.
  - \* Asegurar los aprendizajes básicos que les permitan seguir con aprovechamiento las enseñanzas de esta etapa.
- Se propondrán actividades de refuerzo de diferente nivel de dificultad, actividades encaminadas a consolidar los conocimientos y competencias adquiridos.

El informe correspondiente:

PROFESORADO RESPONSABLE DE LA MATERIA:

M A T E R I A:

N I V E L:

NOMBRE ALUMNO/A:

OBJETIVOS:

\* Ayudar al alumno/a a mejorar sus competencias y destrezas.

\* Motivarlo/la en la realización de actividades variadas y creativas que lo conecten mejor con la asignatura y con el descubrimiento de sus capacidades.

\* Promover hábitos de trabajo diario

ACTIVIDADES:

El/La alumno/a deberá realizar diariamente las actividades que se proponen, tanto presencialmente como en la plataforma Classroom cuando se soliciten.

En caso de no poder seguir la asignatura por motivos diferentes al hábito de trabajo diario, se propondrán actividades específicas, realizando una adecuación de la programación o adaptación no significativa para que pueda superar los objetivos mínimos del curso.

FECHAS DE ENTREGA DE LAS ACTIVIDADES:

La entrega de actividades se irá haciendo a diario, durante las clases, según vaya avanzando la materia. Si fuera necesaria una adaptación no significativa, se iría informando al alumno/a de la manera y forma de entregar las actividades propuestas.

En Sevilla a 16 de Octubre de 2021

Profesor/a:

Fdo.

Como padre, madre o tutor legal del alumno \_\_\_\_\_

que cursa de ESO, he recibido la información del plan de refuerzo específico de la asignatura Física y Química.

En Sevilla, a \_\_\_\_ de Octubre de 2021 Madre/padre/tutor Legal:

Firma:

### **K. Actividades complementarias y extraescolares**

Para el presente curso, debido a la pandemia en la que estamos inmersos, y siguiendo las recomendaciones sanitarias, no programaremos actividades extraescolares.

Como actividades complementarias trataremos de introducir diferentes trabajos relacionados con los contenidos transversales que se adaptan al tema de estudio para aplicar las Tics, así como visualización de vídeos de corta duración, en algunos de los que el alumnado tendrá unas fichas de trabajo que irá rellenando durante o al terminar la actividad.

### **L. Indicadores de logro e información para la memoria de autoevaluación**

**ELEMENTOS Y RELACIONES CURRICULARES**  
**QUÍMICA - 2º DE BACHILLERATO (CIENCIAS)**

**A. Elementos curriculares**
**1. Objetivos de materia**

<b>Código</b>	<b>Objetivos</b>
1	Aplicar con criterio y rigor las etapas características del método científico, afianzando hábitos de lectura, estudio y disciplina, como condiciones necesarias para el eficaz aprovechamiento del aprendizaje y como medio de desarrollo personal.
2	Comprender los principales conceptos de la Química y su articulación en leyes, teorías y modelos, valorando el papel que estos desempeñan en su desarrollo.
3	Resolver los problemas que se plantean en la vida cotidiana, seleccionando y aplicando los conocimientos químicos relevantes.
4	Utilizar con autonomía las estrategias de la investigación científica: plantear problemas, formular y contrastar hipótesis, planificar diseños experimentales, elaborar conclusiones y comunicarlas a la sociedad, explorando situaciones y fenómenos desconocidos para ellos.
5	Comprender la naturaleza de la Química y sus limitaciones, entendiendo que no es una ciencia exacta como las Matemáticas.
6	Entender las complejas interacciones de la Química con la tecnología y la sociedad, conociendo y valorando de forma crítica la contribución de la ciencia y la tecnología en el cambio de las condiciones de vida, entendiendo la necesidad de preservar el medio ambiente y de trabajar para lograr una mejora de las condiciones de vida actuales.
7	Relacionar los contenidos de la Química con otras áreas del saber, como son la Biología, la Física y la Geología.
8	Valorar la información proveniente de diferentes fuentes para formarse una opinión propia que les permita expresarse críticamente sobre problemas actuales relacionados con la Química, utilizando las tecnologías de la información y la comunicación.
9	Comprender que el desarrollo de la Química supone un proceso cambiante y dinámico, mostrando una actitud flexible y abierta frente a opiniones diversas.
10	Comprender la naturaleza de la ciencia, sus diferencias con las creencias y con otros tipos de conocimiento, reconociendo los principales retos a los que se enfrenta la investigación en la actualidad.

**2. Contenidos**

Contenidos	
<b>Bloque 1. La actividad científica</b>	
Nº Ítem	Ítem
1	Utilización de estrategias básicas de la actividad científica.
2	Investigación científica: documentación, elaboración de informes, comunicación y difusión de resultados.
3	Importancia de la investigación científica en la industria y en la empresa.
<b>Bloque 2. Origen y evolución de los componentes del Universo</b>	
Nº Ítem	Ítem
1	Estructura de la materia. Hipótesis de Planck
2	Modelo atómico de Bohr.
3	Mecánica cuántica: Hipótesis de Broglie, Principio de Incertidumbre de Heisenberg.
4	Orbitales atómicos. Números cuánticos y su interpretación.
5	Partículas subatómicas: origen del Universo.
6	Clasificación de los elementos según su estructura electrónica: Sistema Periódico.
7	Propiedades de los elementos según su posición en el Sistema Periódico: energía de ionización, afinidad electrónica, electronegatividad, radio atómico.
8	Enlace químico.
9	Enlace iónico.
11	Propiedades de las sustancias con enlace iónico.
12	Enlace covalente. Geometría y polaridad de las moléculas.
13	Teoría del enlace de valencia (TEV) e hibridación.
14	Teoría de repulsión de pares electrónicos de la capa de valencia (TRPECV).
15	Propiedades de las sustancias con enlace covalente.
16	Enlace metálico.
17	Modelo del gas electrónico y teoría de bandas.
18	Propiedades de los metales. Aplicaciones de superconductores y semiconductores.
19	Enlaces presentes en sustancias de interés biológico.
20	Naturaleza de las fuerzas intermoleculares.
<b>Bloque 3. Reacciones químicas.</b>	
Nº Ítem	Ítem
1	Concepto de velocidad de reacción.
2	Teoría de colisiones.
3	Factores que influyen en la velocidad de las reacciones químicas.
4	Utilización de catalizadores en procesos industriales.
5	Equilibrio químico. Ley de acción de masas. La constante de equilibrio: formas de expresarla.
6	Factores que afectan al estado de equilibrio: Principio de Le Chatelier.
7	Equilibrios con gases.
8	Equilibrios heterogéneos: reacciones de precipitación.
9	Aplicaciones e importancia del equilibrio químico en procesos industriales y en situaciones de la vida cotidiana.
10	Equilibrio ácido-base.
11	Concepto de ácido-base.
12	Teoría de Brønsted-Lowry. Fuerza relativa de los ácidos y bases, grado de ionización.
13	Equilibrio iónico del agua.
14	Concepto de pH. Importancia del pH a nivel biológico.
15	Volumetrías de neutralización ácido- base.

<b>Contenidos</b>	
<b>Bloque 3. Reacciones químicas.</b>	
<b>Nº Ítem</b>	<b>Ítem</b>
16	Estudio cualitativo de la hidrólisis de sales.
17	Estudio cualitativo de las disoluciones reguladoras de pH.
18	Ácidos y bases relevantes a nivel industrial y de consumo. Problemas medioambientales.
19	Equilibrio redox.
20	Concepto de oxidación-reducción. Oxidantes y reductores. Número de oxidación.
21	Ajuste redox por el método del ion-electrón. Estequiometría de las reacciones redox.
22	Potencial de reducción estándar.
23	Volumetrías redox.
24	Leyes de Faraday de la electrolisis.
25	Aplicaciones y repercusiones de las reacciones de oxidación-reducción: baterías eléctricas, pilas de combustible, prevención de la corrosión de metales.
<b>Bloque 4. Síntesis orgánica y nuevos materiales</b>	
<b>Nº Ítem</b>	<b>Ítem</b>
1	Estudio de funciones orgánicas.
2	Nomenclatura y formulación orgánica según las normas de la IUPAC.
3	Funciones orgánicas de interés: oxigenadas y nitrogenadas, derivados halogenados, tioles, perácidos. Compuestos orgánicos polifuncionales.
4	Tipos de isomería.
5	Tipos de reacciones orgánicas.
6	Principales compuestos orgánicos de interés biológico e industrial: materiales polímeros y medicamentos.
7	Macromoléculas y materiales polímeros.
8	Polímeros de origen natural y sintético: propiedades.
9	Reacciones de polimerización.
10	Fabricación de materiales plásticos y sus transformados: impacto medioambiental.
11	Importancia de la Química del Carbono en el desarrollo de la sociedad del bienestar.

**B. Relaciones curriculares**

**Criterio de evaluación: 1.1. Realizar interpretaciones, predicciones y representaciones de fenómenos químicos a partir de los datos de una investigación científica y obtener conclusiones.**

**Competencias clave**

- CCL: Competencia en comunicación lingüística
- CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología
- CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. Aplica habilidades necesarias para la investigación científica: trabajando tanto individualmente como en grupo, planteando preguntas, identificando problemas, recogiendo datos mediante la observación o experimentación, analizando y comunicando los resultados y desarrollando explicaciones mediante la realización de un informe final.

**Criterio de evaluación: 1.2. Aplicar la prevención de riesgos en el laboratorio de química y conocer la importancia de los fenómenos químicos y sus aplicaciones a los individuos y a la sociedad.**

**Competencias clave**

- CAA: Aprender a aprender
- CSYC: Competencias sociales y cívicas
- CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

QUIM1. Utiliza el material e instrumentos de laboratorio empleando las normas de seguridad adecuadas para la realización de diversas experiencias químicas.

**Criterio de evaluación: 1.3. Emplear adecuadamente las TIC para la búsqueda de información, manejo de aplicaciones de simulación de pruebas de laboratorio, obtención de datos y elaboración de informes.**

**Competencias clave**

- CD: Competencia digital
- CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. Elabora información y relaciona los conocimientos químicos aprendidos con fenómenos de la naturaleza y las posibles aplicaciones y consecuencias en la sociedad actual.

**Criterio de evaluación: 1.4. Diseñar, elaborar, comunicar y defender informes de carácter científico realizando una investigación basada en la práctica experimental.**

**Competencias clave**

- CCL: Competencia en comunicación lingüística
- CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología
- CAA: Aprender a aprender
- CSYC: Competencias sociales y cívicas
- SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

**Estándares**

QUIM1. Analiza la información obtenida principalmente a través de Internet identificando las principales características ligadas a la fiabilidad y objetividad del flujo de información científica.  
 QUIM2. Selecciona, comprende e interpreta información relevante en una fuente de divulgación científica y transmite las conclusiones obtenidas utilizando el lenguaje oral y escrito con propiedad.  
 QUIM3. Localiza y utiliza aplicaciones y programas de simulación de prácticas de laboratorio.  
 QUIM4. Realiza y defiende un trabajo de investigación utilizando las TIC.

**Criterio de evaluación: 2.1. Analizar cronológicamente los modelos atómicos hasta llegar al modelo actual discutiendo sus limitaciones y la necesidad de uno nuevo.**

**Competencias clave**

- CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología
- CAA: Aprender a aprender
- CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

QUIM1. Explica las limitaciones de los distintos modelos atómicos relacionándolo con los distintos hechos experimentales que llevan asociados.  
 QUIM2. Calcula el valor energético correspondiente a una transición electrónica entre dos niveles dados

Ref.Doc.: InfProDidPriSec

Cód.Centro: 41700038

Fecha Generación: 19/10/2021 14:13:42



**Estándares**

relacionándolo con la interpretación de los espectros atómicos.

**Criterio de evaluación: 2.2. Reconocer la importancia de la teoría mecanocuántica para el conocimiento del átomo.**

**Competencias clave**

- CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología
- CAA: Aprender a aprender
- CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

QUIM1. Diferencia el significado de los números cuánticos según Bohr y la teoría mecanocuántica que define el modelo atómico actual, relacionándolo con el concepto de órbita y orbital.

**Criterio de evaluación: 2.3. Explicar los conceptos básicos de la mecánica cuántica: dualidad onda-corpúsculo e incertidumbre.**

**Competencias clave**

- CCL: Competencia en comunicación lingüística
- CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología
- CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. Determina longitudes de onda asociadas a partículas en movimiento para justificar el comportamiento ondulatorio de los electrones.  
 QUIM2. Justifica el carácter probabilístico del estudio de partículas atómicas a partir del principio de incertidumbre de Heisenberg.

**Criterio de evaluación: 2.4. Describir las características fundamentales de las partículas subatómicas diferenciando los distintos tipos.**

**Competencias clave**

- CCL: Competencia en comunicación lingüística
- CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología
- CAA: Aprender a aprender
- CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

QUIM1. Conoce las partículas subatómicas y los tipos de quarks presentes en la naturaleza íntima de la materia y en el origen primigenio del Universo, explicando las características y clasificación de los mismos.

**Criterio de evaluación: 2.5. Establecer la configuración electrónica de un átomo relacionándola con su posición en la Tabla Periódica.**

**Competencias clave**

- CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología
- CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. Determina la configuración electrónica de un átomo, conocida su posición en la Tabla Periódica y los números cuánticos posibles del electrón diferenciador.

**Criterio de evaluación: 2.6. Identificar los números cuánticos para un electrón según en el orbital en el que se encuentre. .**

**Competencias clave**

- CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología
- CAA: Aprender a aprender
- CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

QUIM1. Justifica la reactividad de un elemento a partir de la estructura electrónica o su posición en la Tabla Periódica.

**Criterio de evaluación: 2.7. Conocer la estructura básica del Sistema Periódico actual, definir las propiedades periódicas estudiadas y describir su variación a lo largo de un grupo o período.**

**Competencias clave**

- CCL: Competencia en comunicación lingüística

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender  
 CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

QUIM1. Argumenta la variación del radio atómico, potencial de ionización, afinidad electrónica y electronegatividad en grupos y periodos, comparando dichas propiedades para elementos diferentes.

**Criterio de evaluación: 2.8. Utilizar el modelo de enlace correspondiente para explicar la formación de moléculas, de cristales y estructuras macroscópicas y deducir sus propiedades.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. Justifica la estabilidad de las moléculas o cristales formados empleando la regla del octeto o basándose en las interacciones de los electrones de la capa de valencia para la formación de los enlaces.

**Criterio de evaluación: 2.9. Construir ciclos energéticos del tipo Born-Haber para calcular la energía de red, analizando de forma cualitativa la variación de energía de red en diferentes compuestos.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender  
 SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

**Estándares**

QUIM1. Aplica el ciclo de Born-Haber para el cálculo de la energía reticular de cristales iónicos.  
 QUIM2. Compara la fortaleza del enlace en distintos compuestos iónicos aplicando la fórmula de Born-Landé para considerar los factores de los que depende la energía reticular.

**Criterio de evaluación: 2.10. Describir las características básicas del enlace covalente empleando diagramas de Lewis y utilizar la TEV para su descripción más compleja.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. Determina la polaridad de una molécula utilizando el modelo o teoría más adecuados para explicar su geometría.  
 QUIM2. Representa la geometría molecular de distintas sustancias covalentes aplicando la TEV y la TRPECV.

**Criterio de evaluación: 2.11. . Emplear la teoría de la hibridación para explicar el enlace covalente y la geometría de distintas moléculas.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender  
 CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

QUIM1. Da sentido a los parámetros moleculares en compuestos covalentes utilizando la teoría de hibridación para compuestos inorgánicos y orgánicos.

**Criterio de evaluación: 2.12. Conocer las propiedades de los metales empleando las diferentes teorías estudiadas para la formación del enlace metálico.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender  
 CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

QUIM1. Explica la conductividad eléctrica y térmica mediante el modelo del gas electrónico aplicándolo también a sustancias semiconductoras y superconductoras.

**Criterio de evaluación: 2.13. Explicar la posible conductividad eléctrica de un metal empleando la teoría de bandas.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

QUIM1. Describe el comportamiento de un elemento como aislante, conductor o semiconductor eléctrico utilizando la teoría de bandas.  
 QUIM2. Conoce y explica algunas aplicaciones de los semiconductores y superconductores analizando su repercusión en el avance tecnológico de la sociedad.

**Criterio de evaluación: 2.14. Reconocer los diferentes tipos de fuerzas intermoleculares y explicar cómo afectan a las propiedades de determinados compuestos en casos concretos.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender  
 CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

QUIM1. Justifica la influencia de las fuerzas intermoleculares para explicar cómo varían las propiedades específicas de diversas sustancias en función de dichas interacciones.

**Criterio de evaluación: 2.15. Diferenciar las fuerzas intramoleculares de las intermoleculares en compuestos iónicos o covalentes.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. Compara la energía de los enlaces intramoleculares en relación con la energía correspondiente a las fuerzas intermoleculares justificando el comportamiento fisicoquímico de las moléculas.

**Criterio de evaluación: 3.1. Definir velocidad de una reacción y aplicar la teoría de las colisiones y del estado de transición utilizando el concepto de energía de activación.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. Obtiene ecuaciones cinéticas reflejando las unidades de las magnitudes que intervienen.

**Criterio de evaluación: 3.2. Justificar cómo la naturaleza y concentración de los reactivos, la temperatura y la presencia de catalizadores modifican la velocidad de reacción.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
 CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
 CAA: Aprender a aprender  
 CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

QUIM1. Predice la influencia de los factores que modifican la velocidad de una reacción.  
 QUIM2. Explica el funcionamiento de los catalizadores relacionándolo con procesos industriales y la catálisis enzimática analizando su repercusión en el medio ambiente y en la salud.

**Criterio de evaluación: 3.3. Conocer que la velocidad de una reacción química depende de la etapa limitante según su mecanismo de reacción establecido.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. Deduce el proceso de control de la velocidad de una reacción química identificando la etapa limitante correspondiente a su mecanismo de reacción.

**Criterio de evaluación: 3.4. Aplicar el concepto de equilibrio químico para predecir la evolución de un sistema.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

QUIM1. Interpreta el valor del cociente de reacción comparándolo con la constante de equilibrio previendo la evolución de una reacción para alcanzar el equilibrio.  
QUIM2. Comprueba e interpreta experiencias de laboratorio donde se ponen de manifiesto los factores que influyen en el desplazamiento del equilibrio químico, tanto en equilibrios homogéneos como heterogéneos.

**Criterio de evaluación: 3.5. Expresar matemáticamente la constante de equilibrio de un proceso en el que intervienen gases, en función de la concentración y de las presiones parciales.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. Halla el valor de las constantes de equilibrio,  $K_c$  y  $K_p$ , para un equilibrio en diferentes situaciones de presión, volumen o concentración.  
QUIM2. Calcula las concentraciones o presiones parciales de las sustancias presentes en un equilibrio químico empleando la ley de acción de masas y cómo evoluciona al variar la cantidad de producto o reactivo.

**Criterio de evaluación: 3.6. Relacionar  $K_c$  y  $K_p$  en equilibrios con gases, interpretando su significado.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. Utiliza el grado de disociación aplicándolo al cálculo de concentraciones y constantes de equilibrio  $K_c$  y  $K_p$ .

**Criterio de evaluación: 3.7. Resolver problemas de equilibrios homogéneos, en particular en reacciones gaseosas y de equilibrios heterogéneos, con especial atención a los de disolución-precipitación.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender  
CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

QUIM1. Relaciona la solubilidad y el producto de solubilidad aplicando la ley de Guldberg y Waage en equilibrios heterogéneos sólido-líquido y lo aplica como método de separación e identificación de mezclas de sales disueltas.

**Criterio de evaluación: 3.8. Aplicar el principio de Le Chatelier a distintos tipos de reacciones teniendo en cuenta el efecto de la temperatura, la presión, el volumen y la concentración de las sustancias presentes prediciendo la evolución del sistema.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística  
CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología  
CAA: Aprender a aprender

**Competencias clave**

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

QUIM1. Aplica el principio de Le Chatelier para predecir la evolución de un sistema en equilibrio al modificar la temperatura, presión, volumen o concentración que lo definen, utilizando como ejemplo la obtención industrial del amoníaco.

**Criterio de evaluación: 3.9. Valorar la importancia que tiene el principio Le Chatelier en diversos procesos industriales.****Competencias clave**

CAA: Aprender a aprender

CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

QUIM1. Analiza los factores cinéticos y termodinámicos que influyen en las velocidades de reacción y en la evolución de los equilibrios para optimizar la obtención de compuestos de interés industrial, como por ejemplo el amoníaco.

**Criterio de evaluación: 3.10. Explicar cómo varía la solubilidad de una sal por el efecto de un ion común.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

QUIM1. Calcula la solubilidad de una sal interpretando cómo se modifica al añadir un ion común.

**Criterio de evaluación: 3.11. Aplicar la teoría de Brönsted para reconocer las sustancias que pueden actuar como ácidos o bases.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

QUIM1. Justifica el comportamiento ácido o básico de un compuesto aplicando la teoría de Brönsted-Lowry de los pares de ácido-base conjugados.

**Criterio de evaluación: 3.12. Determinar el valor del pH de distintos tipos de ácidos y bases.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. Identifica el carácter ácido, básico o neutro y la fortaleza ácido-base de distintas disoluciones según el tipo de compuesto disuelto en ellas determinando el valor de pH de las mismas.

**Criterio de evaluación: 3.13. Explicar las reacciones ácido-base y la importancia de alguna de ellas así como sus aplicaciones prácticas.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

QUIM1. Describe el procedimiento para realizar una volumetría ácido-base de una disolución de concentración desconocida, realizando los cálculos necesarios.

**Criterio de evaluación: 3.14. Justificar el pH resultante en la hidrólisis de una sal.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

### Estándares

QUIM1. Predice el comportamiento ácido-base de una sal disuelta en agua aplicando el concepto de hidrólisis, escribiendo los procesos intermedios y equilibrios que tienen lugar.

**Criterio de evaluación: 3.15. Utilizar los cálculos estequiométricos necesarios para llevar a cabo una reacción de neutralización o volumetría ácido-base.**

### Competencias clave

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

### Estándares

QUIM1. Determina la concentración de un ácido o base valorándola con otra de concentración conocida estableciendo el punto de equivalencia de la neutralización mediante el empleo de indicadores ácido-base.

**Criterio de evaluación: 3.16. Conocer las distintas aplicaciones de los ácidos y bases en la vida cotidiana tales como productos de limpieza, cosmética, etc.**

### Competencias clave

CSYC: Competencias sociales y cívicas

CEC: Conciencia y expresiones culturales

### Estándares

QUIM1. Reconoce la acción de algunos productos de uso cotidiano como consecuencia de su comportamiento químico ácido-base.

**Criterio de evaluación: 3.17. Determinar el número de oxidación de un elemento químico identificando si se oxida o reduce en una reacción química.**

### Competencias clave

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

### Estándares

QUIM1. Define oxidación y reducción relacionándolo con la variación del número de oxidación de un átomo en sustancias oxidantes y reductoras.

**Criterio de evaluación: 3.18. Ajustar reacciones de oxidación-reducción utilizando el método del ion-electrón y hacer los cálculos estequiométricos correspondientes.**

### Competencias clave

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

### Estándares

QUIM1. Identifica reacciones de oxidación-reducción empleando el método del ion-electrón para ajustarlas.

**Criterio de evaluación: 3.19. Comprender el significado de potencial estándar de reducción de un par redox, utilizándolo para predecir la espontaneidad de un proceso entre dos pares redox.**

### Competencias clave

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CSYC: Competencias sociales y cívicas

SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

### Estándares

QUIM1. Relaciona la espontaneidad de un proceso redox con la variación de energía de Gibbs considerando el valor de la fuerza electromotriz obtenida.

QUIM2. Diseña una pila conociendo los potenciales estándar de reducción, utilizándolos para calcular el potencial generado formulando las semirreacciones redox correspondientes.

QUIM3. Analiza un proceso de oxidación-reducción con la generación de corriente eléctrica representando una célula galvánica.

**Criterio de evaluación: 3.20. Realizar cálculos estequiométricos necesarios para aplicar a las volumetrías redox.**

### Competencias clave

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. Describe el procedimiento para realizar una volumetría redox realizando los cálculos estequiométricos correspondientes.

**Criterio de evaluación: 3.21. Determinar la cantidad de sustancia depositada en los electrodos de una celda electrolítica empleando las leyes de Faraday.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

**Estándares**

QUIM1. Aplica las leyes de Faraday a un proceso electrolítico determinando la cantidad de materia depositada en un electrodo o el tiempo que tarda en hacerlo.

**Criterio de evaluación: 3.22. Conocer algunas de las aplicaciones de la electrolisis como la prevención de la corrosión, la fabricación de pilas de distinto tipos (galvánicas, alcalinas, de combustible) y la obtención de elementos puros.**

**Competencias clave**

CSYC: Competencias sociales y cívicas

SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

**Estándares**

QUIM1. Representa los procesos que tienen lugar en una pila de combustible, escribiendo la semirreacciones redox, e indicando las ventajas e inconvenientes del uso de estas pilas frente a las convencionales.

QUIM2. Justifica las ventajas de la anodización y la galvanoplastia en la protección de objetos metálicos.

**Criterio de evaluación: 4.1. Reconocer los compuestos orgánicos, según la función que los caracteriza.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. Relaciona la forma de hibridación del átomo de carbono con el tipo de enlace en diferentes compuestos representando gráficamente moléculas orgánicas sencillas.

**Criterio de evaluación: 4.2. Formular compuestos orgánicos sencillos con varias funciones.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. Diferencia distintos hidrocarburos y compuestos orgánicos que poseen varios grupos funcionales, nombrándolos y formulándolos.

**Criterio de evaluación: 4.3. Representar isómeros a partir de una fórmula molecular dada.**

**Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CD: Competencia digital

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. Distingue los diferentes tipos de isomería representando, formulando y nombrando los posibles isómeros, dada una fórmula molecular.

**Criterio de evaluación: 4.4. Identificar los principales tipos de reacciones orgánicas: sustitución, adición, eliminación, condensación y redox.**

**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. Identifica y explica los principales tipos de reacciones orgánicas: sustitución, adición, eliminación, condensación y redox, prediciendo los productos, si es necesario.

**Criterio de evaluación: 4.5. Escribir y ajustar reacciones de obtención o transformación de compuestos orgánicos en función del grupo funcional presente.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. Desarrolla la secuencia de reacciones necesarias para obtener un compuesto orgánico determinado a partir de otro con distinto grupo funcional aplicando la regla de Markovnikov o de Saytzeff para la formación de distintos isómeros.

**Criterio de evaluación: 4.6. Valorar la importancia de la química orgánica vinculada a otras áreas de conocimiento e interés social.****Competencias clave**

CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

QUIM1. Relaciona los principales grupos funcionales y estructuras con compuestos sencillos de interés biológico.

**Criterio de evaluación: 4.7. Determinar las características más importantes de las macromoléculas.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. Reconoce macromoléculas de origen natural y sintético.

**Criterio de evaluación: 4.8. Representar la fórmula de un polímero a partir de sus monómeros y viceversa.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

**Estándares**

QUIM1. A partir de un monómero diseña el polímero correspondiente explicando el proceso que ha tenido lugar.

**Criterio de evaluación: 4.9. Describir los mecanismos más sencillos de polimerización y las propiedades de algunos de los principales polímeros de interés industrial.****Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

QUIM1. Utiliza las reacciones de polimerización para la obtención de compuestos de interés industrial como polietileno, PVC, poliestireno, caucho, poliamidas y poliésteres, poliuretanos, baquelita.

**Criterio de evaluación: 4.10. Conocer las propiedades y obtención de algunos compuestos de interés en biomedicina y en general en las diferentes ramas de la industria.****Competencias clave**

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

SIEP: Sentido de iniciativa y espíritu emprendedor

**Estándares**

QUIM1. Identifica sustancias y derivados orgánicos que se utilizan como principios activos de medicamentos, cosméticos y biomateriales valorando la repercusión en la calidad de vida.

**Criterio de evaluación: 4.11. Distinguir las principales aplicaciones de los materiales polímeros, según su utilización en distintos ámbitos.**



**Competencias clave**

CCL: Competencia en comunicación lingüística

CMCT: Competencia matemática y competencias básicas en ciencia y tecnología

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

**Estándares**

QUIM1. Describe las principales aplicaciones de los materiales polímeros de alto interés tecnológico y biológico (adhesivos y revestimientos, resinas, tejidos, pinturas, prótesis, lentes, etc.) relacionándolas con las ventajas y desventajas de su uso según las propiedades que lo caracterizan.

**Criterio de evaluación: 4.12. Valorar la utilización de las sustancias orgánicas en el desarrollo de la sociedad actual y los problemas medioambientales que se pueden derivar.****Competencias clave**

CAA: Aprender a aprender

CSYC: Competencias sociales y cívicas

CEC: Conciencia y expresiones culturales

**Estándares**

QUIM1. Reconoce las distintas utilidades que los compuestos orgánicos tienen en diferentes sectores como la alimentación, agricultura, biomedicina, ingeniería de materiales, energía frente a las posibles desventajas que conlleva su desarrollo.

**C. Ponderaciones de los criterios**

Nº Criterio	Denominación	Ponderación %
QUIM.1	Realizar interpretaciones, predicciones y representaciones de fenómenos químicos a partir de los datos de una investigación científica y obtener conclusiones.	1,88
QUIM.2	Aplicar la prevención de riesgos en el laboratorio de química y conocer la importancia de los fenómenos químicos y sus aplicaciones a los individuos y a la sociedad.	1,88
QUIM.3	Emplear adecuadamente las TIC para la búsqueda de información, manejo de aplicaciones de simulación de pruebas de laboratorio, obtención de datos y elaboración de informes.	1,88
QUIM.3	Explicar los conceptos básicos de la mecánica cuántica: dualidad onda-corpúsculo e incertidumbre.	1,88
QUIM.6	Identificar los números cuánticos para un electrón según en el orbital en el que se encuentre. .	1,88
QUIM.10	Describir las características básicas del enlace covalente empleando diagramas de Lewis y utilizar la TEV para su descripción más compleja.	1,88
QUIM.2	Justificar cómo la naturaleza y concentración de los reactivos, la temperatura y la presencia de catalizadores modifican la velocidad de reacción.	1,88
QUIM.6	Relacionar $K_c$ y $K_p$ en equilibrios con gases, interpretando su significado.	1,88
QUIM.4	Diseñar, elaborar, comunicar y defender informes de carácter científico realizando una investigación basada en la práctica experimental.	1,88
QUIM.5	Establecer la configuración electrónica de un átomo relacionándola con su posición en la Tabla Periódica.	1,88
QUIM.1	Analizar cronológicamente los modelos atómicos hasta llegar al modelo actual discutiendo sus limitaciones y la necesidad de uno nuevo.	1,88
QUIM.2	Reconocer la importancia de la teoría mecanocuántica para el conocimiento del átomo.	1,88
QUIM.9	Construir ciclos energéticos del tipo Born-Haber para calcular la energía de red, analizando de forma cualitativa la variación de energía de red en diferentes compuestos.	1,88
QUIM.11	. Emplear la teoría de la hibridación para explicar el enlace covalente y la geometría de distintas moléculas.	1,88
QUIM.12	Conocer las propiedades de los metales empleando las diferentes teorías estudiadas para la formación del enlace metálico.	1,88
QUIM.3	Conocer que la velocidad de una reacción química depende de la etapa limitante según su mecanismo de reacción establecido.	1,88
QUIM.4	Describir las características fundamentales de las partículas subatómicas diferenciando los distintos tipos.	1,88
QUIM.7	Conocer la estructura básica del Sistema Periódico actual, definir las propiedades periódicas estudiadas y describir su variación a lo largo de un grupo o periodo.	1,88
QUIM.8	Utilizar el modelo de enlace correspondiente para explicar la formación de moléculas, de cristales y estructuras macroscópicas y deducir sus propiedades.	1,88
QUIM.13	Explicar la posible conductividad eléctrica de un metal empleando la teoría de bandas.	1,88

QUIM.4	Aplicar el concepto de equilibrio químico para predecir la evolución de un sistema.	1,88
QUIM.14	Reconocer los diferentes tipos de fuerzas intermoleculares y explicar cómo afectan a las propiedades de determinados compuestos en casos concretos.	1,88
QUIM.15	Diferenciar las fuerzas intramoleculares de las intermoleculares en compuestos iónicos o covalentes.	1,88
QUIM.1	Definir velocidad de una reacción y aplicar la teoría de las colisiones y del estado de transición utilizando el concepto de energía de activación.	1,88
QUIM.5	Expresar matemáticamente la constante de equilibrio de un proceso en el que intervienen gases, en función de la concentración y de las presiones parciales.	1,88
QUIM.7	Resolver problemas de equilibrios homogéneos, en particular en reacciones gaseosas y de equilibrios heterogéneos, con especial atención a los de disolución-precipitación.	1,88
QUIM.8	Aplicar el principio de Le Chatelier a distintos tipos de reacciones teniendo en cuenta el efecto de la temperatura, la presión, el volumen y la concentración de las sustancias presentes prediciendo la evolución del sistema.	1,88
QUIM.9	Valorar la importancia que tiene el principio Le Chatelier en diversos procesos industriales.	1,88
QUIM.10	Explicar cómo varía la solubilidad de una sal por el efecto de un ion común.	1,88
QUIM.11	Aplicar la teoría de Brønsted para reconocer las sustancias que pueden actuar como ácidos o bases.	1,88
QUIM.12	Determinar el valor del pH de distintos tipos de ácidos y bases.	1,88
QUIM.13	Explicar las reacciones ácido-base y la importancia de alguna de ellas así como sus aplicaciones prácticas.	1,88
QUIM.14	Justificar el pH resultante en la hidrólisis de una sal.	1,88
QUIM.16	Conocer las distintas aplicaciones de los ácidos y bases en la vida cotidiana tales como productos de limpieza, cosmética, etc.	1,88
QUIM.17	Determinar el número de oxidación de un elemento químico identificando si se oxida o reduce en una reacción química.	1,88
QUIM.18	Ajustar reacciones de oxidación-reducción utilizando el método del ion-electrón y hacer los cálculos estequiométricos correspondientes.	1,88
QUIM.19	Comprender el significado de potencial estándar de reducción de un par redox, utilizándolo para predecir la espontaneidad de un proceso entre dos pares redox.	1,88
QUIM.20	Realizar cálculos estequiométricos necesarios para aplicar a las volumetrías redox.	1,88
QUIM.22	Conocer algunas de las aplicaciones de la electrolisis como la prevención de la corrosión, la fabricación de pilas de distinto tipos (galvánicas, alcalinas, de combustible) y la obtención de elementos puros.	1,88
QUIM.1	Reconocer los compuestos orgánicos, según la función que los caracteriza.	1,88
QUIM.2	Formular compuestos orgánicos sencillos con varias funciones.	1,88
QUIM.4	Identificar los principales tipos de reacciones orgánicas: sustitución, adición, eliminación, condensación y redox.	1,88

QUIM.5	Escribir y ajustar reacciones de obtención o transformación de compuestos orgánicos en función del grupo funcional presente.	1,88
QUIM.6	Valorar la importancia de la química orgánica vinculada a otras áreas de conocimiento e interés social.	1,88
QUIM.9	Describir los mecanismos más sencillos de polimerización y las propiedades de algunos de los principales polímeros de interés industrial.	1,88
QUIM.7	Determinar las características más importantes de las macromoléculas.	1,88
QUIM.8	Representar la fórmula de un polímero a partir de sus monómeros y viceversa.	1,88
QUIM.15	Utilizar los cálculos estequiométricos necesarios para llevar a cabo una reacción de neutralización o volumetría ácido-base.	1,88
QUIM.21	Determinar la cantidad de sustancia depositada en los electrodos de una cuba electrolítica empleando las leyes de Faraday.	1,88
QUIM.3	Representar isómeros a partir de una fórmula molecular dada.	1,88
QUIM.10	Conocer las propiedades y obtención de algunos compuestos de interés en biomedicina y en general en las diferentes ramas de la industria.	1,88
QUIM.11	Distinguir las principales aplicaciones de los materiales polímeros, según su utilización en distintos ámbitos.	1,88
QUIM.12	Valorar la utilización de las sustancias orgánicas en el desarrollo de la sociedad actual y los problemas medioambientales que se pueden derivar.	2,24

**D. Unidades didácticas: secuenciación y temporización**

Unidades didácticas		
Número	Título	Temporización
0	Repaso de formulaciones inorgánica y orgánica, Termoquímica y Estequiometría	Tres semanas
<b>Justificación</b>		
Repaso y asentamiento de conceptos del curso anterior. Bloques 1 y 3		
Número	Título	Temporización
1	Velocidad de reacción y equilibrio químico	Seis semanas
<b>Justificación</b>		
Bloques 1 y 3		
Número	Título	Temporización
2	Reacciones ácido-base	Seis semanas
<b>Justificación</b>		
Bloques 1 y 3		
Número	Título	Temporización
3	Reacciones de oxidación-reducción	Seis semanas
<b>Justificación</b>		
Bloques 1 y 3		
Número	Título	Temporización
4	Estructura atómica y sistema periódico	Cuatro semanas
<b>Justificación</b>		

Bloques 1 y 2		
Número	Título	Temporización
5	Enlace químico	Cinco semanas
<b>Justificación</b>		
Bloques 1 y 2		
Número	Título	Temporización
6	Química del carbono	Dos semanas
<b>Justificación</b>		
Bloque 4		

### E. Precisiones sobre los niveles competenciales

Sin especificar

### F. Metodología

Ya reflejada en los aspectos generales.

### G. Materiales y recursos didácticos

Además de los referidos en la parte dedicada a la ESO, específicamente en esta asignatura se van a emplear presentaciones realizadas por la profesora para los distintos bloques temáticos apoyadas con el uso de materiales de internet referidos tanto a la exposición de la materia y realización de ejercicios, como a la resolución de problemas específicos de exámenes de PEVAU, siendo todos estos materiales utilizados colgados en classroom por la profesora.

### H. Precisiones sobre la evaluación

Sin especificar