



goo.gl/VtUz1W  
[pacobf@iesmartinrivero.org](mailto:pacobf@iesmartinrivero.org)

2º ESO  
Sistemas materiales.  
Separación de los componentes de una mezcla  
Diciembre 2020

1. Escribe tres ejemplos de: a) sustancia pura; b) compuesto; c) disolución; d) coloide.
2. Forma parejas:

El sulfuro sódico	Es una mezcla heterogénea de diferentes metales
El gel de baño	Es una disolución de sólido en líquido
El bronce	Es una sustancia pura (elemento)
Una moneda de dos euros	Es una disolución de varios metales
El uranio	Es una sustancia pura (compuesto)
El combustible gas natural	Es una mezcla heterogénea líquida de tipo coloide
Agua azucarada	Es una disolución de gases en gases
La sangre	Es una mezcla heterogénea, coloide muy viscoso

3. ¿Cuál de estas sustancias es una disolución?: 1.- Cobre; 2.- Leche; 3.- Zumo de limón; 4.- Agua limpia.
4. ¿Cuál de estas sustancias no es una sustancia pura: 1.-Cloruro sódico; 2.- Acero; 3.- Oxígeno; 4.- Agua destilada.
5. ¿Cómo podemos distinguir una sustancia pura de una mezcla?
6. Las aleaciones, ¿son mezclas homogéneas o heterogéneas? Busca tres ejemplos de aleaciones.
7. Mediante un esquema, ayudándote de símbolos, representa un elemento, un compuesto y una mezcla.
8. Describe el procedimiento que emplearías para separar las siguientes mezclas:
  - a. Serrín y azúcar.
  - b. Latas de aluminio y de hierro.
  - c. Arroz, sal y arena.
9. Explica los pasos que tendríamos que dar para separar una mezcla formada por: arena, agua, aceite y sal.
10. Indica la opción correcta: a) la densidad de distintos aceros es constante porque esa es una propiedad característica; b) cada acero presenta una densidad distinta, porque depende de la proporción de la mezcla; c) la densidad de cada acero cambia con el tiempo; d) la densidad del acero es la misma que la del hierro, porque es su componente más abundante.