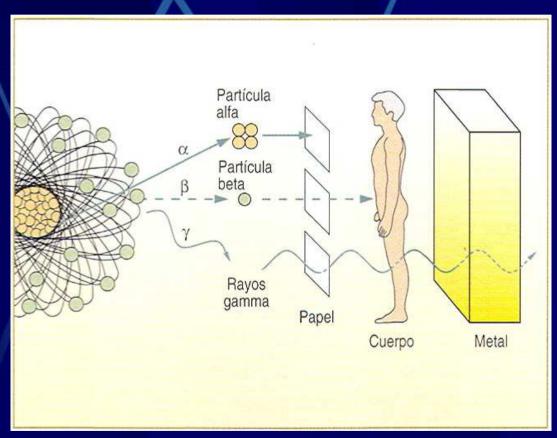


Conceptos básicos

- > Número de protones Z, Número de neutrones N,
- Número atómico: Z
- ➤ Número másico: A = Z + N
- Designación: ^A_z E
- ➤ Isótopo: átomos con mismo Z y distinto A
- > Isómeros nucleares: mismo Z y A. Distintas propiedades.

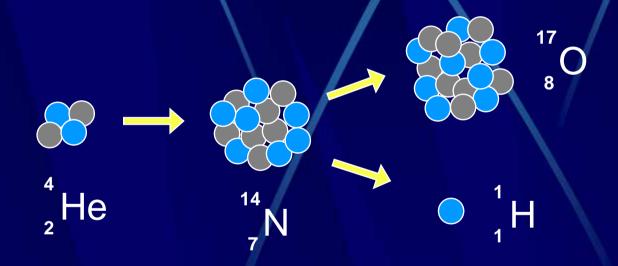
Radiactividad natural

- Emisión espontánea de radiación en los elementos radiactivos (U, Ra, Po).
- > Tipos de radiación
 - Radiación alfa
 - Radiación beta
 - Radiación gamma



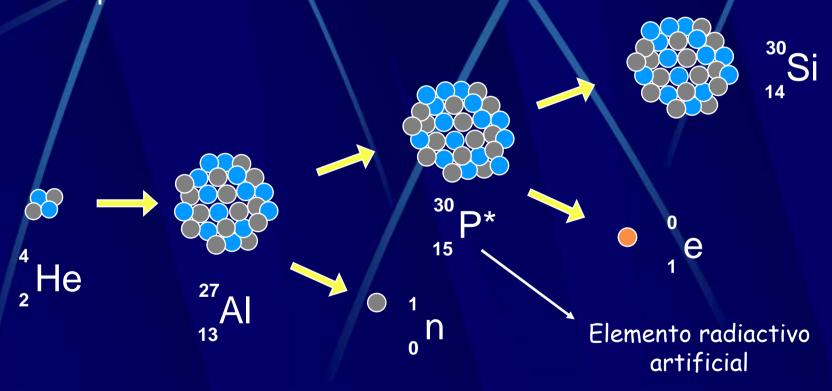
Transmutación artificial

Transformación de elementos por bombardeo con partículas



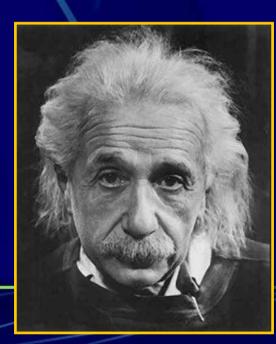
Radiactividad artificial

Obtención de elementos radiactivos mediante bombardeo con partículas



Conservación de la carga y del índice de masa

- En toda reacción nuclear, las sumas de los números atómicos y másicos de los elementos han de ser las mismas en ambos miembros de la ecuación
- En las reacciones nucleares tiene lugar una ligera pérdida de masa que se transforma en energía: $\Delta E = \Delta m \cdot c^2$
- Unidades:
 - unidad de masa atómica (u)
 - megaelectronvoltio (MeV)



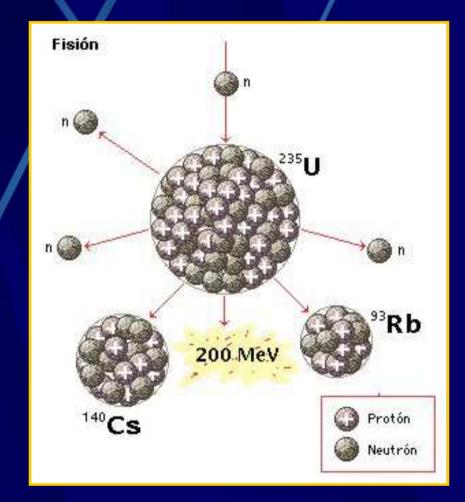
Reacciones de fisión nuclear

Es la ruptura de núcleos pesados en otros más ligeros

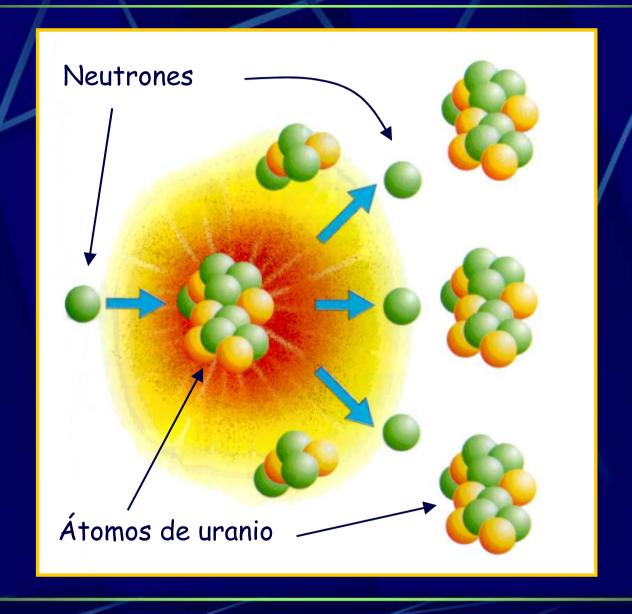
con liberación de energía.

Se produce millones de veces más energía que en la combustión.

En la reacción se desprenden neutrones que pueden fisionar otros átomos Reacción en cadena.



Reacciones de fisión nuclear



Reacciones de fusión nuclear

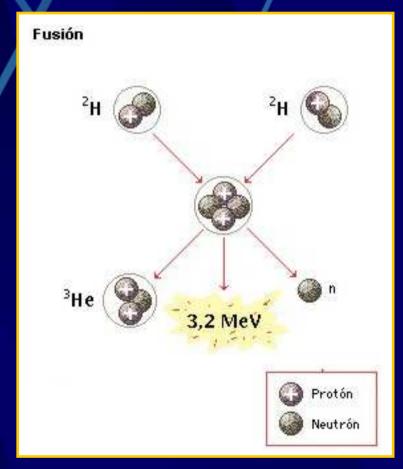
> Es la unión de núcleos ligeros en otros más pesados con

liberación de energía.

Núcleos con carga eléctrica: hay que vencer enormes repulsión fuerzas de electrostática.

Se necesitan temperaturas elevadísimas (sobre 108 °C)





Consideraciones sobre las reacciones de fisión

- > Se pueden producir reacciones en cadena gracias a los neutrones desprendidos.
- > Hay que frenar los neutrones para que puedan provocar nuevas fisiones. Se usan moderadores (agua, grafito,....)
- Para que se produzca la reacción en cadena es necesaria la presencia de una masa mínima denominada masa crítica.
- Se utilizan sustancias absorbentes de neutrones para controlar el factor de multiplicación (k) de la reacción.

El reactor nuclear

- ➤ En el núcleo del reactor se sitúa el combustible, el moderador y las barras de control.
- ➤ El combustible habitual es O₂U²³⁵ enriquecido en U²³⁵.
- Las barras de control (absorbentes de neutrones) controlar el factor de multiplicación.
- ➤ El calor es evacuado por el fluido refrigerante (agua, agua pesada, gas o metal líquido).
- Un blindaje de hormigón frena las radiaciones al exterior.

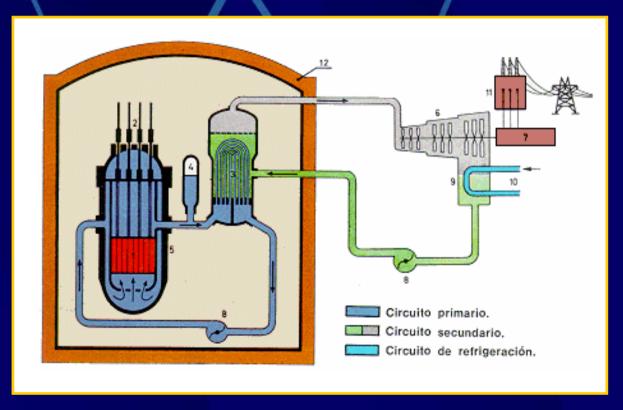
Reactores de agua a presión (PWR)

El agua de refrigeración está a presión: se mantiene líquida a alta

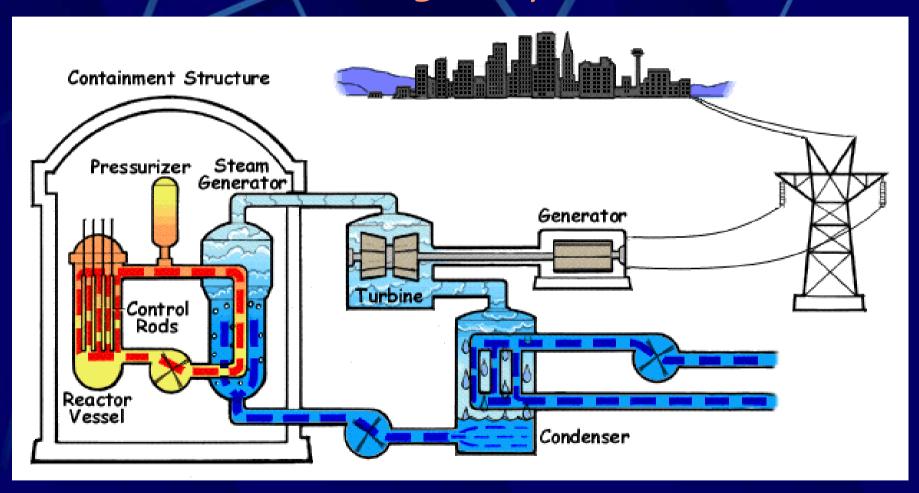
temperatura.

Hay un generador de vapor.

 El circuito secundario está aislado del núcleo; no es radiactivo.



Reactores de agua a presión (PWR)



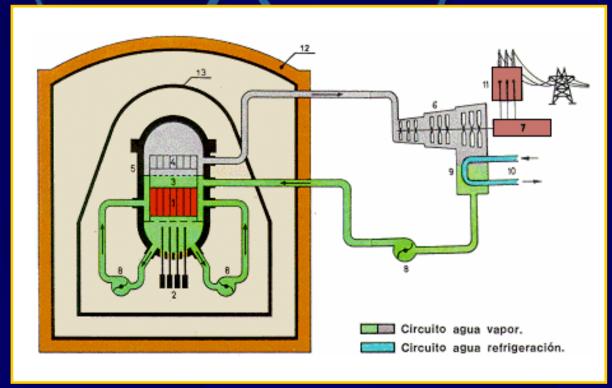
Reactores de agua en ebullición (BWR)

> El agua de refrigeración se convierte en vapor y actúa directamente

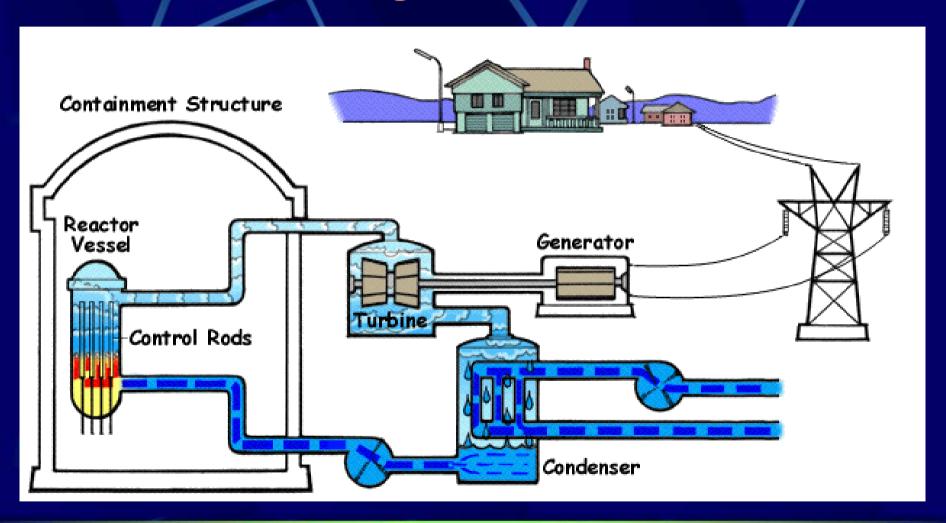
sobre las turbinas.

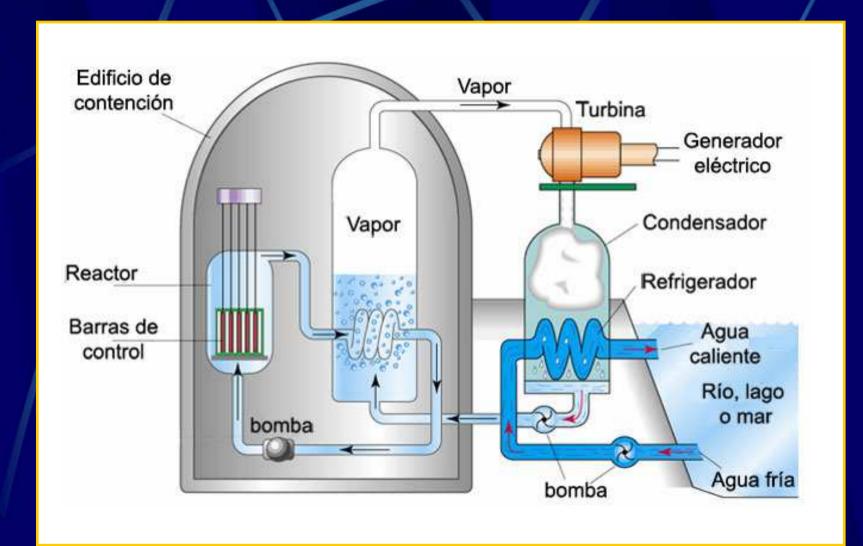
No hay generador de vapor.

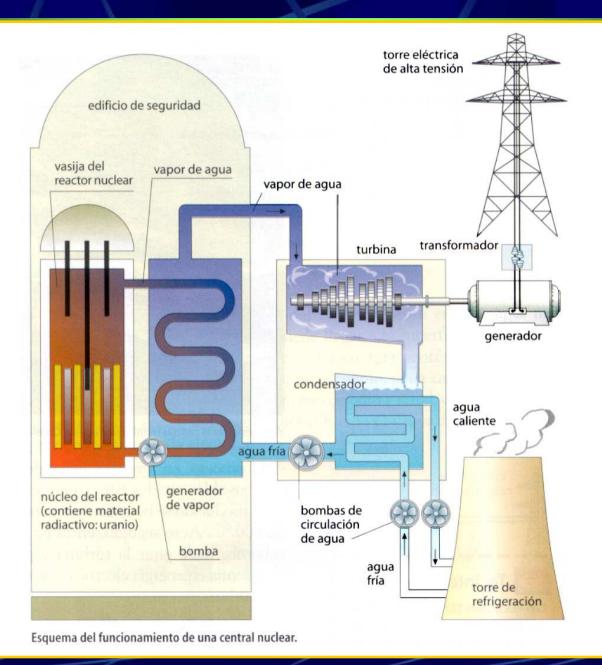
 El circuito secundario no está aislado del núcleo; es radiactivo.



Reactores de agua en ebullición (BWR)









Vista aérea de la central nuclear Vandellós II (Tarragona). 1087 MW

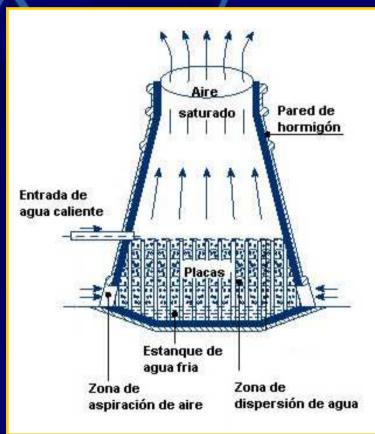


Circuito de refrigeración

Puede utilizarse un río, lago o mar. Produce calentamiento del agua y, por tanto, impacto ambiental.

Otra opción son las torres de refrigeración.









Los residuos nucleares

Los residuos nucleares son un grave problema pues siguen siendo muy contaminantes incluso durante miles de años.

Los residuos de alta radiactividad (combustible gastado) se almacenan inicialmente en las propias centrales, en piscinas de

hormigón.

Luego se conducen a fábricas de reprocesamiento, donde se recupera el material no consumido.

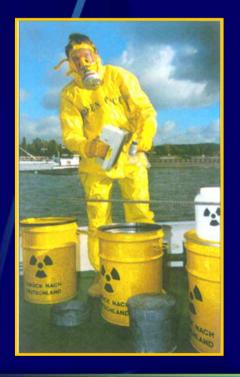
Piscina de la central de Almaraz



Los residuos nucleares

Los residuos de baja y media intensidad (ropa, herramienta, desechos,...) se recubren de hormigón y se introducen en contenedores o bidones.





Finalmente, todos los residuos se depositan en "cementerios nucleares" o se vierten al mar.



Medidas de seguridad

- Barreras de contención de la radiactividad: vaina del combustible, paredes de acero del sistema de refrigeración, edificio de contención de hormigón.
- Introducción total de las barras de control.
- Inyección de absorbentes de neutrones en el refrigerante.
- Sistemas de refrigeración de emergencia.
- Refrigeración para condensación de fugas de vapor para bajar presión.

Ventajas e inconvenientes

Ventajas

- > Alternativa a los escasos combustibles fósiles.
- No tiene efectos contaminantes.

Inconvenientes

- Elevado coste de instalaciones y medidas de seguridad
- Problemas de almacenamiento de residuos activos durante mucho tiempo.
- Gran peligrosidad de las fugas radiactivas y accidentes nucleares.

El riesgo nuclear

En 1986 se produjo en **Chernobil** (Ucrania) el mayor accidente nuclear de la historia. Una explosión en uno de los reactores liberó **200 toneladas de material radiactivo** a la atmósfera. El equivalente a 500 bombas como la de Hiroshima.





El riesgo nuclear



Los efectos de la radiación son espeluznantes: cáncer, leucemia, malformaciones congénitas, enfermedades degenerativas,



El riesgo nuclear

Los efectos son prolongados: Entre 1986 y 2000 se produjo un incremento masivo de la incidencia del **cáncer de tiroides** en la zona afectada por el accidente de Chernobil, sobre todo en los niños.

Grupo de edad	Incidencia del cáncer de tiroides	
	1972-1985	1986-2000
0-18	29	975
19-34	227	1158
35-49	341	2334
50-64	461	2002
65 ó +	404	1035
TOTAL	1472	7504

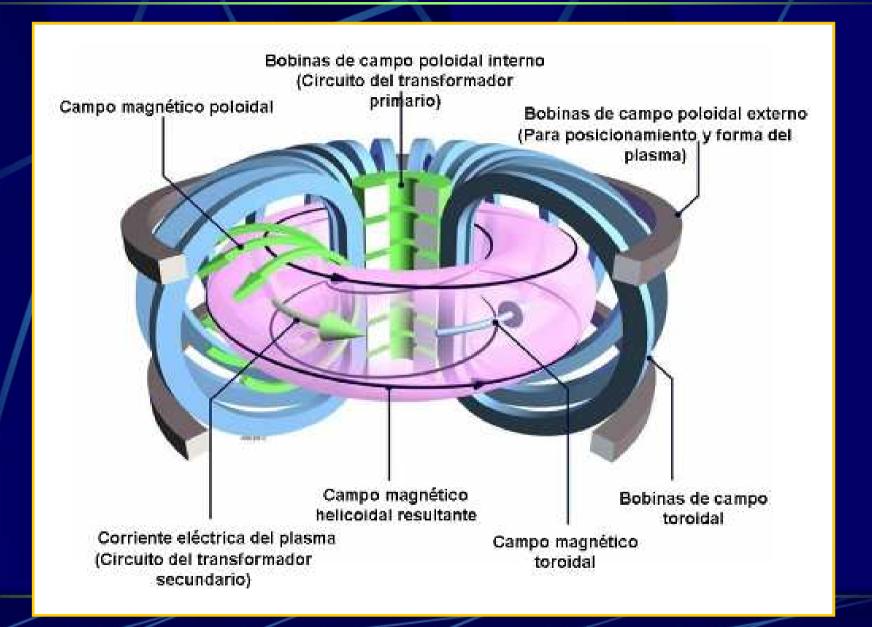
La energía nuclear de fusión

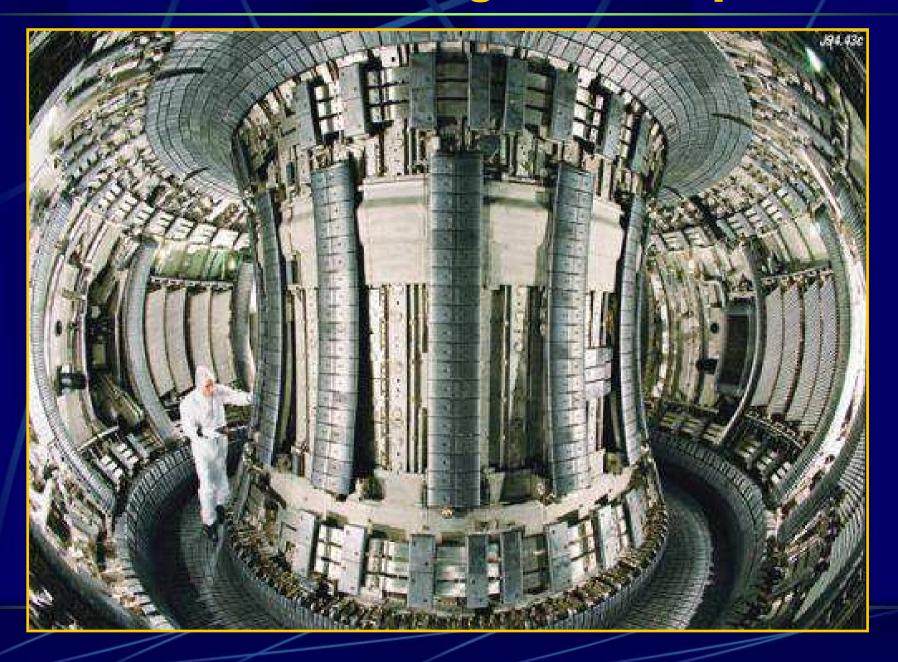
Problemas

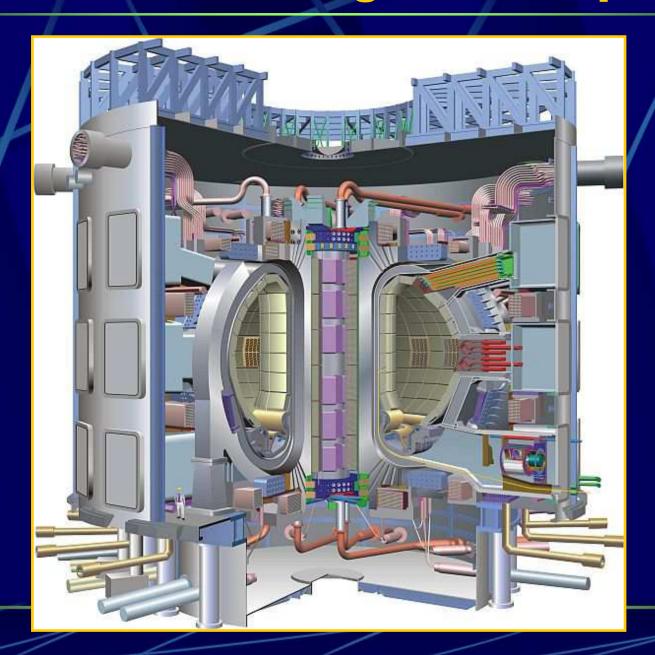
- Calentar el gas a altísimas temperaturas (≈ 108 °C).
- Confinar el plasma durante el tiempo suficiente.

Lineas de investigación

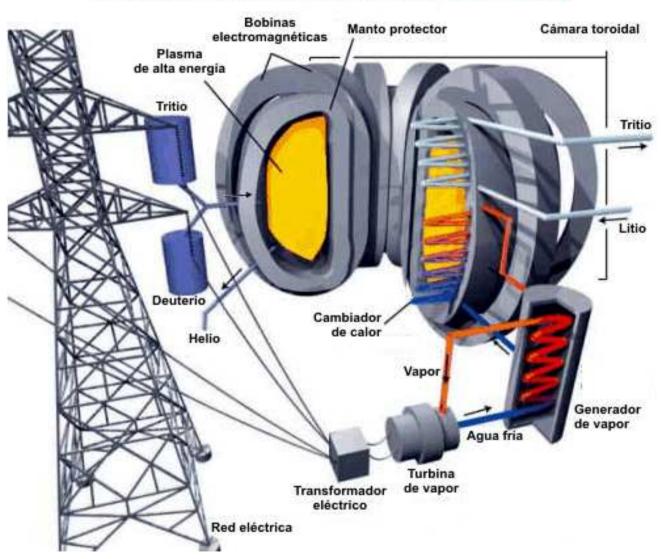
- Confinamiento magnético de plasma: se confina mediante campo magnético y se calienta haciendo circular una corriente eléctrica muy intensa por el plasma conductor.
- Confinamiento inercial: calentamiento mediante láser de alta potencia.

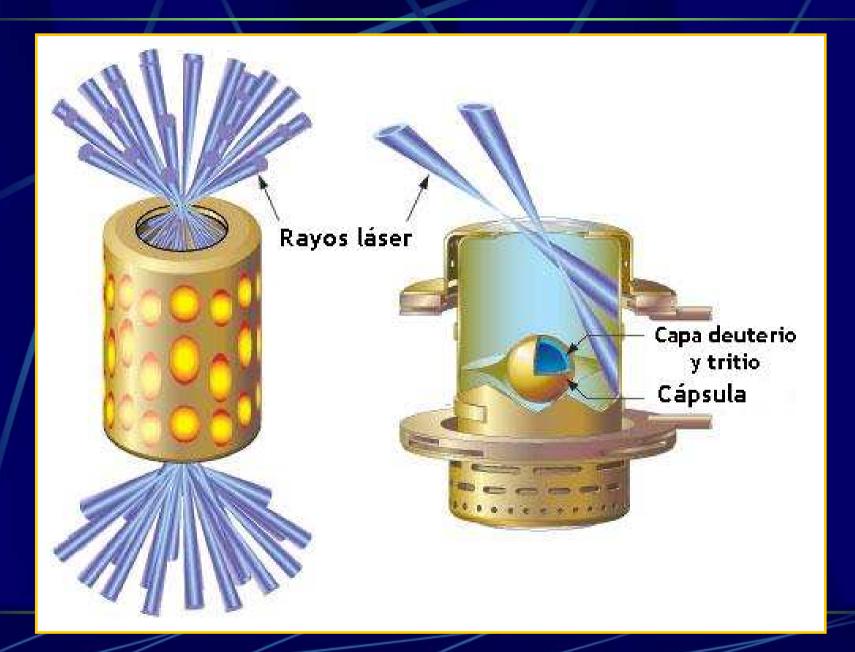


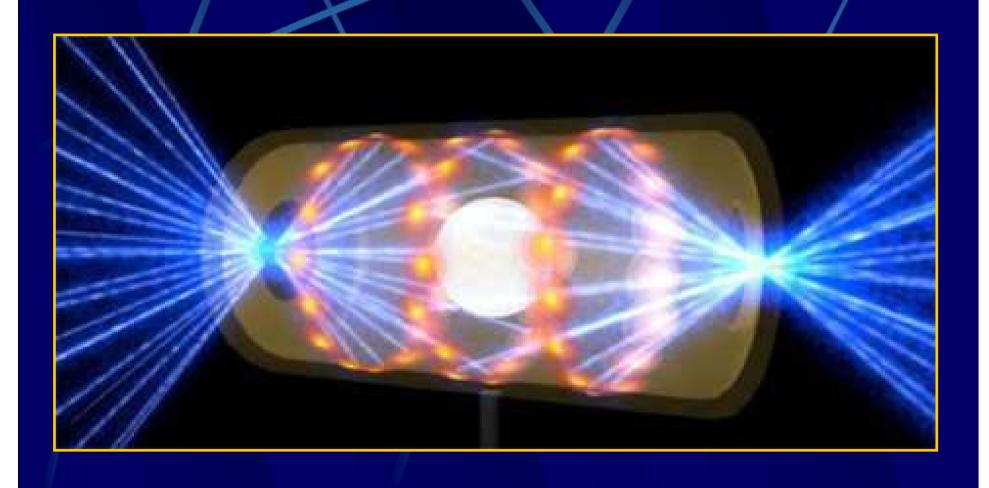




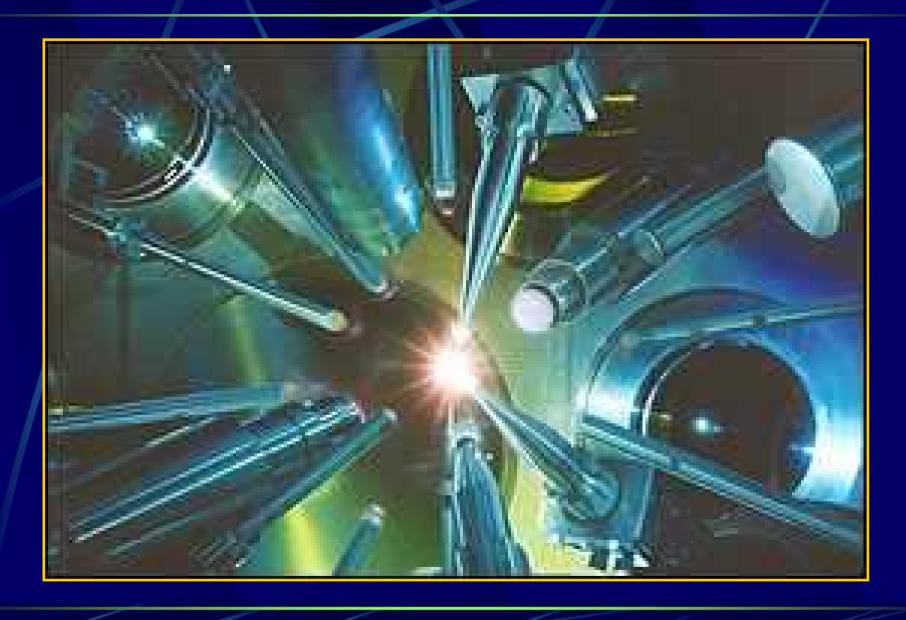






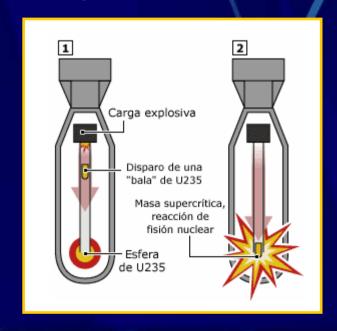






La bomba atómica

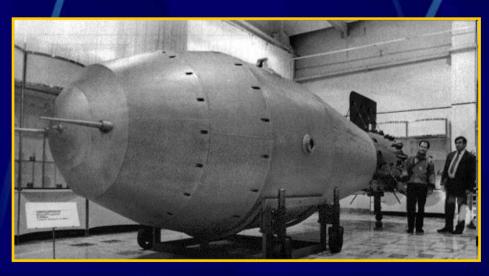
- Reacción en cadena con factor de multiplicación k > 1
- No debe alcanzarse la masa crítica antes del impacto.





La bomba de hidrógeno

- > Se basa en la fusión de deuterio y tritio.
- La reacción se inicia con una explosión atómica de fisión, para alcanzar la temperatura necesaria.





Efectos de las bombas nucleares

- > La potencia explosiva se mide en kilotones y megatones.
- Los efectos son de tres tipos:
 - Efectos de presión.
 - Efectos térmicos.
 - Efectos radiactivos (inmediatos y residuales)

Hiroshima tras la bomba atómica



Víctimas de la bomba atómica



La energía nuclear en España

- España sólo tiene 7 reactores nucleares, frente a países similares como Francia con 59 reactores.
- Sólo el 19,5% de la energía eléctrica producida en España es de origen nuclear.
- En 1983 se aprobó la moratoria nuclear, que supuso frenar la energía nuclear en España.



La energía nuclear en España

En España tenemos un "cementerio nuclear" para residuos de media y baja actividad (contaminantes como máximo unos 300 años) en El Cabril (Córdoba).



