



Na (Sodio)

POR: ITZÍAR BRAVO RUIZ

4°C

ESTADO DE AGREGACIÓN

El estado de agregación del sodio, a temperatura ambiente, es sólido.

DENSIDAD

Su densidad es de 968 Kg/m^3

PUNTO DE FUSIÓN

Su temperatura de fusión es de $97,8 \text{ C}^\circ$

PUNTO DE EBULLICIÓN

Su punto de ebullición es de 882 C°

APLICACIONES

- El sodio es un componente de muchas comidas, por ejemplo la sal común (NaCl).
- El sodio es un componente que logra absorber los malos olores, justo como ocurre con la sal. En combinación con numerosos ácidos grasos, es efectivo para la fabricación de desodorantes.
- En este caso se usa el sodio como hidróxido de sodio. Este compuesto a base de sodio es ampliamente utilizado para fabricar jabones detergentes, papel, explosivos, pigmentos y derivados del petróleo en la industria química.
- Aparte de sus aplicaciones científicas, el sodio es un elemento imprescindible para la vida. Juega un papel vital en el metabolismo celular, manteniendo el volumen del organismo. Además, participa en impulsos nerviosos, contracciones musculares y en el equilibrio de los ácidos del organismo. Por otra parte, es el elemento químico que se encarga de que las membranas absorban los nutrientes de los alimentos.

