

25-0-2061

Propósito: Identificar y comprender las características de los enlaces metálicos

ENLACES METÁLICOS

Se produce solamente entre átomos de un mismo elemento metálico.

Gracias a este tipo de enlace los metales logran estructuras sumamente compactas, sólidas y resistentes.

Abandonan sus órbitas en torno al núcleo atómico una vez que este se forma las cargas positivas y negativas mantienen en su atracción, sujetando firmemente al grupo atómico y alcanzan los márgenes relevantes de dureza y compactación, que son típicas de los metales en barra.

Tenemos la posibilidad de mencionar, puesto que, el enlace metálico es un vínculo atómico bastante intenso.

Propiedades de un enlace metálico

A los enlaces metálicos se tienen que muchas de las características típicas de los metales, conducción del calor y de la electricidad de los metales, por cierto, se debería a la disposición tan especial de los electrones en nube cerca de los núcleos metálicos se debería a ello, puesto que esta clase de enlace repele casi toda la energía luminosa que les impacta, o sea brilla. Los átomos ligados por medio de enlaces metálicos acostumbra, además, organizarse en construcciones hexagonales, cúbicas, o de manera geométrica concreta.

Taller

1. ¿Qué es un enlace metálico?

Unión química que se produce únicamente entre los átomos de un mismo elemento metálico.

2. ¿Cuáles son las propiedades de los enlaces metálicos?

- Maleabilidad
- ductilidad
- buenos en la
- Conducta del calor
- brillo

3. Escribe 3 ejemplos de enlaces metálicos.

Enlaces entre los átomos de plata

- Enlaces entre los átomos de cadmio

- Enlaces entre los átomos de zinc

4. ¿Que es el mar de electrones?

Es un caso "particular" del enlace covalente. Todos los electrones se encuentran en el mismo nivel energético.

