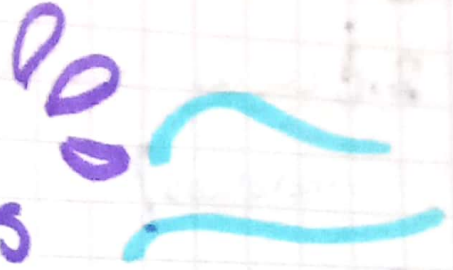


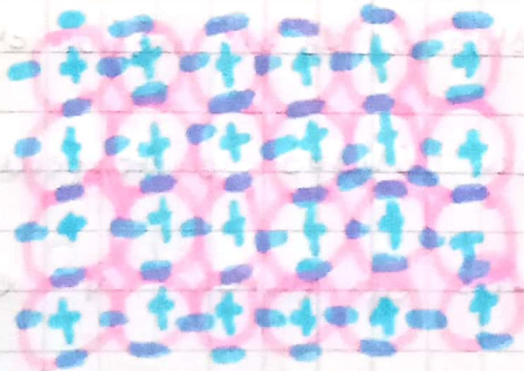
Propósito Identificar y comprender las características de los enlaces metálicos

25 oct, 2018

Enlaces METÁLICOS



Unión de átomos, unión entre los átomos de un mismo elemento que comparte electrones de valencia se les llama nube de electrones o mar de electrones, entre metales parte positiva en el medio y negativa en el exterior



Propiedades

- Se pueden doblar, doblar y maleabilidad y ductilidad
- Brillo
- Puntos de fusión alta pero se tienen que detectar



Waller

1. ¿Qué es un enlace metálico?
2. ¿Cuáles son las propiedades de los enlaces metálicos?
3. Escriba tres ejemplos de enlaces metálicos
4. ¿Qué es el mar de electrones?
5. Dibuje el mar de electrones

Solución

1. Los enlaces metálicos, son como su nombre lo dice es un tipo de unión química que se produce únicamente entre los átomos de un mismo elemento metálico
2. - suelen ser sólidos a temperatura ambiente
 - tienen puntos de fusión y ebullición muy variados (aunque suelen ser más bien altos)
 - presentan brillo metálico
 - Son dúctiles y maleables (no frágiles)

3. - Enlaces entre los átomos de plata (Ag)
- Enlaces entre los átomos de oro (Au)
- Enlaces entre los átomos de níquel (Ni)

4. Este modelo supone que, en el bloque metálico, los átomos se han liberado de sus electrones de valencia y estos forman un mar que se insertan entre los iones metálicos positivos.

