

Tarea No.4

Enlace químico. Análisis del comportamiento físico de sustancias con diferentes tipos de enlace.

1. Mencione los tipos de enlace químico que existen:
2. ¿Los enlaces covalentes se dividen en cuantos tipos y cuál es la característica principal de los mismos, mencione además tres ejemplos de cada tipo de enlace?
3. ¿Cuál es enlace químico donde dos átomos de alto potencial de ionización comparten un par de electrones?
4. Defina ¿qué es un enlace metálico y mencione al menos tres ejemplos?
5. ¿Cuáles son las principales propiedades de los enlaces metálicos?
6. ¿Qué compuestos son conductores eléctricos y por qué de los mencionados en el desarrollo de la práctica?
7. ¿Cómo es la solubilidad (en agua) de los compuestos bicarbonato de sodio, cloruro de sodio, cal?
8. ¿Cómo son los puntos de fusión de los compuestos con enlace covalente?
9. ¿Por qué el Cobre es un excelente conductor eléctrico?
10. ¿Qué compuestos (con enlace iónico, covalente o metálico) presentan una mayor resistencia eléctrica y por qué?