

Tarea Previa.

Laboratorio de Química Inorgánica I / Propiedades de los compuestos iónicos y de los compuestos covalentes

1. Define que es un compuesto iónico y un compuesto covalente. Da un ejemplo de cada uno.
2. ¿Qué es un cristal? Busca y dibuja la estructura del NaCl.
3. ¿Qué criterios se deben cumplir para que se presente la conducción eléctrica en una disolución de alguna sustancia en agua?

Falso o verdadero:

- \_\_\_ 1.-Los compuestos covalentes pueden formar sólidos cristalinos.
- \_\_\_ 2.-Los compuestos gaseosos a temperatura ambiente, son covalentes
- \_\_\_ 3.-Cualquier compuesto iónico se disuelve en agua y conduce la corriente.
- \_\_\_ 4.-Todos las sustancias iónicas tienen muy altos puntos de fusión.
- \_\_\_ 5.-Todos compuestos orgánicos son covalentes.
- \_\_\_ 6.-Los compuestos inorgánicos pueden ser covalentes.
- \_\_\_ 7.- Si un compuesto iónico se disuelve en agua, conducirá la corriente.
- \_\_\_ 8.-Si un compuesto es insoluble en agua, es covalente.

**4. Lee la Introducción y la metodología de la práctica.**