

Problema 415: ¿Qué tipo de enlace darán los siguientes pares de elementos: Na y Cl, H y O, Zn y Cu?

Na y Cl

El Na es un metal y el Cl un no metal, el Na tiende a perder electrones para dar un ion positivo y el Cl tiende a ganarlos para dar un ion negativo, estos iones se atraen formando una red cristalina ionica.

H y O

Tanto el H como el O son no metales. Compartirán sus electrones de valencia formando enlaces covalentes.

Zn y Cu

Tanto el Zn como el Cu son metales. Formarán una red cristalina metálica en la que se podrán mover con facilidad los electrones de valencia.