

Problema 416: ¿Qué tipo de enlace darán los siguientes pares de elementos: Fe y Mn, F y Ca, Cl y P?

Fe y Mn

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

Ca y F

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

Cl y P

Tanto el Cl como el P son no metales. Compartirán sus electrones de valencia formando enlaces covalentes.