

Problema 414: Explica que compuesto iónico formarán los átomos de S y Mg

El Mg al ser un metal alcalinotérreo presenta 2 electrones de valencia, tenderá a perderlos para conseguir configuración de gas noble. Si pierde dos electrones forma el ion Mg^{2+}

El S al ser un calcógeno o anfígeno presenta 6 electrones de valencia, tenderá a ganar dos para conseguir configuración de gas noble. Si gana dos electrones forma el ion S^{2-}

Estos iones formarán una red cristalina iónica, se atraen por fuerzas electrostáticas rodeándose cada ión de iones de signo contrario para maximizar las fuerzas atractivas y minimizar las repulsivas.

El compuesto será neutro por tanto necesitamos tantos iones Mg^{2+} como iones S^{2-}

