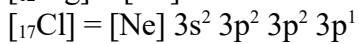
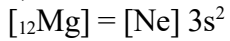


Problema303: Considerando el elemento alcalinotérreo del tercer período y el segundo elemento del grupo de los halógenos. ¿Qué tipo de enlace corresponde a la unión química de estos elementos entre sí? Escribe la fórmula del compuesto que forman. Razona la respuesta.

a)



b)

El primer elemento es el magnesio, un metal alcalinotérreo, el segundo elemento es el cloro un no metal de los halógenos. Los metales, como el magnesio, tienden a perder electrones para completar la configuración del gas noble más próximo. En este caso pierde dos electrones para formar el ion  $\text{Mg}^{2+}$  que tiene la configuración de Ne. Los no metales, como el cloro, en presencia de metales captan electrones para completar la configuración del gas noble más próximo. En este caso gana un electrón para formar el ion  $\text{Cl}^-$  que tiene la configuración del Ar. Estos iones, de distinto signo, se atraen por fuerzas electrostáticas para dar una red cristalina iónica. En este caso forman la sal que conocemos como cloruro de magnesio,  $\text{MgCl}_2$ .