

Problema 411: Explica que compuesto iónico formarán los átomos de Cl y Ca

El Ca 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  $\text{Ca}^{2+}$

El Cl al ser un halógeno presenta 7 electrones de valencia, tenderá a ganar uno para conseguir configuración de gas noble. Si gana un electrón forma el ion  $\text{Cl}^-$

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 doble número de iones  $\text{Cl}^-$  que de iones  $\text{Ca}^{2+}$

