

Problema 407: ¿Cuál es el ion más estable de los siguientes elementos: Li, Ca, Cl, S?

El Li al ser un metal alcalino presenta 1 electrón de valencia, tenderá a perderlo para conseguir configuración de gas noble. Si pierde un electrón forma el ion  $\text{Li}^+$

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  $\text{Cl}^-$

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  $\text{S}^{2-}$