

Problema 410: ¿Cuál es el ion más estable de los siguientes elementos: O, F, Cs, Sr?

El O 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  $O^{2-}$

El F 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  $F^{-}$

El Cs 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  $Cs^{+}$

El Sr 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  $Sr^{2+}$