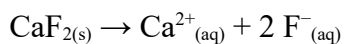


Problema 322: La fluorita es el fluoruro de calcio: a) ¿Cuál es su fórmula?, b) Disocia en iones esta sal, c) ¿Cuál es la configuración electrónica de estos iones, y di si cumplen la Regla del octeto?

a)



b)



c)

$[_{20}\text{Ca}] = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$ $[_{20}\text{Ca}^{2+}] = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ Configuración de gas noble, por tanto cumple la regla del octeto.

$[_9\text{F}] = 1s^2 2s^2 2p^5$ $[_9\text{F}^{-}] = 1s^2 2s^2 2p^6$ Configuración de gas noble, por tanto cumple la regla del octeto.