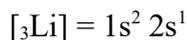


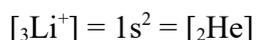
Problema 304: ¿Cómo consiguen configuración de gas noble los siguientes elementos: Li, Ca, S y I?

Partimos de las configuraciones electrónicas de cada átomo y deducimos si deben perder, ganar o compartir electrones para conseguir completar el octeto,  $ns^2 np^6$ .

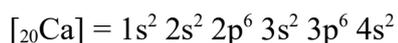
a)



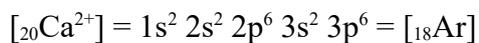
El Li debe perder un electrón para conseguir la configuración del He, que será más fácil que ganar 7 electrones para conseguir la configuración del Ne. El Li forma entonces el ion  $\text{Li}^+$ .



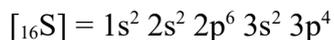
b)



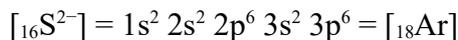
El Ca debe perder dos electrones para conseguir la configuración del Ar. El Ca forma entonces el ion  $\text{Ca}^{2+}$ .



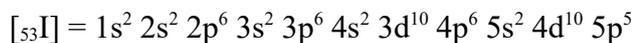
c)



El S debe ganar dos electrones para conseguir la configuración del Ar. El S forma entonces el ion  $\text{S}^{2-}$ .



d)



El I debe ganar un electrón para conseguir la configuración del Xe. El I forma entonces el ion  $\text{I}^-$ .

