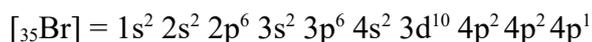


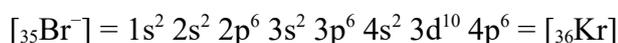
Problema 305: ¿Cómo consiguen configuración de gas noble los siguientes elementos: Br, Cs, N y Se? ¿A qué iones dan lugar?

Partimos de las configuraciones electrónicas de cada átomo y deducimos si deben perder, ganar o compartir electrones para conseguir completar el octeto,  $ns^2 np^6$ . Esta es la configuración que llamamos de gas noble.

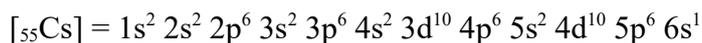
a)



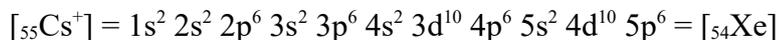
**El Br debe ganar un electrón** para completar los orbitales p, para conseguir la configuración del Kr. El Br forma entonces el ion  $\text{Br}^-$ .



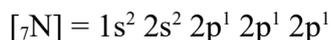
b)



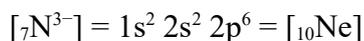
**El Cs debe perder un electrón** para quedar con los anteriores orbitales p completos, para conseguir la configuración del Xe. El Cs forma entonces el ion  $\text{Cs}^+$ .



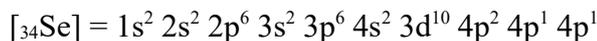
c)



**El N debe ganar tres electrones** para completar los orbitales p, para conseguir la configuración del Ne. El N forma entonces el ion  $\text{N}^{3-}$ .



d)



**El Se debe ganar dos electrones** para completar los orbitales p, para conseguir la configuración del Kr. El Se forma entonces el ion  $\text{Se}^{2-}$ .

