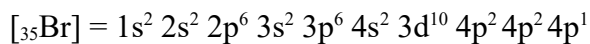


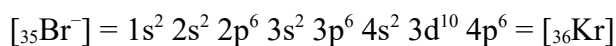
Problema 305: ¿Cómo consiguen configuración de gas noble los siguientes elementos: Br, Cs, N y Se? ¿A qué iones dan lugar?

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.

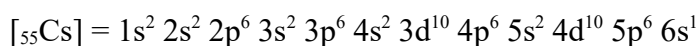
a)



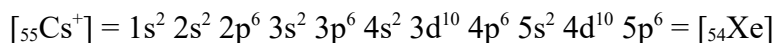
El Br debe ganar un electrón para completar los orbitales p, para conseguir la configuración del Kr. El Br forma entonces el ion Br^- .



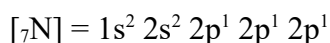
b)



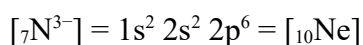
El Cs debe perder un electrón para quedar con los anteriores orbitales p completos, para conseguir la configuración del Xe. El Cs forma entonces el ion Cs^+ .



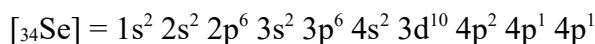
c)



El N debe ganar tres electrones para completar los orbitales p, para conseguir la configuración del Ne. El N forma entonces el ion 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 Se^{2-} .

