

Problema 409: ¿Cuál es el ion más estable de los siguientes elementos: I, Se, P, Ba?

El I 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 \mathbf{I}^-

El Se 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 \mathbf{Se}^{2-}

El P al ser del grupo de N presenta 5 electrones de valencia, tenderá a ganar tres para conseguir configuración de gas noble. Si gana tres electrones forma el ion \mathbf{P}^{3-}

El Ba 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 \mathbf{Ba}^{2+}