

UNIÓN ENTRE ÁTOMOS

Problema 408: ¿Cuál es el ion más estable de los siguientes elementos: Mg, K, Al, Br?

El Mg 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 Mg^{2+}

El K al ser un metal alcalino presenta 1 electrón de valencia, tenderá a perderlo para conseguir configuración de gas noble. Si pierde un electrón forma el ion K^+

El Al al ser del grupo del B presenta 3 electrones de valencia, tenderá a perderlos para conseguir configuración de gas noble. Si pierde tres electrones forma el ion Al^{3+}

El Br 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 Br^-