

Problema 412: Explica que compuesto iónico formarán los átomos de O y Li

El Li 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 Li^+

El O 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 O^{2-}

Estos iones formarán una red cristalina iónica, se atraen por fuerzas electrostáticas rodeándose cada ión de iones de signo contrario para maximizar las fuerzas atractivas y minimizar las repulsivas.

El compuesto será neutro por tanto necesitamos doble número de iones Li^+ que de iones O^{2-}

