

Problema 413: Explica que compuesto iónico formarán los átomos de F y Cs

El Cs 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 Cs^+

El F 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 F^-

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 tantos iones Cs^+ como iones F^-

