

QUÍMICA 2º BACHILLERATO

SOLUBILIDAD DE SALES COMUNES EN AGUA

IONES NEGATIVOS (aniones)	IONES POSITIVOS (cationes)	Solubilidad
Todos	Li^+ , Na^+ , K^+ , Rb^+ , Cs^+	Soluble
Todos	NH_4^+	Soluble
NO_3^- (Nitrato)	Todos	Soluble
CH_3COO^- (Acetato)	Todos	Soluble
Cl^- (Cloruro) Br^- (Bromuro) I^- (Yoduro)	Ag^+ , Pb^{2+} , Hg_2^{2+} , Cu^+	Insoluble
	Todos los restantes	Soluble
OH^- (Hidróxidos)	iones alcalinos, NH_4^+ , Sr^{2+} , Ba^{2+} , Ra^{2+} y Tl^+	Soluble
	Todos los restantes	Insoluble
SO_4^{2-} (Sulfato)	Ca^{2+} , Sr^{2+} , Ba^{2+} , Ra^{2+} , Pb^{2+}	Insoluble
	Todos los restantes	Soluble
S^{2-} (Sulfuro)	iones alcalinos, NH_4^+ y alcalino-térreos	Soluble
	Todos los restantes	Insoluble
CO_3^{2-} (Carbonato)	iones alcalinos y NH_4^+	Soluble
	Todos los restantes	Insoluble
PO_4^{3-} (Fosfato)	iones alcalinos y NH_4^+	Soluble
	Todos los restantes	Insoluble

En esta tabla se indica la solubilidad, a temperatura ambiente, de las sales más comunes. Se trata de una generalización cualitativa de gran utilidad.

El límite entre sustancia soluble e insoluble es arbitrario, aunque generalmente se cataloga un compuesto como insoluble cuando su solubilidad es **inferior a 0,1 mol/L**. Este criterio es el empleado en la construcción de la tabla anterior.

Por tanto, las sales que aparecen en ella como solubles tienen una solubilidad superior a 0,1 mol/L.