

Solubility Table

	H^+	$C_2H_3O_2^-$	AsO_4^{3-}	Br^-	CO_3^{2-}	Cl^-	CrO_4^{2-}	OH^-	I^-	NO_3^-	$C_2O_4^{2-}$	O^{2-}	PO_4^{3-}	SO_4^{2-}	S^{2-}	SO_3^{2-}	F^-
Alkali Metals	H^+	aq	aq	aq	d	aq	aq	ℓ	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	d	aq
	Li^+	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq
	Na^+	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq
	K^+	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq
Alkaline Earth Metals	Mg^{2+}	aq	I	aq	I	aq	aq	I	aq	aq	I	I	I	aq	aq	I	I
	Ca^{2+}	aq	I	aq	I	aq	aq	aq	aq	aq	I	I	I	I	aq	I	I
	Ba^{2+}	aq	I	aq	I	aq	I	aq	aq	aq	I	I	I	I	aq	I	I
Fixed Charge Cations	Ag^+	I	I	I	I	I	I	I	I	aq	I	I	I	I	I	I	I
	Al^{3+}	aq	I	aq	I	aq	I	I	aq	aq	I	I	I	aq	I	I	I
	Cd^{2+}	aq	I	aq	I	aq	I	I	aq	aq	I	I	I	aq	I	I	I
	Ni^{+2}	aq	I	aq	I	aq	I	I	aq	aq	I	I	I	aq	I	I	I
	Zn^{2+}	aq	I	aq	I	aq	I	I	aq	aq	I	I	I	aq	I	I	aq
	Bi	aq	I	aq	I	aq	I	I	aq	aq	aq	I	I	I	I	I	I
Variable Charge Cations	Co	aq	I	aq	I	aq	I	I	aq	aq	I	I	I	aq	I	I	aq
	Cu	aq	I	aq	I	aq	I	I	aq	aq	I	I	I	aq	I	I	aq
	Fe	aq	I	aq	I	aq	I	I	aq	aq	I	I	I	aq	I	I	I
	Hg	aq	I	I	I	aq	I	I	I	aq	I	I	I	I	I	I	I
	Mn	aq	I	aq	I	aq	I	I	aq	aq	I	I	I	aq	I	I	I
	Pb	aq	I	I	I	I	I	I	I	aq	I	I	I	I	I	I	I
Sn	aq	I	aq	I	aq	I	I	I	aq	aq	I	I	I	I	I	I	aq
NH_4^+	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	d	aq	aq	aq	I	aq	aq	aq	aq	aq

Key

ℓ = liquid

aq= soluble in water

I= insoluble in water

d= decomposes in water

~ no information, leave blank



Most Active

Activity Series: (highest > lowest)

Least Active

Cations: Li, K, Ba Ca, Na, Mg, Al, Zn, Mn, Zn, Cr, Fe, Cd, Co, Ni, Sn, Pb, H, Cu, Ag, Hg, Pt, Au

Anions: F_2 , Cl_2 , Br_2 , I_2

