

# Solubility Table

**P = PRECIPITATE so write (s)**

**— = remains aqueous so write (aq)**

**Liquid write (l)**

	acetate	bromide	carbonate	chlorate	chloride	chromate	hydroxide	iodide	nitrate	oxide	phosphate	silicate	sulfate	sulfide
	$C_2H_3O_2^{1-}$	$Br^{1-}$	$CO_3^{2-}$	$ClO_3^{1-}$	$Cl^{1-}$	$CrO_4^{2-}$	$OH^{1-}$	$I^{1-}$	$NO_3^{1-}$	$O^{2-}$	$PO_4^{3-}$	$SiO_4^{2-}$	$SO_4^{2-}$	$S^{2-}$
aluminum	—	—	—	—	—	—	P	—	—	P	P	P	—	P
ammonium	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
barium	—	—	P	—	—	P	P	—	—	P	P	P	P	P
bismuth	—	P	P	—	—	—	P	P	—	P	P	P	P	P
cadmium	—	—	P	—	—	—	P	—	—	P	—	—	—	P
calcium	—	—	P	—	—	—	P	—	—	P	P	P	—	P
Cobalt (II)	—	—	P	—	—	P	P	—	—	P	P	P	—	P
copper(II)	—	—	P	—	—	—	P	P	—	P	P	P	—	P
hydrogen	—	—	$H_2O_{(l)}$ $CO_{2(g)}$	—	—	—	Liquid	—	—	—	—	P	—	—
iron(II)	—	—	P	—	—	—	P	—	—	P	P	P	—	P
iron(III)	—	—	—	—	—	P	P	—	—	P	P	P	—	P
lead(II)	—	P	P	—	P	P	P	P	—	P	P	P	P	P
magnesium	—	—	P	—	—	—	P	—	—	P	P	P	—	P
manganese	—	—	P	—	—	—	P	—	—	P	P	P	—	—
nickel	—	—	P	—	—	—	P	—	—	P	P	—	—	P
potassium	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
silver	P	P	P	—	P	P	P	P	—	P	P	—	P	P
sodium	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
strontium	—	—	P	—	—	P	—	—	—	—	P	P	P	—
tin(II)	—	P	—	—	—	P	P	—	—	P	P	—	—	P
tin(IV)	—	—	—	—	—	—	P	—	—	P	—	—	—	P
zinc	—	—	P	—	—	P	P	—	—	P	P	P	—	P

Remember all Group 1 and  $NH_4^+$  salts are soluble