

### Solubility Table

		C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> <sup>-</sup>	AsO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	Br <sup>-</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	OH <sup>-</sup>	I <sup>-</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	O <sup>2-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	S <sup>2-</sup>	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	F <sup>-</sup>
	H <sup>+</sup>	aq	aq	aq	d	aq	aq	ℓ	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	d	aq
Alkali Metals	Li <sup>+</sup>	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq
	Na <sup>+</sup>	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq
	K <sup>+</sup>	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq	aq
Alkaline Earth Metals	Mg <sup>2+</sup>	aq	I	aq	I	aq	aq	I	aq	aq	I	I	I	aq	aq	I	I
	Ca <sup>2+</sup>	aq	I	aq	I	aq	aq	aq	aq	aq	I	I	I	I	aq	I	I
	Ba <sup>2+</sup>	aq	I	aq	I	aq	I	aq	aq	aq	I	I	I	I	aq	I	I
Fixed Charge Cations	Ag <sup>+</sup>	I	I	I	I	I	I	I	I	aq	I	I	I	I	I	I	I
	Al <sup>3+</sup>	aq	I	aq	I	aq	I	I	aq	aq	I	I	I	aq	I	I	I
	Cd <sup>2+</sup>	aq	I	aq	I	aq	I	I	aq	aq	I	I	I	aq	I	I	I
	Ni <sup>+2</sup>	aq	I	aq	I	aq	I	I	aq	aq	I	I	I	aq	I	I	I
	Zn <sup>2+</sup>	aq	I	aq	I	aq	I	I	aq	aq	I	I	I	aq	I	I	aq
Variable Charge Cations	Bi	aq	I	aq	I	aq	I	I	aq	aq	I	I	I	aq	I	I	aq
	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	I	I	I	aq	I	I	aq
	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	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

