

# RCHS CHEMISTRY

## COMMON IONS AND THEIR CHARGES

<i>Name</i>	<i>Symbol</i>	<i>Charge</i>	<i>Name</i>	<i>Symbol</i>	<i>Charge</i>
aluminum	Al <sup>+++</sup>	+3	lead(II)	Pb <sup>++</sup>	+2
ammonium	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	+1	magnesium	Mg <sup>++</sup>	+2
barium	Ba <sup>++</sup>	+2	mercury(I)	Hg <sub>2</sub> <sup>++</sup>	+2
calcium	Ca <sup>++</sup>	+2	mercury(II)	Hg <sup>++</sup>	+2
chromium(III)	Cr <sup>+++</sup>	+3	nickel(II)	Ni <sup>++</sup>	+2
cobalt(II)	Co <sup>++</sup>	+2	potassium	K <sup>+</sup>	+1
copper(I)	Cu <sup>+</sup>	+1	silver	Ag <sup>+</sup>	+1
copper(II)	Cu <sup>++</sup>	+2	sodium	Na <sup>+</sup>	+1
hydronium	H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	+1	tin(II)	Sn <sup>++</sup>	+2
iron(II)	Fe <sup>++</sup>	+2	tin(IV)	Sn <sup>++++</sup>	+4
iron(III)	Fe <sup>+++</sup>	+3	zinc	Zn <sup>++</sup>	+2
acetate	C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> <sup>-</sup>	-1	hydrogen sulfate	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	-1
bromide	Br <sup>-</sup>	-1	hydroxide	OH <sup>-</sup>	-1
carbonate	CO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	-2	hypochlorite	ClO <sup>-</sup>	-1
chlorate	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	-1	iodide	I <sup>-</sup>	-1
chloride	Cl <sup>-</sup>	-1	nitrate	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	-1
chlorite	ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	-1	nitrite	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	-1
chromate	CrO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	-2	oxide	O <sup>-</sup>	-2
cyanide	CN <sup>-</sup>	-1	perchlorate	ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	-1
dichromate	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>-</sup>	-2	permanganate	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	-1
fluoride	F <sup>-</sup>	-1	peroxide	O <sub>2</sub> <sup>-</sup>	-2
hexacyanoferrate(II)	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>-</sup>	-4	phosphate	PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	-3
hexacyanoferrate(III)	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>-</sup>	-3	sulfate	SO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	-2
hydride	H <sup>-</sup>	-1	sulfide	S <sup>-</sup>	-2
hydrogen carbonate	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	-1	sulfite	SO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	-2