

# CHEMISTRY IONS

## **OXIDATION NUMBER**

### -1

acetate ion,  $C_2H_3O_2^{1-}$

perbromate ion,  $BrO_4^{1-}$

bromate ion,  $BrO_3^{1-}$

bromite  $BrO_2^{1-}$

hypobromite  $BrO^{1-}$

bromide ion  $Br^{1-}$

bicarbonate ion,  $HCO_3^{1-}$   
(hydrogen carbonate)

perchlorate ion,  $ClO_4^{1-}$

chlorate ion,  $ClO_3^{1-}$

chlorite ion,  $ClO_2^{1-}$

hypochlorite ion,  $ClO^{1-}$

chloride ion,  $Cl^{1-}$

cyanide ion,  $CN^{1-}$

hydrogen sulfate ion,  $HSO_4^{1-}$   
(bisulfate)

hydroxide ion,  $OH^{1-}$

hydride ion,  $H^{1-}$

periodate ion,  $IO_4^{1-}$

iodate ion,  $IO_3^{1-}$

iodite ion,  $IO_2^{1-}$

hypoiodite ion,  $IO^{1-}$

iodide ion  $I^{1-}$

nitrate ion,  $NO_3^{1-}$

nitrite ion,  $NO_2^{1-}$

permanganate ion,  $MnO_4^{1-}$

dihydrogen phosphate ion,  $H_2PO_4^{1-}$

fluoride ion,  $F^{1-}$

### -2

carbonate ion,  $CO_3^{2-}$

chromate ion,  $CrO_4^{2-}$

dichromate ion,  $Cr_2O_7^{2-}$

hydrogen phosphate ion,  $HPO_4^{2-}$

oxalate ion,  $C_2O_4^{2-}$

oxide ion,  $O^{2-}$

peroxide ion,  $O_2^{2-}$

selenate ion,  $SeO_4^{2-}$

selenide ion,  $Se^{2-}$

selenite ion,  $SeO_3^{2-}$

sulfate ion,  $SO_4^{2-}$

sulfite ion,  $SO_3^{2-}$

sulfide ion  $S^{2-}$

thiosulfate ion,  $S_2O_3^{2-}$

tellurate ion,  $TeO_4^{2-}$

telluride ion,  $Te^{2-}$

# CHEMISTRY IONS

## 3-

arsenate ion,  $\text{AsO}_4^{3-}$

arsenite ion,  $\text{AsO}_3^{3-}$

nitride ion,  $\text{N}^{3-}$

phosphate ion,  $\text{PO}_4^{3-}$

phosphide ion,  $\text{P}^{3-}$

phosphite ion,  $\text{PO}_3^{3-}$

## 1+

ammonium ion,  $\text{NH}_4^{+1}$

cesium ion,  $\text{Cs}^{+1}$

hydrogen ion,  $\text{H}^{+1}$

lithium ion,  $\text{Li}^{+1}$

potassium ion,  $\text{K}^{+1}$

rubidium ion,  $\text{Rb}^{+1}$

sodium ion,  $\text{Na}^{+1}$

## 2+

barium ion,  $\text{Ba}^{+2}$

calcium ion,  $\text{Ca}^{+2}$

dimercury (I) ion,  $\text{Hg}_2^{+2}$   
(mercury (I) ion)

magnesium ion,  $\text{Mg}^{+2}$

strontium ion,  $\text{Sr}^{+2}$

## 3+

aluminum ion,  $\text{Al}^{+3}$

gallium ion,  $\text{Ga}^{+3}$

## Heavy Metal Ions

Ti<sup>+2,+3,+4</sup>

Pt<sup>+2,+4</sup>

Ag<sup>+1</sup>

Zn<sup>+2</sup>

Hg<sub>2</sub><sup>+2</sup>

Ga<sup>+3</sup>

Tl<sup>+3</sup>

V<sup>+2,+3,+4,+5</sup>

Zr<sup>+4</sup>

Cu<sup>+1,+2</sup>

Au<sup>+1,+3</sup>

Cd<sup>+2</sup>

Hg<sup>+2</sup>

In<sup>+3</sup>

Hf<sup>+4</sup>

Nb<sup>+3,+5</sup>

Ta<sup>+5</sup>

Mo<sup>+6</sup>

Mn<sup>+2,+3,+4,+7</sup>

Fe<sup>+2,+3</sup>

Ru<sup>+3</sup>

Co<sup>+3,+4,+6</sup>

Ir<sup>+3,+4</sup>

Pb<sup>+2,+4</sup>

Pd<sup>+2,+4</sup>

Cr<sup>+2,+3,+6</sup>

W<sup>+6</sup>

Tc<sup>+4,+6,+7</sup>

Re<sup>+4,+6,+7</sup>

Os<sup>+3,+4</sup>

Rh<sup>+3</sup>

Sn<sup>+2,+4</sup>

Ni<sup>+2,+3</sup>