

## Ions Polyatomiques(états d'oxydations)

### Ions (-1)

Acétate	$\text{CH}_3\text{COO}$
Benzoate	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COO}$
Hypochlorite	$\text{ClO}$
Chlorite	$\text{ClO}_2$
Chlorate	$\text{ClO}_3$
Perchlorate	$\text{ClO}_4$
Hypoiodite	$\text{IO}$
Iodite	$\text{IO}_2$
Iodate	$\text{IO}_3$
Periodate	$\text{IO}_4$
Hypobromite	$\text{BrO}$
Bromite	$\text{BrO}_2$
Bromate	$\text{BrO}_3$
Perbromate	$\text{BrO}_4$
Cyanure	$\text{CN}$
Bicarbonate	$\text{HCO}_3$
Bisulfate	$\text{HSO}_4$
Bisulfure	$\text{HS}$
Bisulfite	$\text{HSO}_3$
Hydroxyde	$\text{OH}$
Nitrite	$\text{NO}_2$
Nitrate	$\text{NO}_3$
Permanganate	$\text{MnO}_4$

### Ions (-2)

Carbonate	$\text{CO}_3$
Chromate	$\text{CrO}_4$
Dichromate	$\text{Cr}_2\text{O}_7$
Sulfate	$\text{SO}_4$
Sulfite	$\text{SO}_3$
Silicate	$\text{SiO}_3$
Sélénate	$\text{SeO}_4$
Sélénite	$\text{SeO}_3$

### Ions (-3)

Phosphate	$\text{PO}_4$
Phosphite	$\text{PO}_3$

### Ion (+1)

Ammonium	$\text{NH}_4$
----------	---------------

Acide Hypo____eux	Acide ____eux	Acide ____ique	Acide Per____ique
$\text{HClO}$	$\text{HClO}_2$	$\text{HClO}_3$	$\text{HClO}_4$
	$\text{H}_2\text{SO}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	
	$\text{HNO}_2$	$\text{HNO}_3$	
	$\text{H}_3\text{PO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	
		$\text{H}_2\text{CO}_3$	