

## Tabela de Cátions

### Número de Oxidação Fixo

NOx 1+				NOx 2+				NOx 3+	
Lítio	Li <sup>1+</sup>	Frâncio	Fr <sup>1+</sup>	Berílio	Be <sup>2+</sup>	Rádio	Ra <sup>2+</sup>	Alumínio	Al <sup>3+</sup>
Sódio	Na <sup>1+</sup>	Prata	Ag <sup>1+</sup>	Magnésio	Mg <sup>2+</sup>	Zinco	Zn <sup>2+</sup>		
Potássio	K <sup>1+</sup>	Amônio	NH <sub>4</sub> <sup>1+</sup>	Cálcio	Ca <sup>2+</sup>	Cádmio	Cd <sup>2+</sup>		
Rubídio	Rb <sup>1+</sup>	Hidrogênio	H <sup>1+</sup>	Estrôncio	Sr <sup>2+</sup>	Escândio	Sc <sup>2+</sup>		
Césio	Cs <sup>1+</sup>	Hidrônio	H <sub>3</sub> O <sup>1+</sup>	Bário	Ba <sup>2+</sup>				

### Número de Oxidação Variável

NOx 1+		NOx 2+					
Auroso	Au <sup>1+</sup>	Cobaltoso	Co <sup>2+</sup>	Ferroso	Fe <sup>2+</sup>	Platinoso	Pt <sup>2+</sup>
Cuproso	Cu <sup>1+</sup>	Cromoso	Cr <sup>2+</sup>	Manganoso	Mn <sup>2+</sup>	Plumboso	Pb <sup>2+</sup>
Mercuroso	(Hg) <sub>2</sub> <sup>1+</sup>	Cúprico	Cu <sup>2+</sup>	Mercúrico	Hg <sup>2+</sup>	Titanoso	Ti <sup>2+</sup>
		Estanhoso	Sn <sup>2+</sup>	Niqueloso	Ni <sup>2+</sup>		

NOx 3+		NOx 4+		NOx 5+			
Antimonioso	Sb <sup>3+</sup>	Crômico	Cr <sup>3+</sup>	Estânico	Sn <sup>4+</sup>	Antimônico	Sb <sup>5+</sup>
Arsenioso	As <sup>3+</sup>	Férrico	Fe <sup>3+</sup>	Platínico	Pt <sup>4+</sup>	Arsênico	As <sup>5+</sup>
Áurico	Au <sup>3+</sup>	Manganês III	Mn <sup>3+</sup>	Mangânico	Mn <sup>4+</sup>	Bismuto V	Bi <sup>5+</sup>
Bismuto III	Bi <sup>3+</sup>	Niquélico	Ni <sup>3+</sup>	Plúmbico	Pb <sup>4+</sup>		
Cobáltico	Co <sup>3+</sup>			Titânico	Ti <sup>4+</sup>		

## Tabela de Ânions

Alumínio	Aluminato – AlO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	Tetrahidroxialuminato – [Al(OH) <sub>4</sub> ] <sup>1-</sup>			
Antimônio	Metantimonito – SbO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	Antimonito – SbO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	Piroantimonato – Sb <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>4-</sup>	Antimonato – SbO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	
Arsênio	Metarsenito – AsO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	Arsenito – AsO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	Piroarsenato – As <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>4-</sup>	Arsenato – AsO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	
Berílio	Berilato – BeO <sub>2</sub> <sup>2-</sup>				
Bismuto	Bismutato – BiO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>				
Boro	Borato – BO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	Tetraborato – B <sub>4</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	Metaborato – BO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	Flúorborato – BF <sub>4</sub> <sup>1-</sup>	
Bromo	Brometo – Br <sup>1-</sup>	Hipobromito – BrO <sup>1-</sup>	Bromito – BrO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	Perbromato – BrO <sub>4</sub> <sup>1-</sup>	Bromato – BrO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>
<b>Carbono</b>	Metaneto – C <sup>4-</sup>	Acetileto – C <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	Cianeto – CN <sup>1-</sup>	Isocianeto – NC <sup>1-</sup>	Acetato – CH <sub>3</sub> COO <sup>1-</sup>
	Carbonato – CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Tartarato – [C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> O <sub>6</sub> ] <sup>2-</sup>	Citrato – [C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> O <sub>7</sub> ] <sup>3-</sup>	Salicilato – C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> (OH)COO <sup>1-</sup>	
	Benzoato – C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COO <sup>1-</sup>	Succinato – [C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub> ] <sup>2-</sup>	Oxalato – C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>		
Chumbo	Plumbito – PbO <sub>2</sub> <sup>2-</sup>	Plumbato – PbO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>			
Cloro	Cloreto – Cl <sup>1-</sup>	Hipoclorito – ClO <sup>1-</sup>	Clorito – ClO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	Clorato – ClO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	Perclorato – ClO <sub>4</sub> <sup>1-</sup>
Cromo	Cromato – CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Dicromato – Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	CrO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>		
<b>Enxofre</b>	Sulfeto – S <sup>2-</sup>	Tiosulfato – S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Persulfato – S <sub>2</sub> O <sub>8</sub> <sup>2-</sup>	Tetrationato – S <sub>4</sub> O <sub>6</sub> <sup>2-</sup>	Hipossulfato – S <sub>2</sub> O <sub>6</sub> <sup>2-</sup>
	Sulfato – SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Sulfito – SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Hipossulfito – S <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Pirossulfato – S <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	Pirossulfito – S <sub>2</sub> O <sub>5</sub> <sup>2-</sup>
	Pentationato – S <sub>5</sub> O <sub>6</sub> <sup>2-</sup>	Hexationato – S <sub>6</sub> O <sub>5</sub> <sup>2-</sup>	Tritonato – S <sub>3</sub> O <sub>6</sub> <sup>2-</sup>	Tiocianato – SCN <sup>1-</sup>	
	Monopersulfato – SO <sub>5</sub> <sup>2-</sup>				
Estanho	Estanito- SnO <sub>2</sub> <sup>2-</sup>	Estanato – SnO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>			
Ferro	Ferricianeto – Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>3-</sup>	Ferrocianeto – Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>4-</sup>	Ferrato – FeO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Ferrito – FeO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	
Flúor	Fluoreto – F <sup>1-</sup>	Fluorato – FO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>			
Fósforo	Fosfeto – P <sup>3-</sup>	Metafosfato – PO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	Fosfato – PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	Hipofosfato – P <sub>2</sub> O <sub>6</sub> <sup>4-</sup>	Pirofosfato – P <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>4-</sup>
	Peroxidifosfato – P <sub>2</sub> O <sub>8</sub> <sup>4-</sup>	Peroximonofosfato – PO <sub>5</sub> <sup>3-</sup>			
Germânio	Germanato – GeO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>				
<b>Hidrogênio</b>	Monohidrogenofosfato – HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Dihidrogenofosfato – H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>1-</sup>	Hipofosfito – H <sub>2</sub> PO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	Fosfito – HPO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	
	Bissulfeto – HS <sup>1-</sup>	Bissulfito – HSO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	Bissulfato – HSO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>		
	Hidreto – H <sup>1-</sup>	Formiato – HCO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	Bicarbonato – HCO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>		
Iodo	Iodeto – I <sup>1-</sup>	Hipiodito – IO <sup>1-</sup>	Iodito – IO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	Iodato – IO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	Periodato – IO <sub>4</sub> <sup>1-</sup>
Manganês	Manganito – MnO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Manganato – MnO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Permanganato – MnO <sub>4</sub> <sup>1-</sup>		
Molibdênio	Molibdato – MoO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Molibdito – MoO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>			
<b>Nitrogênio</b>	Nitreto – N <sup>3-</sup>	Azoteto – N <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	Amideto – NH <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	Isocianeto – NC <sup>1-</sup>	Isocianato – NCO <sup>1-</sup>
	Nitrito – NO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	Nitrato – NO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	Hiponitrito – N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> <sup>2-</sup>	Peroximononitrato – NO <sub>4</sub> <sup>1-</sup>	

Ouro	Cloroaurato – $\text{AuCl}_4^{1-}$		
Oxigênio	Óxido – $\text{O}^{2-}$	Hidróxido – $\text{OH}^{1-}$	Peróxido – $\text{O}_2^{2-} / [\text{O-O}]^{2-}$
	Cianato – $\text{OCN}^{1-}$	Fulminato – $\text{ONC}^{1-}$	
Platina	Hexacloroplatinato – $\text{PtCl}_6^{2-}$		
Rutênio	Rutenito – $\text{RuO}^{1-}$		
Selênio	Seleneto – $\text{Se}^{2-}$	Selenito – $\text{SeO}_3^{2-}$	Selenato – $\text{SeO}_4^{2-}$
Silício	Metassilicato – $\text{SiO}_3^{2-}$	Ortossilicato – $\text{SiO}_4^{4-}$	Fluorsilicato – $\text{SiF}_6^{2-}$
Telúrio	Telureto – $\text{Te}^{2-}$	Telurito – $\text{TeO}_3^{2-}$	Telurato – $\text{TeO}_4^{2-}$
Tungstênio	Tungstato – $\text{WO}_4^{2-}$		
Urânio	uronato – $\text{UO}_4^{2-}$		
Zinco	Zincato – $\text{ZnO}_2^{2-}$	Tetrahidroxizincato – $[\text{Zn}(\text{OH})_4]^{2-}$	

REATIVIDADE DOS METAIS
Fr > Cs > Rb > K > Na > Li > Ra > Ba > Sr > Ca > Mg > Be > Al > Ti > Mn > Zn > Cr > Cd > Fe > Co > Ni > Sn > Pb > H > Bi > Sb > Cu > Hg > Ag > Pd > Pt > Au

REATIVIDADE DOS AMETAIS
F > O > N > Cl > Br > I > S > C > Se > At > Te > P > H > As > B > Si

## SOLUBILIDADE EM ÁGUA

ânion ⇌ cátion	$\text{NO}_3^{-1}$	$\text{NO}_2^{-1}$	$\text{CH}_3\text{COO}^{-1}$	$\text{F}^{-1}$	$\text{Cl}^{-1}$	$\text{Br}^{-1}$	$\text{I}^{-1}$	$\text{SO}_4^{-2}$	$\text{S}^{-2}$	$\text{CO}_3^{-2}$	$\text{PO}_4^{-3}$	Outros
$\text{NH}_4^{+1}$	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S
$\text{Li}^{+1}$	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S
$\text{Na}^{+1}$	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S
$\text{K}^{+1}$	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S
$\text{Rb}^{+1}$	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S
$\text{Cs}^{+1}$	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S
$\text{Mg}^{+2}$	S	S	S	S	S	S	S	S	S	PI	PI	PI
$\text{Ca}^{+2}$	S	S	S	S	S	S	S	PI	S	PI	PI	PI
$\text{Sr}^{+2}$	S	S	S	S	S	S	S	PI	S	PI	PI	PI
$\text{Ba}^{+2}$	S	S	S	S	S	S	S	PI	S	PI	PI	PI
$\text{Ra}^{+2}$	S	S	S	S	S	S	S	PI	S	PI	PI	PI
$\text{Ag}^{+1}$	S	S	PI	PI	PI	PI	PI	S	PI	PI	PI	PI
$\text{Cu}^{+1}$	S	S	S	PI	PI	PI	PI	S	PI	PI	PI	PI
$\text{Hg}_2^{+2}$	S	S	PI	PI	PI	PI	PI	S	PI	PI	PI	PI
$\text{Pb}^{+2}$	S	S	S	PI	PI	PI	PI	PI	PI	PI	PI	PI
Outros	S	S	S	S	S	S	S	S	PI	PI	PI	PI

S = SOLÚVEL      PI = PRATICAMENTE INSOLÚVEL