

Tabela de Cátions

Número de Oxidação Fixo

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

Número de Oxidação Variável

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

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

Tabela de Ânions

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

Ouro	Cloroaurato – AuCl_4^{1-}		
Oxigênio	Óxido – O^{2-}	Hidróxido – OH^{1-}	Peróxido – $\text{O}_2^{2-} / [\text{O-O}]^{2-}$
	Cianato – OCN^{1-}	Fulminato – ONC^{1-}	
Platina	Hexacloroplatinato – PtCl_6^{2-}		
Rutênio	Rutenito – RuO^{1-}		
Selênio	Seleneto – Se^{2-}	Selenito – SeO_3^{2-}	Selenato – SeO_4^{2-}
Silício	Metassilicato – SiO_3^{2-}	Ortossilicato – SiO_4^{4-}	Fluorsilicato – SiF_6^{2-}
Telúrio	Telureto – Te^{2-}	Telurito – TeO_3^{2-}	Telurato – TeO_4^{2-}
Tungstênio	Tungstato – WO_4^{2-}		
Urânio	uronato – UO_4^{2-}		
Zinco	Zincato – 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	NO_3^{-1}	NO_2^{-1}	$\text{CH}_3\text{COO}^{-1}$	F^{-1}	Cl^{-1}	Br^{-1}	I^{-1}	SO_4^{-2}	S^{-2}	CO_3^{-2}	PO_4^{-3}	Outros
NH_4^{+1}	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S
Li^{+1}	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S
Na^{+1}	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S
K^{+1}	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S
Rb^{+1}	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S
Cs^{+1}	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S
Mg^{+2}	S	S	S	S	S	S	S	S	S	PI	PI	PI
Ca^{+2}	S	S	S	S	S	S	S	PI	S	PI	PI	PI
Sr^{+2}	S	S	S	S	S	S	S	PI	S	PI	PI	PI
Ba^{+2}	S	S	S	S	S	S	S	PI	S	PI	PI	PI
Ra^{+2}	S	S	S	S	S	S	S	PI	S	PI	PI	PI
Ag^{+1}	S	S	PI	PI	PI	PI	PI	S	PI	PI	PI	PI
Cu^{+1}	S	S	S	PI	PI	PI	PI	S	PI	PI	PI	PI
Hg_2^{+2}	S	S	PI	PI	PI	PI	PI	S	PI	PI	PI	PI
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