



## TABELAS DE AUXÍLIO EM NOMENCLATURA INORGÂNICA

Prof. Carlos Eduardo

ESPÉCIE	CARACTERÍSTICA	NOX
SUBSTÂNCIA SIMPLES	-	0
SUBSTÂNCIA COMPOSTA	$\sum NOX$	0
ÍON		CARGA
IA E Ag	-	+1
IIA, Zn E Cd	-	+2
VIA	MAIS ELETRONEGATIVO	-2
VIIA	MAIS ELETRONEGATIVO	-1
H	LIGADO A METAIS	-1
	LIGADO A AMETAIS	+1
O	SUPERÓXIDOS	-1/2
	PERÓXIDOS	-1
	DEMAIS CASOS	-2

Obs.: peróxidos e superóxidos são compostos binários onde o oxigênio encontra-se ligado a família IA (+1), IIA (+2), H (+1) e Ag (+1).

NOX	CÁTION
+1	IA, Ag e $NH_4$
+2	IIA, Zn e Cd
+3	Al e Bi
+1/+2	Hg e Cu
+1/+3	Au
+2/+3	Fe, Co e Ni
+2/+4	Sn, Pb, Pt e Ti
+3/+5	As e Sb

PREFIXO/SUFIXO	FAMÍLIA			
	IV A (14)	V A (15)	VI A (16)	VII A (17)
hipo...oso		(+1)		+1
.....oso		+3	+4	+3
.....ico	+4	+5	+6	+5
per...ico				+7
.....ídrico			-2	-1

ÓXIDO	CARACTERÍSTICA
Básico	$M^{+1}$ , $M^{+2}$ e $Bi^{+3}$
Anfótero	$M^{+3}$ , $M^{+4}$ , $SM^{+3}$ , $SM^{+5}$ , $Sn^{+2}$ , $Zn^{+2}$ e $Pb^{+2}$
Neutro	$H_2O$ , $NO$ , $CO$ e $N_2O$
Ácido (anidrido)	$M^{+6}$ , $M^{+7}$ , $SM^{+4}$ e Ametais
Duplo, salino ou misto	$M_3O_4$
Peróxido	$O^{-1}$
Superóxido	$O^{-1/2}$

ÁCIDO	SAL
ico	ato
oso	ito
ídrico	eto