

## Tabela de NO<sub>x</sub>

Elementos	NO <sub>x</sub>	Ocorrência	Exemplo
IA (1) ⇒ Metais alcalinos	+1	Substâncias compostas	NaCl
IIA(2): Metais alcalinoterrosos	+2	Substâncias compostas	CaO BeCl <sub>2</sub>
VIA(16): Calcogênios	-2	Substâncias binárias em que o calcogênio é o elemento mais eletronegativo	H <sub>2</sub> S CS <sub>2</sub>
VIA(17): Halogênios	-1	Substâncias binárias em que o halogênio é o elemento mais eletronegativo	KBr CaI <sub>2</sub>
Ag ⇒ Prata	+1	Substâncias compostas	AgCl
Zn ⇒ Zinco	+2	Substâncias compostas	ZnSO <sub>4</sub>
Al ⇒ Alumínio	+3	Substâncias compostas	AlF <sub>3</sub>
Fe ⇒ Ferro	+2	Substâncias compostas	FeO
	+3	Substâncias compostas	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
Cu ⇒ Cobre	+1	Substâncias compostas	CuF
	+2	Substâncias compostas	CuO
H ⇒ Hidrogênio	+1	Substâncias compostas em que o hidrogênio é o elemento menos eletronegativo	CH <sub>4</sub> H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
	-1	Substâncias compostas em que o hidrogênio é o elemento mais eletronegativo	NaH SiH <sub>4</sub>
O ⇒ Oxigênio	+2	Em fluoretos	OF <sub>2</sub>
	+1	Em fluoretos	O <sub>2</sub> F <sub>2</sub>
	-1	Em peróxidos (compostos binários)	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>
	-½	Em superóxidos (compostos binários)	Na <sub>2</sub> O <sub>4</sub>
	-2	Em óxidos (compostos binários)	CaO, H <sub>2</sub> O
	-2	Excetuando-se os casos anteriores	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> , KMnO <sub>4</sub>

