

Tabela 1: Tabela de Nox de alguns elementos

Elementos	Nox	Ocorrência	Exemplo
Substâncias simples	zero	Substâncias simples	O ₂ , C, Fe , Mg
Metais alcalinos Li, Na, K, Rb, Cs, Fr	+1	Substâncias compostas	NaF, Na ₂ O
Metais alcalinos terrosos Be, Mg, Ca, Ba, Sr, Ra	+2	Substâncias compostas	CaO, BeCl ₂
Calcogênios S, Se, Te	-2	Substâncias compostas	H ₂ S, CS ₂ , BaS
Halogênios F, Cl, Br, I	-1	Substâncias compostas	HF, NaBr, CaI ₂
Prata Ag	+1	Substâncias compostas	AgF, AgS, AgNO ₃
Zinco Zn	+2	Substâncias compostas	ZnCl ₂ , ZnS, ZnO
Alumínio Al	+3	Substâncias compostas	AlCl ₃ , Al ₂ O ₃ , AlF ₃
Hidrogênio H	+1	Ligado aos não metais	CH ₄ , H ₂ SO ₄
	-1	Ligado aos metais alcalinos e alcalinos terrosos	NaH, AlH ₃ , CaH ₂
Oxigênio O	-2	Maioria dos compostos	H ₂ SO ₄ , KMnO ₄ , HNO ₃
	-2	Óxidos compostos binários	Na ₂ O, H ₂ O, CaO
	-1/2	Superóxidos, compostos binários	Na ₂ O ₄
	-1	peróxidos compostos binários	H ₂ O ₂
	+1	Fluoretos	O ₂ F ₂
	+2	Fluoretos	OF ₂