

Espécie química	Situação	Nox	Exemplos
Substâncias simples	Qualquer caso	Zero	$H_2, O_2, N_2, F_2, Cl_2, Br_2, I_2, P_4, S_8, Cu, Al, Au$ etc.
Íon	Qualquer caso	A carga do íon	$Na^+ \Rightarrow Nox = +1; Al^{3+} \Rightarrow Nox = +3; F^- \Rightarrow Nox = -1$ $Ca^{2+} \Rightarrow Nox = +2; S^{2-} \Rightarrow Nox = -2; N^{3-} \Rightarrow Nox = -3$
Metais alcalinos e Ag	Em todos os compostos	+1	$NaCl, KOH, LiNO_3, Ag_2SO_4, NaBr$ $\boxed{+1} \quad \boxed{+1} \quad \boxed{+1} \quad \boxed{+1} \quad \boxed{+1}$
Metais alcalino-terrosos e zinco	Em todos os compostos	+2	$CaCl_2, MgO, BaSO_4, ZnCl_2, ZnSO_4$ $\boxed{+2} \quad \boxed{+2} \quad \boxed{+2} \quad \boxed{+2} \quad \boxed{+2}$
Alumínio	Em todos os compostos	+3	$Al_2O_3, AlCl_3, Al(OH)_3$ $\boxed{+3} \quad \boxed{+3} \quad \boxed{+3}$
Flúor	Em todos os compostos	-1	HF, CF_4, NF_3, OF_2 $\boxed{-1} \quad \boxed{-1} \quad \boxed{-1} \quad \boxed{-1}$
Hidrogênio	Ligado a ametais	+1	$HCl, H_2S, CH_4, NH_3, H_2SO_4, H_2CO$ $\boxed{+1} \quad \boxed{+1} \quad \boxed{+1} \quad \boxed{+1} \quad \boxed{+1} \quad \boxed{+1}$
	Ligado a IA e IIA	-1	NaH, LiH, CaH_2, BaH_2 $\boxed{-1} \quad \boxed{-1} \quad \boxed{-1} \quad \boxed{-1}$
Oxigênio	Na maioria de seus compostos	-2	$H_2O, H_2SO_4, CaCO_3, SO_2, NO, CO_2$ $\boxed{-2} \quad \boxed{-2} \quad \boxed{-2} \quad \boxed{-2} \quad \boxed{-2} \quad \boxed{-2}$
	Peróxidos	-1	$H_2O_2, Na_2O_2, CaO_2, MgO_2$ $\boxed{-1} \quad \boxed{-1} \quad \boxed{-1} \quad \boxed{-1}$
	Superóxidos	-1/2	K_2O_4, Na_2O_4 $\boxed{-1/2} \quad \boxed{-1/2}$
	Com flúor	+2	OF_2 $\boxed{+2}$