

NOX

Obs.:

-A soma total dos Nox em uma substância é sempre igual a Zero!
 -O Nox de um elemento em uma substância simples é igual a zero!ex: F₂,Cl₂,Na,P₄

Possuem Nox fixo:

1	Metais Alcalinos = Família 1 e Prata (Ag)		Ex: NaCl ₂ ,Ag ₂ S,KBr
2	Metais Alcalinos Terrosos = Família 2 ;Zinco (Zn) e o Cádmiio (Cd)		Ex: CaSO ₄ ,MgCO ₃ ,ZnSO ₄ ,CdS
3	Alumínio (Al)		Ex: AlPO ₄ , AlCl ₃
-1	Flúor (F)		Ex: NaF, CaF ₂
1	H	* Exceto qdo aparece em compostos binários com: Metais Alcalinos (Hidretos) Nox= -1 Alcalinos Terrosos Nox = -1/2	Ex.: HCl, H ₂ SO ₄ Nox= 1 NaH, KH Nox= -1
* - 2	O	* Exceto qdo aparece em compostos binários com: Metais Alcalinos (Peróxidos) Nox= -1 Alcalinos Terrosos (superóxidos) Nox = -1/2	Ex.:CO ₂ , HSO ₄ , NaOH Nox= -2 * Na ₂ O ₂ , K ₂ O ₂ Nox= -1 * Ca ₂ O ₄ , Mg ₂ O ₄ Nox= -1/2
* - 1	Cl, Br e I	* Nos compostos não oxigenados. Nos oxigenados deverão ser calculados	Ex.: NaCl, KBr, MgI ₂
* - 2	(Enxofre) S	* Nos compostos não oxigenados. Nos oxigenados deverão ser calculados	Ex.: Ag ₂ S, FeS

Óxidos = Elemento binário onde o O aparece como elemento mais eletronegativo (e fica no final da fórmula)

<i>Oxidos Básicos</i>	Metais alcalinos, alcalinos terrosos; Ag ⁺ ; Zn +2 ; Cd +2	Metal (Nox +1 e +2) + O-2
<i>Óxidos Anfóteros</i>	Ex.: Al ₂ O ₃ , Fe ₂ O ₃ , PbO ₂	Metal (Nox +3 e +4) + O-2
<i>Oxidos Ácidos (Anidridos)</i>	Ex.:Mn ₂ O ₇ , P ₂ O ₅ , SiO ₂	Metal (Nox +5 +6 ou +7) + O-2 Ametal + O-2
<i>Oxidos Salinos</i>	Ex.: Sn ₃ O ₄ , Fe ₃ O ₄ = X₃O₄ Sempre	Metal (Nox +8/3) + O-2
<i>Peróxidos</i>	Óxidos onde o oxigênio apresenta Nox = -1	Ex.: Na ₂ O ₂ , K ₂ O ₂ , H ₂ O ₂
<i>Superóxidos</i>	Óxidos onde o oxigênio apresenta Nox = -1/2	Ex.:Ca ₂ O ₄ , Mg ₂ O ₄
<i>Óxidos Neutros</i>	Só existem 4 : H₂O, N₂O, NO e CO	

Excessões

<i>Bi₂O₃</i>	É Óxido básico , embora seja um óxido de metal com Nox = +3
<i>ZnO, SnO e PbO</i>	São Óxidos anfóteros , embora sejam óxidos de metal com Nox = +2