

# MAPA MENTAL



## N.Ox. – NÚMERO DE OXIDAÇÃO

N.Ox. → CARGA QUE UM ELEMENTO APRESENTA AO REALIZAR UMA LIGAÇÃO QUÍMICA

### REGRAS PARA CÁLCULO DO N.Ox.

**H APRESENTA N.Ox. +1\***

\*(EM HIDRETOS, N.Ox. = -1; NA MOLÉCULA H<sub>2</sub>, N.Ox. = ZERO);

**O APRESENTA N.Ox. +2\***

\*(EM PERÓXIDOS, N.Ox. = -1; EM SUPERÓXIDOS, N.Ox. = -1/2; NA MOLÉCULA O<sub>2</sub>, N.Ox. = ZERO);

**FAMÍLIA PAR APRESENTA N.Ox. PAR;**

**FAMÍLIA ÍMPAR APRESENTA N.Ox. ÍMPAR;**

**SUBSTÂNCIA SIMPLES APRESENTA N.Ox. = ZERO;**

**A SOMA DOS N.Ox. É IGUAL A CARGA DA ESPÉCIE.**

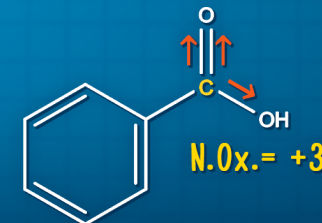
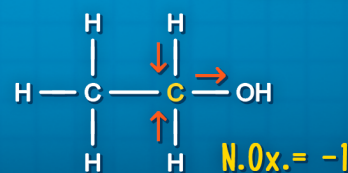
### TABELA DE NOX

FAMÍLIA	← METAIS →			← AMETAIS →			
	1A	2A	3A	4A	5A	6A	7A
	+1	+2	+1	±2	±1	±2	±1
POSSÍVEIS N.Ox.			+3	±4	±3	±4	±3
					±5	±6	±5
							±7

### METAIS DE TRANSIÇÃO (PRINCIPAIS)

Ag → +1	Cu → +1/+2	Co → +2/+3	Pt → +2/+4
Au → +1/+3	Sn → +2/+4	Ni → +2/+3	Pb → +2/+4
Fe → +2/+3	Mn → +2/+4/+7		Zn → +2

OBS.: N.Ox. EM COMPOSTOS ORGÂNICOS



BASTA ANALISAR CADA LIGAÇÃO INDIVIDUALMENTE