

Óxidos

- Compostos binários que possuem o oxigênio como elemento mais eletronegativo.

• **Metálicos:**

Ex: CaO — óxido de cálcio

• **Não Metálicos:**

Nomenclatura: nome + prefixos

Ex: N₂O₃ — trióxido de dinitrogênio

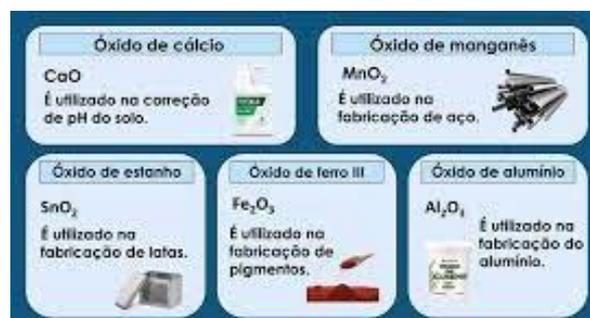
Óxido (Nome do elemento)	Quando o elemento tem	
	ico	→
oso	→	N _{ox} menor

{ Fe ₂ O ₃ —	óxido férrico	(N _{ox} do ferro = +3)
{ FeO —	óxido ferroso	(N _{ox} do ferro = +2)
{ CuO —	óxido cúprico	(N _{ox} do cobre = +2)
{ Cu ₂ O —	óxido cuproso	(N _{ox} do cobre = +1)

- Classificação:

1. **Óxidos Básicos:** metal com NOX < 4

- Iônicos
 - Sólidos à temperatura ambiente
- Ex: Ca(OH)₂



2. **Óxidos Ácidos** — Ametal, Metal com NOX > 5

- Covalentes/moleculares
- Maioria gasosos à temperatura ambiente

Ex: CO₂

3. **Óxidos Neutros:** CO, NO, N₂O

4. **Anfóteros:** hora ácidos, hora básicos

(Zn e Al)

- Peróxido: NOX = -1
- Superóxido: NOX