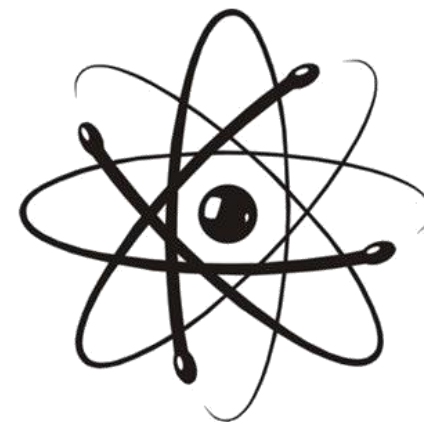


Óxidos Anfóteros neutros(indiferentes)peróxido S.

Prof. Francis Isotton
Química



Classificação/Nomenclatura

Óxidos iônicos/Básicos

1A, 2A, 3A, B 5A, 6A, 7A, H.

Óxidos Covalentes/Ácidos

4A, 5A, 6A, 7A, H

Óxidos Anfóteros/Iônicos

ZnO, Al_2O_3

Óxidos Neutros/Covalentes

NO, CO, N_2O

Óxidos Iônicos (Anfóteros)

ZnO: _____.

Al₂O₃: _____.

Óxidos Iônicos (Anfóteros)



Óxidos Iônicos (Anfóteros)



Peróxidos:

ZnO: _____.

Al₂O₃: _____.

Óxidos Moleculares (Neutros)

CO: _____

NO: _____

N₂O: _____

Peróxidos

Os peróxidos, óxidos superiores, são substâncias binárias que apresentam o agrupamento $(O_2)_{2-}$. Nesse agrupamento, cada oxigênio tem $N_{ox} = -1$. Os peróxidos são formados entre o ânion descrito e os cátions de metais alcalinos e alcalinos terrosos, além do íon H_+ .

➤ H_2O_2 : _____.

➤ CaO_2 : _____.

Superóxidos

São compostos iônicos sólidos que apresentam o ânion O_4^{2-} (oxigênio com $\text{Nox} = -\frac{1}{2}$), sendo o cátion geralmente um elemento das famílias IA e IIA.

➤ Na_2O_4 : _____.

➤ CaO_4 : _____.