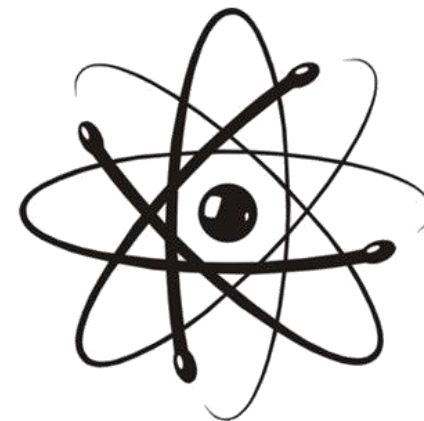


# Óxidos (Definição e Nomenclatura)

**Prof. Francis Isotton**  
Química



## Óxidos (Definição e Nomenclatura)

---

Óxidos são compostos binários (formados por dois elementos químicos), dos quais o oxigênio e o elemento mais eletronegativo.

### Exemplos:

$\text{Na}_2\text{O}$ ;  $\text{CaO}$ ;  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ;  $\text{SiO}_2$ ;  $\text{CO}_2$ ;  $\text{NO}_2$ ;  $\text{Cl}_2\text{O}_7$ ;  $\text{H}_2\text{O}$

## Óxidos (Definição e Nomenclatura)

### Nomenclatura dos Óxidos Iônicos:

➤  $\text{Na}_2\text{O}$ : \_\_\_\_\_.

➤  $\text{MgO}$ : \_\_\_\_\_.

➤  $\text{Al}_2\text{O}_3$ : \_\_\_\_\_.

➤  $\text{Li}_2\text{O}$ : \_\_\_\_\_.

## Óxidos (Definição e Nomenclatura)

### Nomenclatura dos Óxidos Iônicos:

➤  $\text{FeO}$ : \_\_\_\_\_.

➤  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ : \_\_\_\_\_.

➤  $\text{Cu}_2\text{O}$ : \_\_\_\_\_.

➤  $\text{PbO}_2$ : \_\_\_\_\_.

## Óxidos (Definição e Nomenclatura)

### Nomenclatura dos Óxidos Ácidos:

➤  $\text{CO}_2$ : \_\_\_\_\_.

➤  $\text{SO}_2$ : \_\_\_\_\_.

➤  $\text{SO}_3$ : \_\_\_\_\_.

➤  $\text{NO}_2$ : \_\_\_\_\_.

## Óxidos (Definição e Nomenclatura)

### Nomenclatura dos Óxidos Covalentes:

➤ NO: \_\_\_\_\_.

➤ N<sub>2</sub>O: \_\_\_\_\_.

➤ Cl<sub>2</sub>O<sub>7</sub>: \_\_\_\_\_.

➤ P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>: \_\_\_\_\_.

# 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.

➤  $\text{Na}_2\text{O}_4$ : \_\_\_\_\_.

➤  $\text{CaO}_4$ : \_\_\_\_\_.