

## Óxidos

São compostos binários em que o oxigênio é o elemento mais eletronegativo.

### Nomenclatura:

- Quando o elemento forma apenas um óxido:

**Óxido de** nome do elemento

#### Exemplo:

$\text{Al}_2\text{O}_3$  – óxido de alumínio

- Quando o elemento forma 2 óxidos:

**Óxido de** nome do elemento Nox de B

**Óxido de** nome do elemento {  
ICO – Nox maior  
OSO – Nox menor

#### Exemplo:

$\text{FeO}$  – {  
óxido de ferro II  
ou  
óxido ferroso

- Quando o elemento forma 2 ou mais óxidos:

prefixo **Óxido de** prefixo Nome do elemento

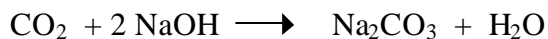
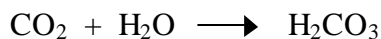
#### Exemplo:

$\text{Fe}_2\text{O}_3$  – trióxido de diferro

### Classificação dos óxidos:

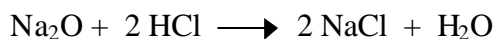
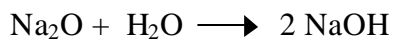
- **Óxidos ácidos ou anidridos:** reagem com água, formando ácido, ou reagem com base, formando água.

Exemplo:



- **Óxidos básicos:** reagem com água, formando base, ou reagem com ácido, formando água.

Exemplo:



- **Óxidos neutros:** não reagem com água, ácido ou base. São exemplos de óxidos neutros: CO, NO, N<sub>2</sub>O.
- **Óxidos anfóteros:** ora se comportam como base, ora se comportam como ácido. São exemplos de óxidos anfóteros: ZnO, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, SnO, SnO<sub>2</sub>, PbO e PbO<sub>2</sub>.
- **Óxidos mistos:** se comportam como se fossem formados por dois outros óxidos.

Exemplo:



- **Peróxidos:** reagem com água, produzindo base e peróxido de hidrogênio (H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>) e reagem com ácido, produzindo sal e peróxido de hidrogênio.

Exemplo:

