

SAIS E OXIDOS

PROF. ALENE

QUÍMICA

902

FUNÇÕES QUÍMICAS

✓ Ácidos (H^+)

✓ Bases (OH^-)

✓ Sais

✓ Óxidos

The background features a light blue gradient with several realistic water droplets of various sizes scattered across the surface. The droplets have highlights and shadows, giving them a three-dimensional appearance.

S A I S

SAIS

- Sal de cozinha (NaCl), bicarbonato de sódio (NaHCO_3)

Compostos que possuem cátion diferente de (H^+) e ânion diferente de (OH^-)

- Podem se formar pela reação de um ácido com uma base
- Sólidos
- Conduzem eletricidade



CLASSIFICAÇÃO DOS SAIS

Sal normal

- Sal neutro
- NaCl

Hidrogenossal

- Sal ácido
- NaHCO_3

Hidróxissal

- Sal básico
- Ca(OH)Cl

ÓXIDOS

ÓXIDOS

- Água (H_2O), gás carbônico (CO_2), óxido de silício (SiO_2)

Compostos binários, onde o oxigênio é o elemento mais eletronegativo



CLASSIFICAÇÃO DOS ÓXIDOS

- **Neutros** – não reagem com ácido, base ou água. (CO)
- **Básicos** – apresenta metal com carga +1 e +2 (Na_2O)
- **Ácidos** – em água, produzem ácidos; com bases, originam sal e água (SO_2)
- **Duplos** – união de dois óxidos do mesmo elemento (Fe_3O_4)
- **Anfóteros** – com ácido, se comportam como óxido básico; com base, se comportam como óxidos ácidos (ZnO)
- **Peróxidos** – possuem O_2 em sua fórmula (H_2O_2)