Bases

Características e funcionalidades no nosso cotidiano

GOVERNO DO ESTADO DO CEARÁ
Secretaria da Educação

#Foco na Aprendizagem

Coordenadoria da Educação em Tempo Integral - COETI / SEDUC

Características das bases

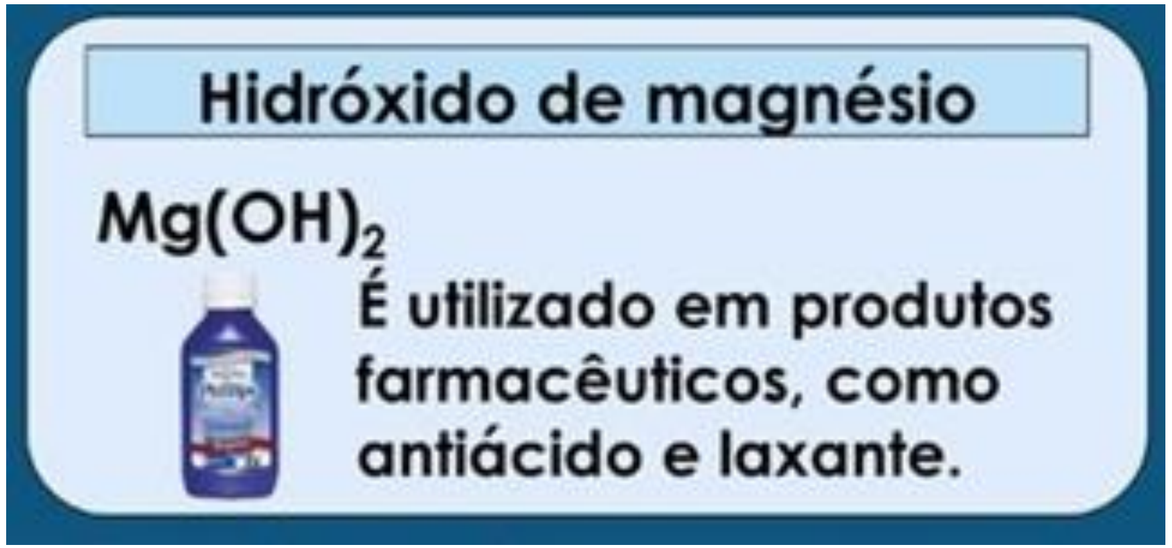
- A maioria das bases são insolúveis em água.
- Conduzem corrente elétrica em solução aquosa.
- São escorregadias.
- Reagem com ácido formando sal e água como produtos.
- Alteram para uma cor específica os indiciadores ácido-base (papel de tornassol vermelho fica azul).

Aplicação das bases:

As bases são muito utilizadas em produtos de limpeza e também em processos das indústrias químicas.

Exemplos:

hidróxido de sódio (NaOH), hidróxido de magnésio ($Mg(OH)_2$), hidróxido de amônio (NH_4OH), hidróxido de alumínio ($Al(OH)_3$) e hidróxido de cálcio ($Ca(OH)_2$).



Pesquise o nome popular do hidróxido de magnésio e cite alguma curiosidade sobre essa base.

O **hidróxido de amônio**, também conhecido como amoníaco é uma monobase fraca, sendo assim, ela não oferece riscos à nossa saúde? E se oferece, quais são esses riscos?

Pesquise os nomes populares dessa base e qual a utilidade prática dela no nosso cotidiano.

Depois, nos envie todas as respostas, em um único arquivo para validação da sua aula.

Bom estudo!