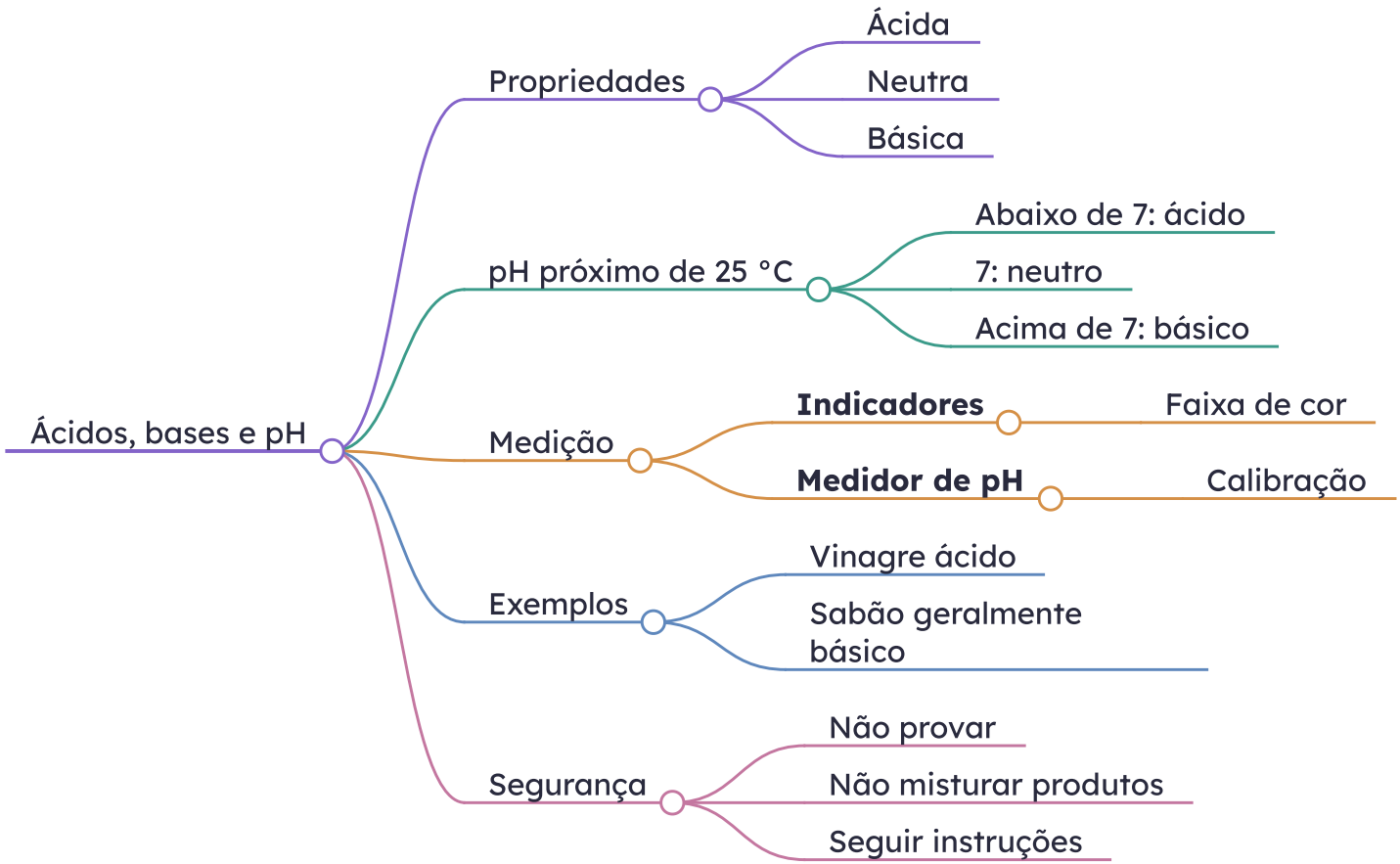
Ácidos, bases e pH

Interprete indicadores sem provar nem misturar produtos.



Leia uma ramificação por vez. Depois, cubra os detalhes e explique com suas próprias palavras.

Entenda o tema

Em soluções aquosas próximas de 25 °C, pH abaixo de 7 indica acidez, 7 neutralidade e acima de 7 basicidade. A escala é logarítmica. Indicadores mudam de cor em faixas, então nem sempre fornecem valores exatos. Comportamento químico e risco também dependem das substâncias e concentrações.

Como o mapa está organizado

Separe propriedades, medição, exemplos e segurança. A cor observada precisa ser interpretada.

> **Atenção a este ponto**
> Não prove substâncias nem misture produtos de limpeza. Origem natural e pH não garantem segurança.

Experimente

Use uma tabela de indicadores e amostras identificadas pelo professor. Registre as cores antes de classificar as soluções.

Duas perguntas para responder

Uma solução de pH 3 perto de 25 °C é…

Seu pH está abaixo do valor neutro nessas condições.

A cor do indicador é…

Compare a cor com a faixa de resposta do indicador.

Fontes

openstax.org
https://openstax.org/books/chemistry-2e/pages/14-1-bronsted-lowry-acids-and-bases

Material original de estudo elaborado pelo Studera.ai. Explore em studera.ai/pt/recursos/exemplos-mapas-mentais.