

Exercícios sobre ácidos

quinta-feira, 29 de outubro de 2020

1. A palavra **vinagre** tem origem no francês *vin aigre* e significa “vinho azedo”. Quando adicionamos vinagre a uma salada, podemos experimentar o sabor azedo dessa solução aquosa. O componente responsável por essa propriedade é o ácido acético, também chamado de ácido etanoico.

O mesmo sabor azedo e odor forte podem ser percebidos em alguns tipos de pão por causa da presença de fermentos especiais.

A fórmula do ácido acético ou etanoico é $\text{H}_3\text{C}-\text{COOH}$. Por apresentar apenas um hidrogênio ionizável, é chamado de monoácido.

Considerando essas informações, represente a equação de ionização do ácido etanoico em meio aquoso.

2. A definição de ácido para Arrhenius leva em consideração o comportamento de uma espécie química. Explique essa afirmação.
3. Represente as fórmulas moleculares dos ácidos clorídrico e nítrico e estabeleça suas equações de ionização em meio aquoso.
4. Identifique os nomes dos ácidos a seguir e represente suas equações de ionização total em meio aquoso.

a) HBr

c) H_2SO_4

b) H_2CO_3

d) H_2SO_3

Relembrando....

Reações de ionização: $\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$