

Ácidos



GOVERNO DO
ESTADO DO CEARÁ
Secretaria da Educação

#Foco
na Aprendizagem

Coordenadoria da Educação em
Tempo Integral - COETI / SEDUC



Número de hidrogênios ionizáveis

Monoácidos: possuem apenas um hidrogênio ionizável
Exemplos: HNO_3 , HCl e HCN

Diácidos: possuem dois hidrogênios ionizáveis.
Exemplos: H_2SO_4 , H_2S e H_2MnO_4

Triácidos: possuem três hidrogênios ionizáveis.
Exemplos: H_3PO_4 e H_3BO_3

Tetrácidos: possuem quatro hidrogênios ionizáveis.
Exemplos: $\text{H}_4\text{P}_7\text{O}_7$

São compostos covalentes, ou seja, que compartilham elétrons nas suas ligações. Eles têm a capacidade de ionizar em água e formar cargas, liberando o H^+ como único cátion.



Classificação dos ácidos

Número de hidrogênios ionizáveis: hidrogênio liberado na água

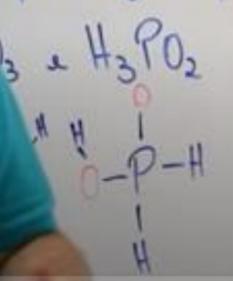
Ácidos : HCl e HNO₂

Ácidos : H₂SO₄ e H₂CO₃

Ácidos : H₃BO₃ e H₃PO₄

Ácidos : H₄Fe(CN)₆ e H₄P₂O₇

Ácidos : H₃PO₃ e H₃PO₂



0:50 / 5:14

<https://www.youtube.com/watch?v=J9jHxPOEZK0>

Os ácidos podem ser classificados de acordo com a quantidade de hidrogênios que são liberados em solução aquosa e ionizam-se, reagindo com a água formando o íon hidrônio.

Assista a vídeo-aula ao lado para compreender melhor como se faz essa classificação.

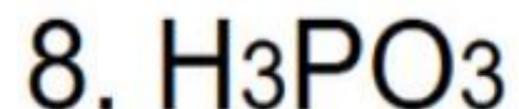
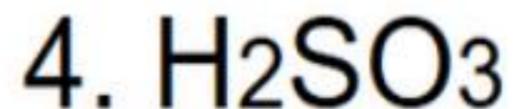
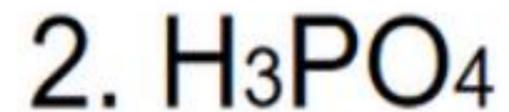


GOVERNO DO
ESTADO DO CEARÁ
Secretaria da Educação

#Foco
na Aprendizagem

Coordenadoria da Educação em
Tempo Integral - COETI / SEDUC





Agora que você aprendeu a classificar os ácidos de acordo com o número de hidrogênios, pratique classificando os ácidos ao lado.

Não esqueça de nos enviar sua resposta!

