

Principais características dos ácidos e sua utilidade cotidiana



As principais características dos ácidos são:

- Têm sabor azedo.
- Conduzem corrente elétrica, pois são soluções eletrolíticas.
- Formam o gás hidrogênio quando reagem com metais, como magnésio e zinco.
- Formam gás carbônico ao reagir com carbonato de cálcio.
- Alteram para uma cor específica os indicadores ácido-base (papel de tornassol azul fica vermelho).

Principais ácidos

Exemplos: ácido clorídrico (HCl), ácido sulfúrico (H₂SO₄), ácido acético (CH₃COOH), ácido carbônico (H₂CO₃) e ácido nítrico (HNO₃).

Observação: o ácido acético é orgânico, não faz parte portanto das funções inorgânicas, mas você sabe nos dizer o porquê?



Ácido clorídrico



Utilizado na limpeza,
é comercializado
impuro como ácido
muriático.

Pesquise o rótulo desse produto e veja se há indicações sobre utilidade e cuidados. Indique quais os riscos que ele pode trazer para nossa saúde.



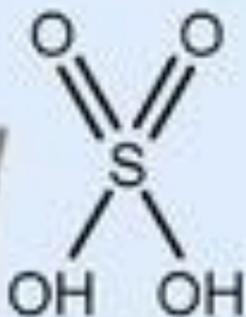
GOVERNO DO
ESTADO DO CEARÁ
Secretaria da Educação

#Foco
na Aprendizagem

Coordenadoria da Educação em
Tempo Integral - COETI / SEDUC



Ácido sulfúrico



Utilizado na indústria de tintas, refino de açúcar e produção de fertilizantes.

Na sua opinião, o uso desse produto na indústria de alimentos, produção de açúcar, pode ser visto como algo negativo para a nossa saúde? Justifique.



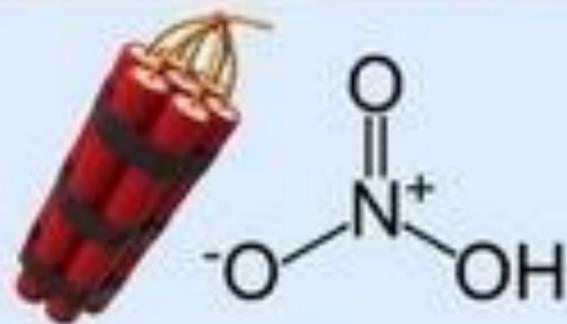
GOVERNO DO
ESTADO DO CEARÁ
Secretaria da Educação

#Foco
na Aprendizagem

Coordenadoria da Educação em
Tempo Integral - COETI / SEDUC



Ácido nítrico



Utilizado na fabricação
de explosivos e
fertilizantes.

Para finalizar nossas tarefas, sugerimos que você pesquise e indique pelo menos mais dois exemplos do uso dos ácidos inorgânicos no nosso cotidiano.

Lembre-se de enviar um único arquivo com todas as atividades dessa aula.

Bom estudo!

