

Nomenclatura dos Ácidos



A fórmula geral de um ácido pode ser descrita como H_xA , onde A representa o ânion que compõe o ácido e a nomenclatura gerada pode ser, quanto à terminação do ânion:

eto

Ex: Cloreto (Cl^-)

ato

Ex: Clorato (ClO_3^-)

ito

Exemplo: nitrito (NO_3^-)



GOVERNO DO
ESTADO DO CEARÁ
Secretaria da Educação

#Foco
na Aprendizagem

Coordenadoria da Educação em
Tempo Integral - COETI / SEDUC



Nomenclatura formada de acordo com a
terminação do ácido:

ídrico

Exemplo: ácido clorídrico (HCL)

ico

Exemplo: Ácido clórico (HClO₃)

oso

Exemplo: ácido nitroso (HNO₂)

Para aprender como se
faz a nomenclatura dos
ácidos, sugerimos que
você assista a vídeo-aula
indicada no próximo slide
e consulte o o livro de
Química da 3ª série para
acompanhar alguns
exemplos.



Vídeo-aula – nomenclatura dos ácidos

Nomenclatura de Ácidos

2) Oxiácidos (Com oxigênio)

Hx Ametal O_y

↳ Devemos ametal

Nomenclatura

Ácido + per + ico

Ácido + + i

Ácido + + i

Ex:

Boro → B³⁺ → ico

Carbono → C⁴⁺ → ico

HClO₄

<https://www.youtube.com/watch?v=Q-CwtK3yHlg>

Você percebeu, na vídeo-aula ao lado, que o conhecimento do nox é essencial para determinar o nome dos ácidos. Então, caso você precise relembrar o que é e como se calcula o nox, segue abaixo uma indicação de outra vídeo-aula para você.

<https://www.youtube.com/watch?v=ZqA6wvnl97E>

Esse conteúdo também está presente no livro de Química da 3ª série e no mapa mental disponibilizado na Sala da Eletiva no Google Classroom.



GOVERNO DO
ESTADO DO CEARÁ
Secretaria da Educação

#Foco
na Aprendizagem

Coordenadoria da Educação em
Tempo Integral - COETI / SEDUC



Agora que você revisou os conceitos de nox e aprendeu sobre a classificação dos ácidos, de acordo com o ânion e de acordo com a terminação, dê os nomes respectivos dos seguintes ácidos:

