

Nomenclatura dos Ácidos



**GOVERNO DO
ESTADO DO CEARÁ**
Secretaria da Educação

#Foco
na Aprendizagem

Coordenadoria da Educação em
Tempo Integral - COETI / SEDUC



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^-)



Nomenclatura formada de acordo com a terminação do ácido:

ídrico

Exemplo: ácido clorídrico (HCl)

ico

Exemplo: Ácido clórico (HClO_3)

oso

Exemplo: ácido nitroso (HNO_2)

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 3^a série para acompanhar alguns exemplos.



Vídeo-aula – nomenclatura dos ácidos

<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=ZqA6wvnI97E>

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



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:

- a) HNO_3
- b) H_3PO_2
- c) H_2SO_4
- d) HF
- e) H_4SiO_4

