

Ácidos

ÁCIDOS:

- Arrhenius: são substâncias que em solução aquosa se ionizam, liberando H^+

- Hidrácidos: sem oxigênio

- Oxiácidos: com oxigênio

- Grau de ionização:

- Hidrácidos: demais- fracos
- HF — moderado
- HCl, HBr, HI — fortes

- Oxiácidos = número de oxigênios — H^+ ionização



0: fraco

1: moderado

2 e 3: forte

- Nomenclatura dos hidrácidos:

Ácido nome + ídrico

- Nomenclatura dos oxiácidos:

NOX

+ 7	ácido	Per+nome+ico
+ 5 ou + 6	ácido	Nome+ico
+3 ou + 4	ácido	Nome+ico
+ 1 ou + 2	ácido	Hipo+nome+oso



Ânions:
Ídrico — eto
lco — ato
Oso — ito