

Nomenclatura, estruturas e ácidos mais importantes

Hidrácidos

Ácido _____ + ídrico
nome do elemento

Exemplos

HCl

HBr

H₂S

HCN

Oxiácidos

NOX do elem. central	Prefixo	Nome do elemento	Sufixo
+1 ou +2	Hipo		oso
+3 ou +4			oso
+5 ou +6			ico
+7	Per		ico

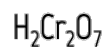
Exemplos:

HClO

HNO₂

HClO₄

H₂SO₄



Atenção!!!

Quando o nox for igual ao número da família a terminação será ICO.

Exemplos



Ácidos muito importantes!!!





Fórmulas estruturais de ácidos

Hidrogênio ionizável nos oxiácidos tem que estar ligado ao oxigênio

Exemplos



