

Nomenclatura de sais



Nomenclatura de sais

- Os sais se originam da reação de neutralização (ácido + base).
- Da base vem o **cátion** e, do ácido, o **ânion**.

Ex.: **NaCl** => Na^{1+} vem do NaOH e Cl^{1-} vem do HCl

- Para nomear:

Nome do ânion de **nome do cátion**

Nome dos ânions

Depende do nome do ácido de origem:

Sufixo do ânion	Sufixo do ácido
ito	oso
ato	ico
eto	ídrico

Ex.: Cl^{1-} vem do HCl => ácido clorídrico

Pela tabela ídrico => eto

O nome do Cl^{1-} é cloreto

Nome do sal

Nome do ânion de nome do cátion

Exemplos

HCl ácido clorídrico

NaCl cloreto de sódio

HNO₂ ácido nitroso

KNO₂ nitrito de potássio

HNO₃ ácido nítrico

NH₄NO₃ nitrato de amônio

H₂SO₄ ácido sulfúrico

CaSO₄ sulfato de cálcio

H₃PO₄ ácido fosfórico

Mg₃(PO₄)₂ fosfato de magnésio

H₂SO₄ ácido sulfúrico

CuSO₄ Sulfato de cobre II

H₂S ácido sulfídrico

FeS Sulfeto de ferro II

H₂S ácido sulfídrico

Fe₂S₃ Sulfeto de ferro III

Sufixo do ânion	Sufixo do ácido
ito	oso
ato	ico
eto	ídrico