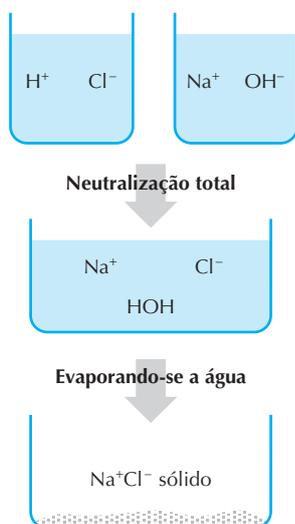
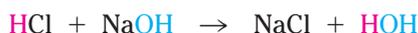


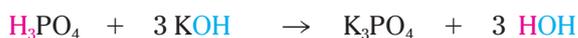
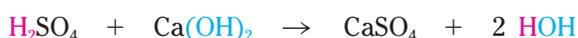
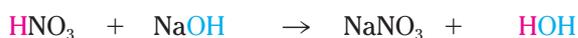
### Neutralização ácido-base



No exemplo esquematizado ao lado, a neutralização total faz com que os íons  $H^+$  e  $OH^-$  presentes em solução se transformem em água e, dessa forma, permaneçam em solução apenas os íons  $Na^+$  e  $Cl^-$ . A reação em questão pode ser representada pela seguinte equação química:



Outros exemplos:



A representação usual para a água é  $H_2O$ . Nas equações do texto ao lado, estamos usando **HOH** para ficar bem claro que, no caso das reações entre ácido e base, ela se forma a partir dos íons  $H^+$  e  $OH^-$ .

### Nomenclatura de sais

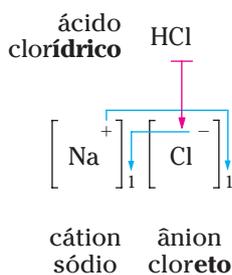
- **Sal** é um composto iônico contendo cátion proveniente de uma base e ânion proveniente de um ácido. O nome é dado de acordo com a regra:

(nome do ânion) **de** (nome do cátion)

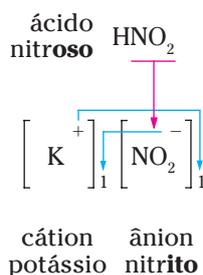
- A nomenclatura dos ânions é feita trocando-se a terminação do nome do ácido:

Ácido	→	Ânion
ídrico	→	eto
oso	→	ito
ico	→	ato

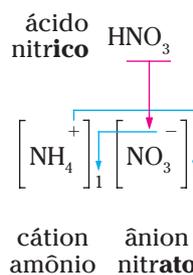
Exemplos:



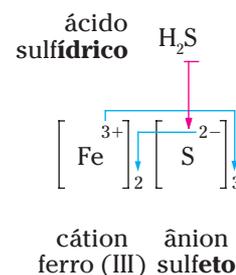
$NaCl$   
cloreto de sódio



$KNO_3$   
nitrato de potássio



$NH_4NO_3$   
nitrato de amônio



$Fe_2S_3$   
sulfeto de ferro (III)  
(sulfeto férrico)

Alguns ânions provenientes da neutralização parcial do ácido

- $HCO_3^-$  — hidrogeno-carbonato ou bicarbonato
- $HSO_4^-$  — hidrogeno-sulfato ou bissulfato
- $HSO_3^-$  — hidrogeno-sulfito ou bissulfito
- $HS^-$  — hidrogeno-sulfeto ou bissulfeto