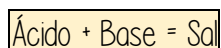


# Sais

## - Reação de Neutralização



- Neutralização total:  $n^\circ \text{ de } H^+ = OH^-$
- Neutralização parcial:  $n^\circ \text{ de } H^+ \neq OH^-$

- Sais Normais: neutralização total

- Hidrogenossais: excesso de  $H^+$

- Hidroxissal: excesso de  $OH^-$

- Sais Duplos ou Mistos — 2 tipos de cátions ou ânions

- Sal Hidratado: contém água em sua formulação

- Higroscópico: atrai água

- em um sal, o cátion vem da base e o ânion do ácido

- Sal ácido: base fraca + ácido forte
- Sal básico: base forte + ácido fraco

- Sais de  $NO_3^-$ ,  $NO_2^-$  e  $ClO_3^-$  - SOLÚVEL

- Haletos de  $Ag^+$ ,  $Pb^{2+}$  e  $Hg_2^{2+}$  - INSOLÚVEL

- Sais de  $Na^+$  ou  $Nh_4^+$  - SOLÚVEL

<p><b>Nitrato de potássio</b></p> <p><math>KNO_3</math></p> <p>É utilizado como conservante na fabricação de alimentos embutidos.</p>	<p><b>Hipoclorito de sódio</b></p> <p><math>NaClO</math></p> <p>É utilizado no branqueamento de produtos têxteis e na indústria de papel.</p>
<p><b>Fluoreto de sódio</b></p> <p><math>NaF</math></p> <p>É utilizado na fabricação de enxaguante bucal, pois inibe a perda de minerais dos dentes.</p>	<p><b>Carbonato de cálcio</b></p> <p><math>CaCO_3</math></p> <p>É utilizado na fabricação de detergentes.</p>
<p><b>Sulfato de cálcio</b></p> <p><math>CaSO_4</math></p> <p>É utilizado na fabricação de giz escolar.</p>	

## Nomenclatura

(nome do ânion) de (nome do cátion)

Sais oxigenados: NOX

+7	per.....ato
+5 ou +6	.....ato
+3 ou +4	.....ito
+1 ou +2	hipo.....ito

Cátions	Ânions	Fórmula	Nomenclatura
$Li^+$	$NO_3^-$	$LiNO_3$	Nitrato de Lítio
$Na^+$	$NO_3^-$	$NaNO_3$	Nitrato de Sódio
$Ca^{+2}$	$NO_3^-$	$Ca(NO_3)_2$	Nitrato de Cálcio
$K^+$	$SO_4^{-2}$	$K_2SO_4$	Sulfato de potássio
$Ca^{+2}$	$SO_4^{-2}$	$CaSO_4$	Sulfato de Cálcio
$Al^{+3}$	$SO_4^{-2}$	$Al_2(SO_4)_3$	Sulfato de Alumínio
$Na^+$	$PO_4^{-3}$	$Na_3PO_4$	Fosfato de Sódio
$Ca^{+2}$	$PO_4^{-3}$	$Ca_3(PO_4)_2$	Fosfato de Cálcio
$Al^{+3}$	$PO_4^{-3}$	$AlPO_4$	Fosfato de Alumínio