

ÁCIDOS

OXIÁCIDOS

Ácidos padrões - terminação **ICO**

H_3BO_3 Ácido bórico	H_2CO_3 Ácido carbônico	HNO_3 Ácido nítrico	
H_4SiO_4 Ácido silícico	H_3PO_4 Ácido fosfórico	H_2SO_4 Ácido sulfúrico	$HClO_3$ Ácido Clórico

BaCaNa é o SimPLIS Cloro

Padrão + 1 Oxi.
PER.....ICO

Padrão
....ICO

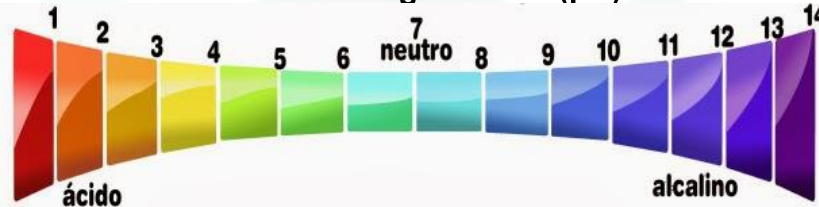
Padrão - 1 Oxi.
.....OSO

Padrão - 2 Oxi.
HIPOOSO

HIDRÁCIDOS

HCl:	Ácido Clorídrico
HBr:	Ácido Bromídrico
HI:	Ácido Iodídrico
H ₂ S:	Ácido Sulfídrico
HF:	Ácido Fluorídrico

Potencial Hidrogeniônico (pH)



BASES

Fórmula geral: $M(OH)_x$

Cátion metálico ↑
hidroxila ↑

$NaOH$ Hidróxido de Sódio
$Ba(OH)_2$ Hidróxido de Bário
$Fe(OH)_3$ Hidróxido de Ferro III

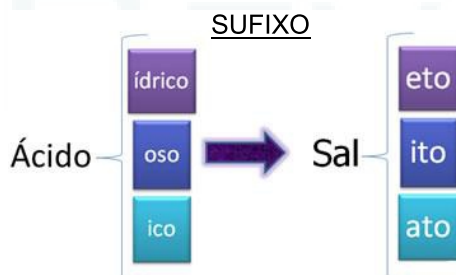
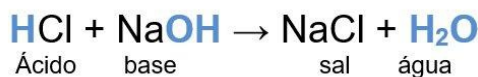
Única base não metálica: NH_4OH

Força e solubilidade de bases em água

Bases dos metais alcalinos	Fortes e solúveis
Bases dos metais alcalinos terrosos	Fortes e parcialmente solúveis, exceto a de magnésio, que é fraca
Demais bases	Fracas e praticamente insolúveis

SAIS

Reação



Nomenclatura

HCl	+	$NaOH$	→	$NaCl$	+	H_2O
ácido clorídrico		Hidróxido de sódio		Cloreto de sódio		
$HClO_2$	+	$LiOH$	→	$LiClO_2$	+	H_2O
ácido cloroso		Hidróxido de lítio		Clorito de lítio		
$HClO_4$	+	$RbOH$	→	$RbClO_4$	+	H_2O
ácido perclórico		Hidróxido de rubídio		Perclorato de rubídio		