Referência de ácidos, bases e pH

Ácidos e bases fortes e fracos, com uma escala de pH do dia a dia

Ácidos fortes · ionização completa

Ácido clorídrico	HCl
Ácido bromídrico	HBr
Ácido iodídrico	HI
Ácido nítrico	HNO_3
Ácido sulfúrico (1ª ionização)	H_2SO_4
Ácido perclórico	$HClO_4$
Ácido clórico	$HClO_3$

Bases fortes · dissociação completa

Hidróxido de lítio	$LiOH$
Hidróxido de sódio	$NaOH$
Hidróxido de potássio	KOH
Hidróxido de rubídio	$RbOH$
Hidróxido de césio	$CsOH$
Hidróxido de cálcio	$Ca(OH)_2$
Hidróxido de estrôncio	$Sr(OH)_2$
Hidróxido de bário	$Ba(OH)_2$

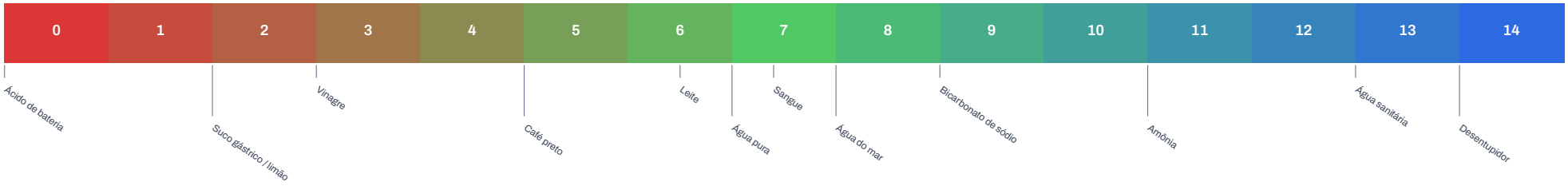
Ácidos fracos comuns

Ácido fluorídrico	HF
Ácido acético	CH_3COOH
Ácido carbônico	H_2CO_3
Ácido fosfórico	H_3PO_4
Ácido nitroso	HNO_2
Ácido sulfuroso	H_2SO_3
Ácido cianídrico	HCN
Ácido sulfídrico	H_2S

Bases fracas comuns

Amônia	NH_3
Metilamina	CH_3NH_2
Piridina	C_5H_5N
Anilina	$C_6H_5NH_2$

Escala de pH · pontos de referência aproximados do dia a dia



Tudo o que não está nas listas de fortes é fraco em condições aquosas comuns. Memorize estes sete ácidos fortes e oito bases fortes.