Ácidos, bases y pH — referencia

Ácidos y bases fuertes y débiles, con una escala de pH cotidiana

Ácidos fuertes · se disocian por completo

Ácido clorhídrico	HCl
Ácido bromhídrico	HBr
Ácido yodhídrico	HI
Ácido nítrico	HNO_3
Ácido sulfúrico (primer protón)	H_2SO_4
Ácido perclórico	$HClO_4$
Ácido clórico	$HClO_3$

Bases fuertes · se disocian por completo

Hidróxido de litio	$LiOH$
Hidróxido de sodio	$NaOH$
Hidróxido de potasio	KOH
Hidróxido de rubidio	$RbOH$
Hidróxido de cesio	$CsOH$
Hidróxido de calcio	$Ca(OH)_2$
Hidróxido de estroncio	$Sr(OH)_2$
Hidróxido de bario	$Ba(OH)_2$

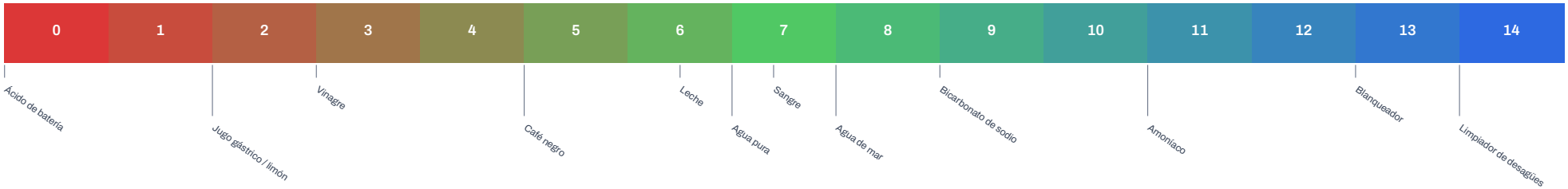
Ácidos débiles comunes

Ácido fluorhídrico	HF
Ácido acético	CH_3COOH
Ácido carbónico	H_2CO_3
Ácido fosfórico	H_3PO_4
Ácido nitroso	HNO_2
Ácido sulfuroso	H_2SO_3
Ácido cianhídrico	HCN
Ácido sulfhídrico	H_2S

Bases débiles comunes

Amoníaco	NH_3
Metilamina	CH_3NH_2
Piridina	C_5H_5N
Anilina	$C_6H_5NH_2$

Escala de pH · puntos de referencia cotidianos aproximados



Todo lo que no figura en las listas de especies fuertes es débil en condiciones acuosas habituales. Memoriza estos siete ácidos fuertes y ocho bases fuertes.