Acides, bases et pH — aide-mémoire

Acides et bases forts et faibles, avec une échelle de pH de la vie courante

Acides forts · dissociation totale

Acide chlorhydrique	HCl
Acide bromhydrique	HBr
Acide iodhydrique	HI
Acide nitrique	HNO_3
Acide sulfurique (1re acidité)	H_2SO_4
Acide perchlorique	$HClO_4$
Acide chlorique	$HClO_3$

Bases fortes · dissociation totale

Hydroxyde de lithium	$LiOH$
Hydroxyde de sodium	$NaOH$
Hydroxyde de potassium	KOH
Hydroxyde de rubidium	$RbOH$
Hydroxyde de césium	$CsOH$
Hydroxyde de calcium	$Ca(OH)_2$
Hydroxyde de strontium	$Sr(OH)_2$
Hydroxyde de baryum	$Ba(OH)_2$

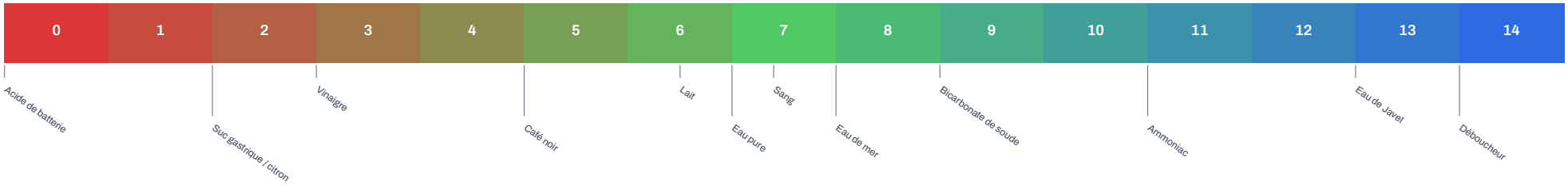
Acides faibles courants

Acide fluorhydrique	HF
Acide acétique (éthanoïque)	CH_3COOH
Acide carbonique	H_2CO_3
Acide phosphorique	H_3PO_4
Acide nitreux	HNO_2
Acide sulfureux	H_2SO_3
Acide cyanhydrique	HCN
Acide sulfhydrique	H_2S

Bases faibles courantes

Ammoniac	NH_3
Méthylamine	CH_3NH_2
Pyridine	C_5H_5N
Aniline	$C_6H_5NH_2$

Échelle de pH · repères approximatifs de la vie courante



Tout ce qui ne figure pas dans les listes des espèces fortes est faible en solution aqueuse dans les conditions usuelles. Retenez ces sept acides forts et ces huit bases fortes.