

Àcids		
Nom	Fórmula	On es troba
àcid clorhídric	HCl	a l'estómac, al sulfumant
àcid sulfúric	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	a la pluja àcida, a les bateries dels automòbils
àcid nítric	HNO <sub>3</sub>	a la pluja àcida
àcid carbònic	CO <sub>2</sub> (aq)	a l'aigua carbònica
àcid acètic	CH <sub>3</sub> COOH	al vinagre
àcid fòrmic	HCOOH	a les formigues
àcid cítric	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> O <sub>7</sub>	a les llimones i les taronges

Taula 3. Àcids més importants.

Bases		
Nom	Fórmula	On es troba i utilitat
hidròxid de sodi (sosa càustica)	NaOH	a casa, com a netejador, i en la indústria
òxid de calci	CaO	als camps i als jardins, per neutralitzar els sòls àcids
hidròxid de calci	Ca(OH) <sub>2</sub>	en la construcció i en la indústria
òxid de magnesi	MgO	a casa, com a antiàcid
carbonat de calci	CaCO <sub>3</sub>	als camps i als jardins, per neutralitzar les aigües
hidrogencarbonat de sodi (bicarbonat de sodi)	NaHCO <sub>3</sub>	a casa, com a antiàcid, i als llevats químics
amoníac	NH <sub>3</sub>	a casa, com a netejador, i en la indústria

Taula 4. Bases més importants.