

ACIDE ET BASE

ACIDE			
	Nom	Formule	Solution
FORT	Chlorure d'hydrogène	HCl	(H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> , Cl <sup>-</sup> ) Acide chlorhydrique
	Acide nitrique	HNO <sub>3</sub>	(H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> , NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> )
	Acide sulfurique	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	(2H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> , SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> ) (batterie)
FAIBLE	Acide éthanoïque	CH <sub>3</sub> COOH	CH <sub>3</sub> COOH, H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> (vinaigre)
	Ion ammonium (quelques engrais azotés)	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> , H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>
	Dioxyde de carbone	CO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> , H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>
BASE			
	Nom	Formule	Solution
FORT	Hydroxyde de sodium	NaOH	(Na <sup>+</sup> , OH <sup>-</sup> )
	Oxyde de calcium (chaux vive)	CaO	(Ca <sup>2+</sup> , 2OH <sup>-</sup> )
FAIBLE	Ammoniaque (engrais)	NH <sub>3</sub>	NH <sub>3</sub> , OH <sup>-</sup>
	Ion carbonate (calcaire, dolomie)	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> , OH <sup>-</sup>