

# Réaction acide-base

## 1- Quelle est la réaction entre un acide et une base ?

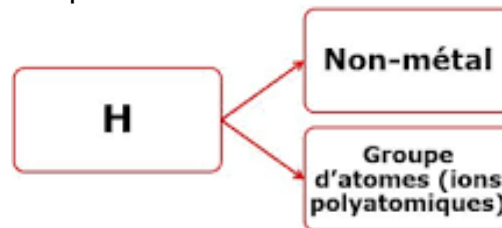
Lorsque l'on fait réagir une base avec un acide, **les ions  $H^+$  et les ions  $HO^-$  réagissent pour former de l'eau  $H_2O$** . Il y a une transformation chimique (transformation de la matière) qui aboutit à la réorganisation des éléments chimiques de départ. C'est une réaction chimique.

## 2- Comment savoir si c'est une réaction acido-basique ?

**Une réaction acido-basique a lieu entre deux couples acide-base.** Elle met en jeu les deux réactifs suivants : un acide  $A_1H$  qui appartient à un couple  $A_1H / A_1^-$ , une base  $A_2^-$  qui appartient à un autre couple  $A_2H / A_2^-$ .

## 3- Comment s'appelle l'action de l'acide sur une base ?

**Une réaction acide-base** est une transformation chimique entre l'acide d'un couple et la base d'un autre couple acide/base, par l'intermédiaire d'un échange d'ions  $H^+$ . Comment savoir qui est la base et qui est l'acide ?



**Les solutions acides ont un pH inférieur à 7. Les solutions basiques ont un pH supérieur à 7.** En présence d'un acide, le papier tournesol bleu devient rouge.

## 4- Qu'est-ce qu'un acide et une base ?



L'équilibre acido-basique est **le rapport entre l'acidité et l'alcalinité de l'organisme**. Différente selon les régions du corps, l'acidité est le plus souvent mesurée au niveau du sang, de l'urine, de la salive, du plasma ou du tissu musculaire.

## 5- Comment transformer un acide en base ?

L'équation de réaction acide-base est la suivante :  $NH(aq) + HO^-(aq) \rightarrow NH_3 + H_2O$ .

L'acide  $NH$  qui réagit va perdre son proton et le donner à la base  $HO^-$ . Ainsi, l'acide  $NH$  se transforme en sa base conjuguée  $NH_3$  et la base  $HO^-$  se transforme en son acide conjugué  $H_2O$ .