



## II Les réactions acido-basiques.

- ◆ Lorsqu'on mélange plusieurs acides et plusieurs bases, il y a toujours réaction entre l'acide le plus fort et la base la plus forte.
- ◆ Cette réaction est la réaction prépondérante, elle peut être totale ou limitée.
- ◆ **Gamma à l'endroit : réaction totale ; Gamma à l'envers : réaction limitée.**
- ◆ Un **dosage** est toujours une réaction **totale**.

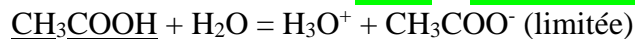
### Cas de dosages :

On écrit toujours les réactions de **mises en solution** (réactions avec l'eau) avant d'écrire l'**équation de dosage**.

- ◆ Pour un acide ou une base **forte** la **mise en solution** est une **réaction totale** (Ex HCl, NaOH).



- ◆ Pour un acide ou une base **faible** la **mise en solution** est une **réaction limitée** (Ex CH<sub>3</sub>COOH)



### Equations de dosages :

**Dosage acide fort /base forte :  $\text{H}_3\text{O}^+ + \text{HO}^- = 2 \text{H}_2\text{O}$**  (gamma à l'endroit en exemple)

**Exemple de dosage acide faible /base forte :  $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{HO}^- = \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O}$**

(Gamma ci-contre)

