

## Fiche révision

Une transformation chimique n'est pas toujours totale et la réaction a lieu dans les deux sens

### Mots-clés, connaissances à savoir

Acide selon Brønsted  
Base selon Brønsted  
Couple acide / base  
 $\text{pH} = -\log [\text{H}_3\text{O}^+]$   
 $[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-\text{pH}}$   
Avancement final  $x_f = 10^{-\text{pH}} \times V$   
Taux d'avancement final  $\tau = \frac{x_f}{x_{\text{max}}}$

### Savoir faire à maîtriser

Savoir écrire l'équation de la réaction associée à une transformation acido-basique  
Savoir identifier les deux couples mis en jeu dans cette équation  
Savoir calculer l'avancement final de la réaction à partir du pH