

Fiche Révision Titrage

- Réaction chimique pour un dosage par titrage : totale et rapide
- Réactif titrant : dans la burette, concentration connue.
- Réactif titré : dans le bécher/erlenmeyer, concentration inconnue.
- Schéma d'un titrage.
- Repérer l'équivalence lors d'un suivi colorimétrique :
 - titré incolore et titrant coloré : coloration
 - titré coloré et tirant incolore : décoloration.
- A l'équivalence, les réactifs sont introduits en proportion stoechiométrique
=> relation à l' équivalence.

On peut aussi dire qu'à l'équivalence les 2 réactifs sont limitants. (on a introduit la quantité nécessaire et suffisance de titrant pour faire réagir (et donc consommer) TOUT le titré initialement présent.

- Calculer un écart relatif ε ou ε : $\varepsilon = \frac{|x_{reference} - x_{experience}|}{x_{reference}} \times 100$

- $n = \frac{m}{M}$; $c = \frac{n}{V}$; $t = c \times M$ (utiliser les unités pour s'y retrouver !!)

- REFAIRE LES EXERCICES 7, 9 et celui du titrage de l'éthanol (et d'autres bien sur)

