

## Titrage

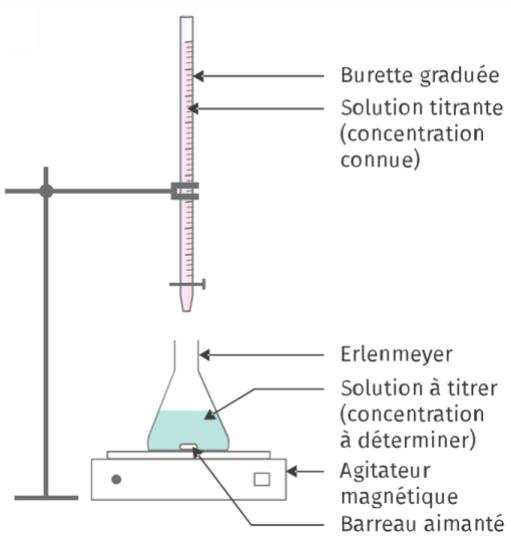
Un dosage par titrage direct consiste à faire réagir deux solutions dont une a une concentration connue et l'autre non. La réaction qui sert de dosage doit être **totale**, **rapide** et **unique**.

**L'équivalence correspond au mélange stœchiométrique des réactifs pour la réaction mis en jeu. A l'équivalence, il y a changement du réactif limitant.**

Soit le dosage de A par B selon l'équation :  $a A + b B \rightarrow c C + d D$

$$\frac{n_{\text{initial}}(A)}{a} = \frac{n_{\text{eq}}(B)}{b}$$

Nous pouvons ainsi connaître la quantité de matière, la masse ou la concentration de l'espèce dosée.

	Colorimétrique
Montage	
Repérer l'équivalence	Changement de couleur