

Titration conductimétrique

Titre massique	Masse volumique	Densité	Concentration molaire	Concentration massique
$w = \frac{m_{\text{soluté}}}{m_{\text{solution}}}$	$\rho_{\text{solution}} = \frac{m_{\text{solution}}}{V_{\text{solution}}}$	$d = \frac{\rho_{\text{solution}}}{\rho_{\text{eau}}}$	$C = \frac{n_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}}$	$C_m = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}}$

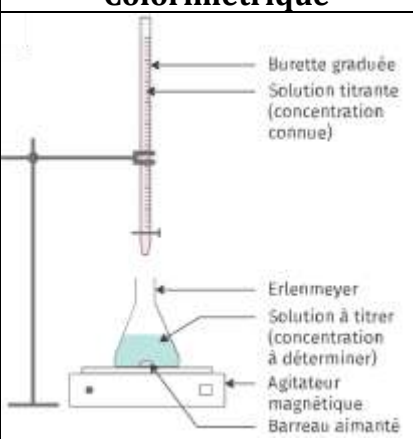
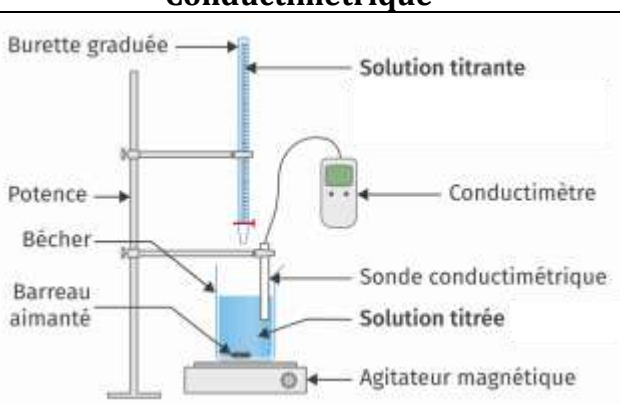
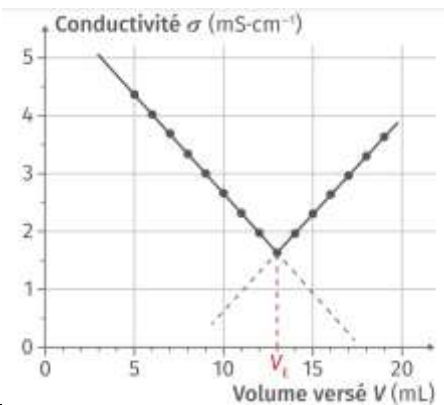
Un dosage par titrage direct consiste à faire réagir deux solutions dont une a une concentration connue et l'autre non. La réaction qui sert de dosage doit être **totale**, **rapide** et **unique**.

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	Conductimétrique
Montage		
Courbe		
Repérer l'équivalence	Changement de couleur	Croisement des deux portions de droite