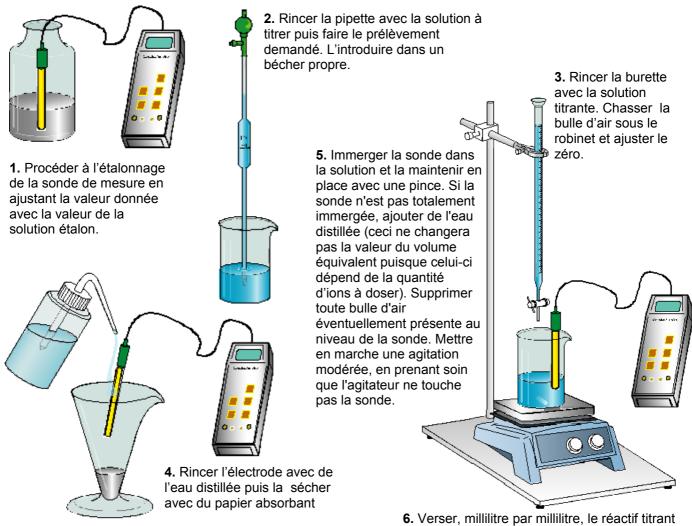
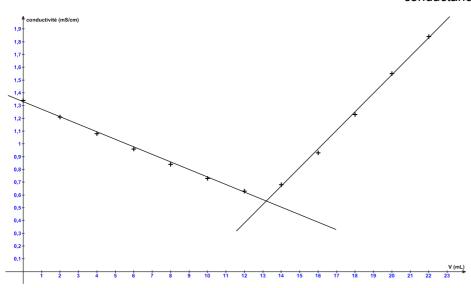
Réaliser un titrage conductimétrique

Il s'agit souvent de déterminer la concentration d'une solution à titrer en repérant l'équivalence par une brusque variation de la courbe représentant la grandeur mesurée (conductance ou conductivité) en fonction du volume de titrant versé.



7. Représenter graphiquement l'évolution $\sigma=f(V)$ (ou G=f(V)). La représentation graphique est constituée de deux segments de droite. Leur intersection permet de déterminer l'équivalence E et de déduire graphiquement le volume équivalent V_E (abscisse du point d'intersection des deux segments).

6. Verser, millilitre par millilitre, le réactif titrant dans le bécher. A chaque ajout et après stabilisation de la mesure, relever dans un tableau le volume V de solution titrante versée et la conductivité σ (ou la conductance G selon le conductimètre utilisé). Verser quelques millilitres supplémentaires après le changement de variation de la conductivité (ou de la conductance).



8. Calcul de la concentration de la solution à titrer.

A l'équivalence, les deux réactifs ont disparu:

$$\begin{array}{c} \text{donc} \\ C_{\text{A}}.V_{\text{A}} - ax_{\text{E}} = 0 \\ C_{\text{B}}.V_{\text{B}} - bx_{\text{E}} = 0 \end{array} \boxed{ \begin{array}{c} C_{\text{a}}.V_{\text{a}} \\ \hline a \end{array} = \begin{array}{c} C_{\text{b}}.V_{\text{b}} \\ \hline b \end{array} }$$

soit
$$\frac{n_a}{a} = \frac{n_b}{b}$$