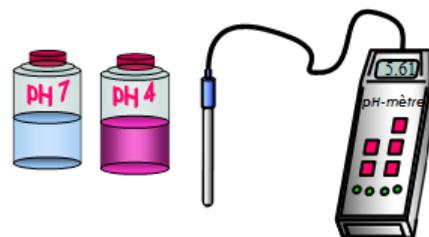


Dosage pH-métrique

Fiche technique

►► On désire titrer un volume $V_A = 10,0 \text{ mL}$ d'une solution d'acide éthanóique par de la soude de concentration c_B

- A l'aide de 2 solutions tampons (pH = 7 et pH = 4), étalonner le pH-mètre



Etape 1

Etape 2

- A l'aide d'une pipette jaugée (préalablement rincée), introduire $V_A = 10,0 \text{ mL}$ de la solution à titrer (ici l'acide éthanóique) dans un bécher

- Introduire la sonde de mesure dans le bécher.
- Mettre l'agitation en marche.
- Verser, millilitre par millilitre, le réactif titrant dans le bécher.
- A chaque ajout, relever dans un tableau le volume V_B de solution titrante versée et le pH du mélange. Réduire le volume des ajouts de solution titrante quand le pH varie plus rapidement.
- Continuer jusqu'à la fin du saut de pH.

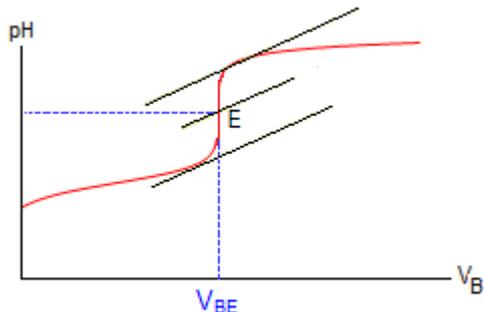
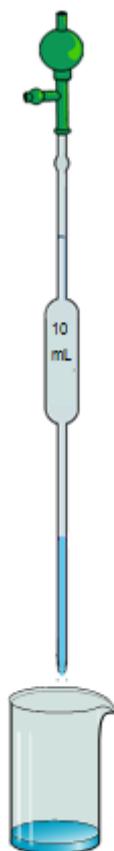
- Remplir la burette graduée (préalablement rincée) avec le réactif titrant (ici la soude).
- Déposer le bécher muni d'un turbulent sur un agitateur magnétique.
- Ajouter environ 20 ml d'eau distillée

Etape 3

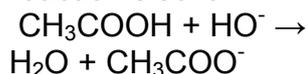
- Représenter graphiquement l'évolution $\text{pH} = f(V_B)$.
- Déterminer l'équivalence par la méthode des tangentes

Etape 5

Etape 4



L'équation de la réaction s'écrit:



La concentration c_A de la solution d'acide éthanóique s'exprime par :

$$c_A = \frac{c_B \times V_B(\text{eq})}{V_A}$$

