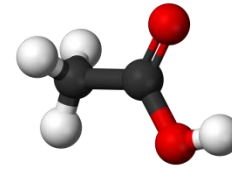




Nom :  
Prénom :  
Date :



## Dosage de l'acide acétique contenu dans le vinaigre

### Titration d'un acide par une base

#### Mode opératoire :

1. Remplir la burette avec la solution de NaOH 0,100 mol/L, la maintenir verticalement à l'aide du statif et la mettre au zéro.
2. Prélever, à l'aide d'une pipette, 25 mL de vinaigre dilué 10 fois.

Transvaser ce volume dans un erlenmeyer de 250 mL.

Ajouter, à l'aide d'un verre à pied, 20 mL d'eau distillée (pissette présente sur la table) et 5 gouttes d'indicateur (phénolphaléine).

3. Titrer lentement par addition de la solution de NaOH présente dans la burette en agitant constamment afin d'homogénéiser son contenu.

Arrêter l'addition de NaOH lorsqu'apparaît une coloration rose persistante.

Le changement de coloration permet de détecter le point d'équivalence.

4. Répéter le titrage sur une nouvelle prise de 25 mL de la solution diluée de vinaigre de façon à obtenir au moins trois résultats concordants.