



Nom :
Prénom :
Date :

Titrage de l'acide acétique contenu dans le vinaigre

- 1) Écrivez et équilibrez l'équation de la réaction se produisant lors du titrage

- 2) Dessinez et annotez le schéma du montage expérimental

- 3) Quel est le volume de NaOH utilisé pour atteindre le point d'équivalence lors du titrage d'un **vinaigre commercial dilué 10 fois**.

Au cours du premier essai : mL

Au cours des essais suivants : mL

Volume moyen : mL



4) Calculez :

a) Le nombre moyen de mole de NaOH 0.100 mol/L utilisé pour l'équivalence lors du titrage du **vinaigre dilué** :

..... mole

b) Le nombre de mole d'acide contenu dans les 25 mL du **vinaigre dilué** :

..... mole

c) Le nombre de mole d'acide contenu dans le même volume de **vinaigre non dilué** :

..... mole

d) La concentration molaire de l'acide acétique dans la bouteille de vinaigre : mol/L

e) Le degré d'acide dans le vinaigre, exprimé en grammes d'acide pour 100 mL de vinaigre :

..... degrés

Comparez avec la teneur indiquée sur la bouteille.