

## Révisions : Détermination expérimentale d'une constante d'équilibre – Protocoles

### Préparation de la solution : protocole

- Prélever 5 mL de la solution mère à l'aide de la pipette jaugée de 5 mL.
- Verser le contenu de cette pipette dans une fiole jaugée de volume 25 mL.
- Compléter la fiole jusqu'au trait de jauge avec de l'eau distillée.

### Réalisation du titrage : protocole

- Étalonner le pH-mètre en utilisant la notice.
- Dans le bécher, introduire 10 mL mesuré précisément d'acide éthanoïque. Compléter par de l'eau distillée juste ce qu'il faut pour que les électrodes du pH-mètre trempent correctement (ce volume ajouté n'est pas important pour déterminer le volume équivalent car il ne change pas la quantité de matière de  $\text{CH}_3\text{COOH}$  que l'on dose : on ajoute juste de l'eau ; en revanche il l'est pour la valeur initiale du pH qui ne doit pas être trop élevée, donc la solution d'acide pas trop diluée).
- Rincer et remplir la burette avec de la soude.
- Réaliser le titrage et son suivi pH-métrique. On prendra un point tous les mL, voire plus au début du dosage et proche de l'équivalence. On fera l'acquisition sur Régressi.