

Protocole pour le titrage direct par suivi pH-métrique

- Prélever 10,0 mL de vinaigre dilué avec une pipette jaugée (pipette préalablement rincée avec la solution),
- Les verser dans un erlenmeyer,
- On plonge la sonde d'un pH-mètre dans le bécher en ajoutant de l'eau distillée (à l'éprouvette graduée) si besoin de manière à ce que la sonde trempe suffisamment dans la solution. (sonde préalablement rincée à l'eau distillée et essuyer)
- Introduire dans la burette la solution de soude (burette préalablement rincée avec la solution)
- Mettre en place l'agitation.

- On verse alors la solution titrante à 0,5 mL par 0,5 mL (avec une burette graduée) en relevant, lors de chaque ajout, la valeur du pH mesurée. Quand la valeur du pH augmente on verse tous les 0,2mL afin de voir le saut de pH , puis quand le pH stagne on recommence 0.5 mL par 0.5 mL
- A la fin du dosage, on trace la courbe $pH = f(V)$.
- A l'aide de la **méthode des tangentes** ou **de la dérivée** on détermine le volume $V_{\text{éq}}$ de solution titrante ajoutée lors de l'équivalence du dosage.

.....

Protocole pour le titrage direct par suivi pH-métrique

- Prélever 10,0 mL de vinaigre dilué avec une pipette jaugée (pipette préalablement rincée avec la solution),
- Les verser dans un erlenmeyer,
- On plonge la sonde d'un pH-mètre dans le bécher en ajoutant de l'eau distillée (à l'éprouvette graduée) si besoin de manière à ce que la sonde trempe suffisamment dans la solution. (sonde préalablement rincée à l'eau distillée et essuyer)
- Introduire dans la burette la solution de soude (burette préalablement rincée avec la solution)
- Mettre en place l'agitation.

- On verse alors la solution titrante à 0,5 mL par 0,5 mL (avec une burette graduée) en relevant, lors de chaque ajout, la valeur du pH mesurée. Quand la valeur du pH augmente on verse tous les 0,2mL afin de voir le saut de pH , puis quand le pH stagne on recommence 0.5 mL par 0.5 mL
- A la fin du dosage, on trace la courbe $pH = f(V)$.
- A l'aide de la **méthode des tangentes** ou **de la dérivée** on détermine le volume $V_{\text{éq}}$ de solution titrante ajoutée lors de l'équivalence du dosage.

....

