

Commentaires sur le TP

I Préparation

- ① ⋄ Évitez l'écrire des demi-équations avec des protons H^+ : préférez l'écriture avec des ions oxonium H_3O^+ .
 - ⋄ Indiquez bien les états dans vos équations.
 - ⋄ Attention au calcul de K° .
- ② Soyez plus précis-es dans votre justification des sauts. « Il y a des ions donc on peut faire un suivi conductimétrique » n'est pas une justification suffisante. Il faut expliquer que les ions **ont des conductivités très différentes**.
- ③ RAS.
- ④ Bien.

II Pendant le TP

- 1 Voir le corrigé pour les schémas. Principalement :
 - ⋄ On s'intéresse au **volume versé** de la burette, pas au volume restant dans la burette. C'est bien le volume versé qui réagit dans le bécher.
 - ⋄ On veut les **formules brutes** des composés qui réagissent, pas les noms en français (on veut HO^- , CH_3COOH).
 - ⋄ On veut les **valeurs numériques** des concentrations et volumes connus (et les expressions littérales des inconnues).L'idée est d'avoir une représentation graphique de chaque étape, comme un tableau d'avancement mais schématisé.
- 2 Il faut vraiment **reserrer les valeurs autour l'équivalence**, et bien plus que tous les 0,5 mL... plutôt tous les 0,1 mL.
- 3 RAS.
- 4 Très peu de personnes ont fait le calcul...
- 5 **Ne confondez pas l'écart relatif ε_r et l'écart normalisé E_n !** Un écart relatif $\varepsilon_r = 0,77$ ça veut dire que vous avez 77% d'erreur, ce qui est **très mauvais**, alors que $E_n = 0,77$ ça veut dire que vous avez **moins d'un écart-type d'erreur**, ce qui est très bon!
- 6 RAS.
- 7 Suite jamais faite...

III Python

Personne.