EC : Chimie

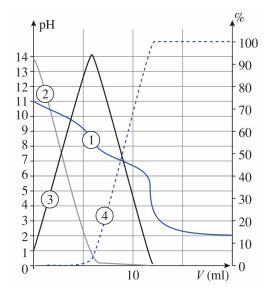
DS Physique 10

Durée: 1h

L'éthylènediamine est une dibase notée E. Les acides conjugués de cette dibase seront notés : EH^+ et EH_2^{2+} . Les pK_a de cette espèce seront notés pK_{a1} et pK_{a2} avec $pK_{a1} < pK_{a2}$.

On dose $V_0 = 20 \ mL$ d'une solution où l'on a introduit l'espèce E à la concentration c_0 par une solution d'acide chlorydrique de concentration $c = 0.05 \ M$ où $M = 1 \ mol/L$.

Sur le graph ci-dessous sont présentées plusieurs courbes associées à ce dosage.



- 1. Identifier chaque courbe.
- 2. Déterminer, à partir du graph, les pK_a des deux acides de l'éthylènediamine.

On suppose les dosages disjoints. On note respectivement V_{e1} et V_{e2} les volumes équivalents. On suppose les valeurs exactes des pK_a connues.

- 3. Estimer la valeur numérique de V_{e1} et V_{e2} . En déduire un ordre de grandeur de c_0 .
- **4.** On suppose la concentration c_0 toujours inconnue. Utiliser la méthode de la réaction prépondérante pour déterminer le pH de la solution lorsque V=0. Donner votre réponse en fonction de c_0 et des données.
- 5. En prenant la valeur de c_0 obtenue à la question 3, votre résultat est-il cohérent avec le graph?
- 6. Utiliser la méthode de la réaction prépondérante pour déterminer l'expression du pH lorsque le volume V d'acide chlorydrique ajouté est tel que : $0 < V < V_{e1}$.
- 7. Déterminer la concentration de toutes les espèces présentes lorsque $0 < V < V_{e1}$
- 8. Déterminer l'expression du pH lorsque le volume V d'acide chlorydrique ajouté est tel que : $V = V_{e1}$. Vérifiez votre résultat sur le graph.
- 9. Déterminer l'expression du pH lorsque le volume V d'acide chlorydrique ajouté est tel que : $V = V_{e2}$. Vérifiez votre résultat sur le graph.

On donne la conductivité ionique molaire des espèces suivantes :

	EH⁺	EH ₂ ²⁺	H [⁺]	HO ⁻	Cl ⁻
$\lambda (mS.m^2.mol^{-1})$	7	14	35	20	8

10. Pourquoi la conductivité de E n'est elle pas donnée?

- 11. Donner l'expression exacte de la conductivité de la solution, en fonction de V lorsque $0 < V < V_{e1}$.
- **12.** Utiliser le graph pour déterminer quels termes peuvent être négligés. En déduire si la conductivité augmente ou diminue au début du dosage.