**Bac 2021 Centres Étrangers Sujet 2** [**https://labolycee.org**](https://labolycee.org)

**EXERCICE C : « L’AMMONIAQUE », UN PRODUIT MÉNAGER COURANT (5 points)**

Une image contenant texte, Bouteille en plastique, bouteille, intérieur

Description générée automatiquement

« L’ammoniaque » est une solution obtenue en dissolvant du gaz ammoniac, NH3(g), dans l'eau. Cette solution est présente dans de nombreux produits d’entretien.

On dispose d’une bouteille « d’ammoniaque » achetée dans le commerce dont l’étiquette précise : « Ammoniaque concentration 13% ».

« 13% » correspond au titre massique de la solution commerciale en ammoniac.

On souhaite mettre en œuvre un protocole permettant de déterminer la concentration en ammoniac dans la solution commerciale.

**Données à 25°C :**

- Masse molaire de l’ammoniac : *M*(NH3) = 17,0 g⋅mol−1

- Produit ionique de l’eau : *K*e = 1,0×10−14

- Densité de la solution d’ammoniaque commerciale : *d* = 0,97

- pKa = − log *K*a

- couple acide-base : NH4+ (aq) / NH3 (aq), pKa = 9,2

- NH4+ est la formule chimique de l’ion ammonium

**Étude préliminaire : étude du couple ion ammonium/ammoniac**

L’ammoniac est très soluble dans l’eau.

1. Préciser si l’ammoniac est un acide ou une base en solution aqueuse. Justifier.
2. Écrire l’équation de la réaction modélisant la transformation mise en jeu entre l’ammoniac dissous, NH3(aq), et l’eau.
3. Donner la valeur de la constante d’acidité *Ka* du couple NH4+ (aq) / NH3 (aq). Rappeler la relation la liant, à l’équilibre, aux concentrations des espèces.
4. Tracer le diagramme de prédominance du couple NH4+ (aq) / NH3 (aq).
5. Une image contenant ligne, Tracé, pente, diagramme

   Description générée automatiquementExpliquer comment retrouver le pKa du couple NH4+ (aq) / NH3 (aq) à partir du diagramme de distribution représenté en figure 1.

**figure 1** : diagramme de distribution du couple 𝑁𝐻4+(𝑎𝑞) / 𝑁𝐻3(𝑎𝑞) en fonction du p*H*

**Concentration attendue en ammoniac dans la solution commerciale**

1. À partir de la donnée figurant sur l’étiquette, montrer que la concentration en quantité de matière de l’ammoniac dans la solution commerciale est de l’ordre de 7,4 mol.L−1.

**Titrage de la solution « d’ammoniaque » commerciale**

La solution S0 de la bouteille « d’ammoniaque » étant trop concentrée pour réaliser le titrage, une solution Sd, 100 fois moins concentrée est préparée et on réalise un titrage suivi par pH-métrie de cette solution diluée.

- On prélève un volume *Vd* = 10,0 mL de solution Sd.

- On titre ce prélèvement par une solution d’acide chlorhydrique (H3O+ (aq), Cl− (aq)) de concentration *CA* = (5,00 ± 0,02) × 10−2 mol⋅L−1.

Une image contenant ligne, Tracé, nombre, pente

Description générée automatiquementLes résultats des mesures effectuées au cours du titrage et leur exploitation sont présentés dans la **figure 2**.

**figure 2** : évolution du *pH* et de sa dérivée en fonction de *VA*

1. À partir des résultats expérimentaux,
   * déterminer la valeur du pH de la solution Sd ;
   * déterminer l’espèce de couple ammonium/ammoniac prédominante au début du titrage, et celle prédominante à la fin du titrage ;
   * en déduire que l’équation de la réaction acide-base support du titrage est la suivante :

NH3 (aq) + H3O+ (aq) → NH4+ (aq) + H2O (𝓁)

1. Définir l’équivalence du titrage et déterminer le volume équivalent *VE* de ce titrage.
2. Déterminer la valeur de la concentration *Cd* en ammoniac dans la solution Sd.

Les incertitudes-types sur les volumes prélevés sont estimées à 0,2 mL.

Par ailleurs, l’incertitude-type *u*(*C*d) sur la concentration *Cd* se déduit des grandeurs mesurées par :

Enfin, dans ces conditions expérimentales, le rapport entre la concentration 𝐶de la solution S0 de la bouteille « d’ammoniaque » et son incertitude 𝑢(𝐶) est considéré comme étant le même qu’entre la concentration *Cd* de la solution diluée Sd et son incertitude 𝑢(*Cd*) :

1. Déterminer la valeur de l’incertitude-type 𝑢(𝐶) sur la concentration en ammoniac de la solution S0 commerciale. Écrire le résultat de la mesure de cette concentration 𝐶 avec son incertitude.
2. Confronter la valeur de la concentration déterminée expérimentalement avec l’indication de l’étiquette de la bouteille « d’ammoniaque » commerciale.

Commenter.