

Exercice 1 : Additif alimentaire pour les agneaux

Amérique Nord 2021

D'après le site *des partenaires de la production ovine en France* (inn-ovin.fr), l'ajout quotidien de chlorure d'ammonium à l'alimentation des agneaux, à raison de 300 mg (à 10 % près) par kilogramme de masse corporelle, est une solution efficace pour prévenir de la maladie lithiasique urinaire ou gravelle. Le chlorure d'ammonium est en effet un acide qui permet d'abaisser le pH des urines pour le bien-être des animaux.

Un éleveur administre chaque jour, à un agneau de 24 kg, un litre de solution de chlorure d'ammonium ($\text{NH}_4^+(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq})$) qu'il a préparé lui-même.

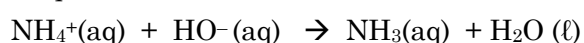
On souhaite vérifier que la préparation de l'éleveur est conforme à la préconisation du site *des partenaires de la production ovine en France*.

Donnée : masse molaire du chlorure d'ammonium solide NH_4Cl (s) : $M = 53,5 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$

A. Réalisation du titrage

On réalise le titrage conductimétrique d'un volume $V_A = 10,00 \text{ mL}$ de la solution préparée par l'éleveur, diluée avec $V_{\text{eau}} = 200 \text{ mL}$ d'eau distillée, par une solution titrante d'hydroxyde de sodium de concentration apportée en quantité de matière $C_B = (0,100 \pm 0,002) \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$.

L'équation de la réaction modélisant la transformation chimique mise en jeu lors du titrage est la suivante :



On obtient la courbe suivante :

1. Exprimer, en fonction des données, la concentration C_A en quantité de matière apportée de chlorure d'ammonium de la solution préparée par l'éleveur, puis calculer sa valeur.

L'incertitude type sur la valeur de la concentration obtenue satisfait à la relation :

$$U(C_A) = C_A \times \sqrt{\left(\frac{U(C_B)}{C_B}\right)^2 + \left(\frac{U(V_{\text{eq}})}{V_{\text{eq}}}\right)^2 + \left(\frac{U(V_A)}{V_A}\right)^2}$$

L'incertitude type sur le volume à l'équivalence est estimée à $U(V_{\text{eq}}) = 0,1 \text{ mL}$.

Les incertitudes notées sur la verrerie sont : burette de 25 mL : $\pm 0,05 \text{ mL}$;

pipette jaugée de 10 mL : $\pm 0,02 \text{ mL}$ et éprouvette graduée de 250 mL : $\pm 1 \text{ mL}$

2. Proposer un encadrement de la concentration de la solution préparée par l'éleveur.

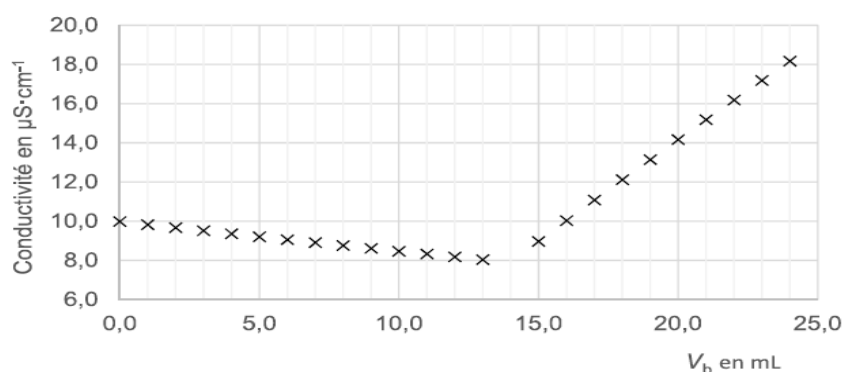
3. Déterminer la masse de chlorure d'ammonium apportée par l'éleveur quotidiennement à l'agneau et comparer ce résultat à la valeur préconisée par le site *des partenaires de la production ovine en France*.

B. Simulation du titrage.

Pour simuler l'évolution des quantités de matières de cinq espèces chimiques présentes en solution lors du titrage précédent : NH_4^+ ; HO^- ; Cl^- ; Na^+ et NH_3 on utilise un programme en langage Python.

Dans ce programme, les quantités de matière sont notées n_A , n_B , n_C , nS_A et nS_B .

Titrage conductimétrique de la solution de chlorure d'ammonium par la solution d'hydroxyde de sodium



4. Compléter le code à écrire aux lignes 6, 7 et 8.
5. Identifier les espèces qui correspondent aux variables nS_A et nS_B.
6. Repérer le ou les instructions du programme qui correspondent aux calculs des quantités de matière de chaque espèce chimique (HO^- , NH_4^+ , NH_3 , Cl^- et Na^+) avant et après l'équivalence.

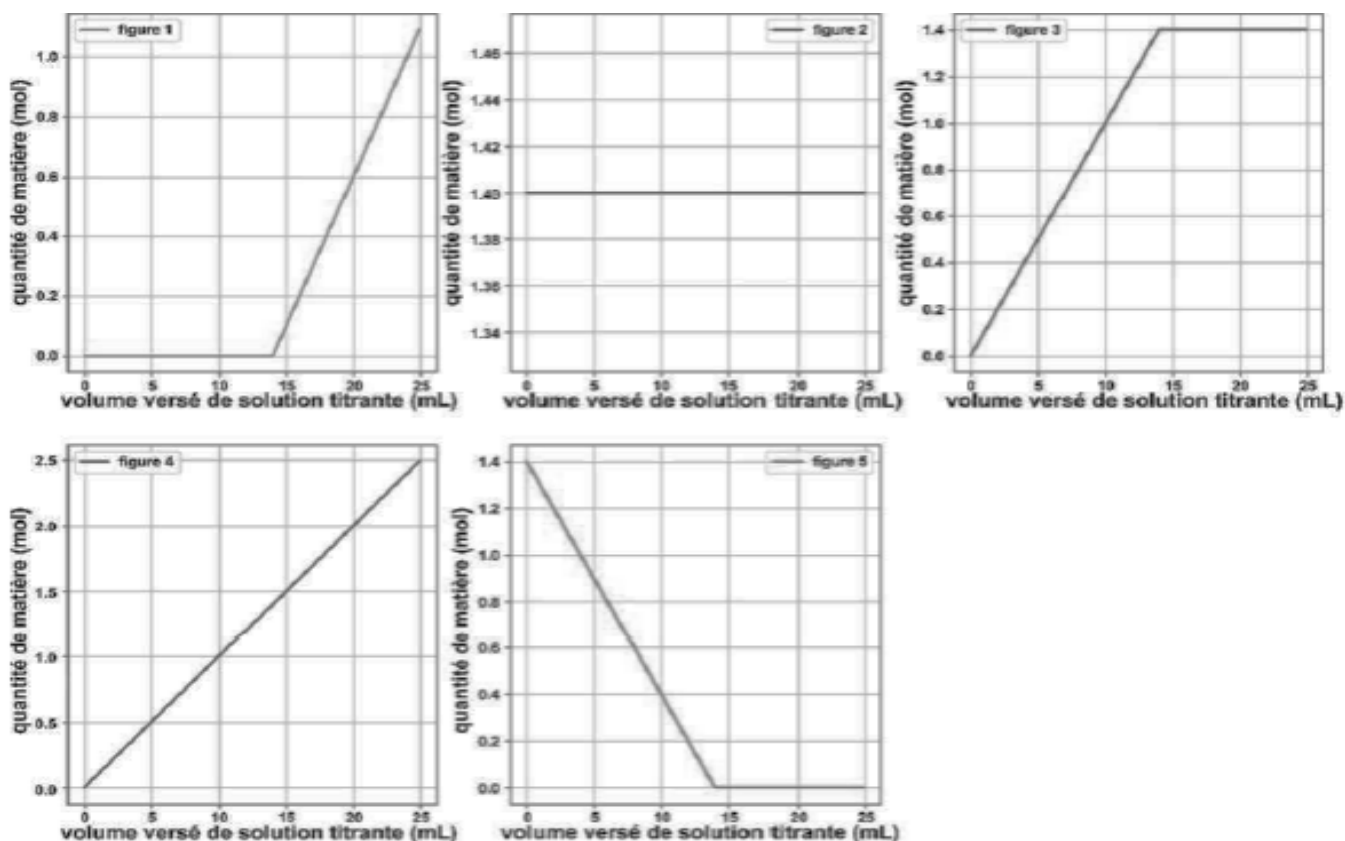
Chacun des cinq graphiques suivants, obtenus à l'aide du programme en langage Python représente l'évolution de la quantité de matière d'une des espèces chimiques en fonction du volume versé de solution titrante.

```

1 # Simulation du titrage dont la réaction support est de la forme
2 # a A + b B -> c C + H2O
3 # a, b, c et d sont les coefficients stoechiométriques
4 from matplotlib import pyplot as plt
5
6 a=      # nombre stoechiométrique de l'espèce à titrer A COMPLETER
7 b=      # nombre stoechiométrique de l'espèce titrante A COMPLETER
8 c=      # nombre stoechiométrique du produit de la réaction A COMPLETER
9 Ca=0.14 # concentration de la solution à titrer (mol/L)
10 Va=10.0 # volume de la solution à titrer (mL)
11 Cb=0.10 # concentration de la solution titrante (mol/L)
12 Veq=    # Calcul du volume à l'équivalence (mL) A COMPLETER
13 pasVb=0.1
14 nA,nB,nC,nS_A,nS_B=[],[],[],[],[]
15 v=[i/10 for i in range(250)]
16 for Vb in v:
17     if Vb<Veq:
18         nA.append(Ca*Va-Cb*Vb*a/b)
19         # A COMPLETER AVEC LE CALCUL DE nB
20         nC.append(c/b*Cb*Vb)
21         nS_A.append(Ca*Va)
22         nS_B.append(Cb*Vb)
23     else:
24         nA.append(0)
25         nB.append(Cb*Vb-Cb*Veq)
26         nC.append(c/b*Cb*Veq)
27         nS_A.append(Ca*Va)
28         nS_B.append(Cb*Vb)

```

7. En justifiant explicitement le raisonnement, indiquer pour chaque graphe l'espèce chimique correspondante.



8. Compléter le code des lignes 12 et 19.
9. Comment modifier le programme Python précédent pour simuler la courbe de titrage conductimétrique $\sigma = f(V_B)$ en connaissant les conductivités molaires ioniques des ions présents λ_i ?