

SCIENCES PHYSIQUES

Durée: 2 heures

L'usage d'une calculatrice est autorisé pour cette épreuve.

L'électrophorèse est une méthode de séparation d'ions en solution utilisant le fait qu'ils migrent avec des vitesses différentes dans un champ électrostatique; c'est une méthode de choix pour l'étude de molécules organiques comme les acides aminés ou les protéines qui s'ionisent lorsqu'elles sont placées à un pH convenable.

Les trois premières parties du problème sont indépendantes.

PARTIE I. *Etude du champ électrostatique entre deux plaques*

1.1. On considère une plaque infinie confondue avec le plan Oyz placée dans le vide et portant une densité de charge uniforme σ , (cf. figure 1 en annexe).

1.1.a. Dédurre de l'analyse des symétries que le champ \vec{E} créé par cette plaque est de la forme $\vec{E} = E(x)\vec{u}_x$ et que $E(-x) = -E(x)$.

1.1.b. En utilisant le théorème de Gauss pour un cylindre d'axe Ox et de section S , convenablement choisi, et qu'on représentera sur une figure, exprimer $E(x)$ en fonction de σ et de la permittivité du vide ϵ_0 .

1.2. On considère deux plaques infinies confondues avec les plans $x = -l/2$ et $x = +l/2$, placées dans le vide et portant respectivement des densités de charge uniforme $+\sigma$ et $-\sigma$ (cf figure 2 en annexe).

1.2.a. Déterminer le champ électrostatique \vec{E} créé par l'ensemble des deux plaques dans le domaine $-l/2 < x < +l/2$.

1.2.b. On choisit un potentiel électrostatique tel que $V(x = 0) = V_0$. En déduire l'expression de $V(x)$ dans le domaine $-l/2 < x < +l/2$ en fonction de σ , ϵ_0 , x et V_0 .

1.2.c. En déduire l'expression du champ \vec{E} dans le domaine $-l/2 < x < +l/2$ en fonction de l et de la différence de potentiel $\Delta U = V_{-l/2} - V_{+l/2}$ entre les deux plaques.

PARTIE II. *Etude du phénomène d'électrophorèse.*

Le champ électrostatique dans une cuve à électrophorèse de longueur l , aux extrémités de laquelle on applique une différence de potentiel ΔU est de la forme : $\vec{E} = E(x)\vec{u}_x = \frac{\Delta U}{l}\vec{u}_x$ où \vec{u}_x désigne le vecteur unitaire suivant l'axe $x'x$ (cf figure 3 en annexe). Un ion de masse m , de charge q , soumis à la force électrostatique due au champ \vec{E} , subit en outre une force de freinage $\vec{R} = -k\vec{v}$ proportionnelle à son vecteur-vitesse \vec{v} , avec $k > 0$.

2.1. Ecrire l'équation différentielle à laquelle obéit la vitesse de l'ion.

2.2. On constate qu'au bout d'une durée très brève, l'ion est en mouvement rectiligne uniforme avec une vitesse limite $\nu_\infty\vec{u}_x$. Etablir l'expression de ν_∞ et montrer qu'on peut définir une mobilité électrophorétique, $\mu = \frac{\nu_\infty}{E}$ caractéristique de l'ion; exprimer μ en fonction des constantes k et q .

PARTIE III. *Etude de la diffusion en l'absence de champ électrique*

A l'instant $t = 0$, on injecte avec une seringue une solution concentrée d'ions en $x = 0$: on admettra que cela revient à introduire N ions identiques dans la section de colonne d'abscisse

$x = 0$. On suppose que le nombre d'ions par unité de volume $n(x, t)$ est indépendant de y et z et que les ions diffusent à travers l'électrolyte en obéissant à la loi de Fick avec un coefficient de diffusion D constant; le vecteur densité de flux d'ions est alors de la forme : $\vec{j} = j \vec{u}_x$, avec $j = -D \frac{\partial n}{\partial x}$.

3.1. Exprimer le nombre dN d'ions présents à un instant t dans le volume (V) de la colonne compris entre x et $x + dx$, en fonction de $n(x, t)$, Σ et dx , où Σ est la surface de la section droite de la colonne.

3.2. Exprimer le nombre ∂N_x d'ions qui pénètrent dans (V) entre les instants t et $t + dt$ en traversant la section d'abscisse x . Même question pour le nombre ∂N_{x+dx} d'ions sortant de (V) en traversant la section d'abscisse $x + dx$.

3.3. Faire un bilan de matière pour l'élément de volume (V) entre les instants t et $t + dt$ et en déduire que $n(x, t)$ est solution de l'équation aux dérivées partielles : $D \frac{\partial^2 n}{\partial x^2} = \frac{\partial n}{\partial t}$.

3.4. On admet que la fonction suivante est la solution convenable de l'équation précédente :

$$n(x, t) = \frac{N}{\Sigma} \frac{1}{\sqrt{4\pi Dt}} \exp\left(-\frac{x^2}{4Dt}\right).$$

3.4.a. Tracer l'allure du graphe de $n(x, t)$ à un instant fixé. Comment appelle-t-on ce type de fonction ?

3.4.b. On définit une fonction $P(u)$ par : $P(u) = \frac{1}{\sqrt{2\pi}} \int_u^{+\infty} \exp(-\xi^2/2) d\xi$, Montrer que le nombre $N(H, t)$ d'ions compris à l'instant t en dehors du domaine $-H/2 < 0 < +H/2$ vaut $N(H, t) = 2N.P(H/2\sqrt{2Dt})$.

3.4.c. A l'aide du tableau de valeurs ci-dessous, en déduire l'expression en fonction de D et t de la largeur H de la zone d'électrolyte centrée en $x = 0$, contenant à l'instant t , 95% des N ions de départ.

u	0	0.7	1.3	1.6	2	2.3
$P(u)$	0.5	0.25	0.1	0.05	0.025	0.01

PARTIE IV. Etude de la séparation des ions

A l'instant initial $t = 0$, on injecte en $x = 0$ c'est-à-dire au milieu d'une colonne d'électrophorèse s'étendant entre $x = -l/2$ et $x = +l/2$, un mélange concentré de deux ions de mobilités électrophorétiques μ_1 et μ_2 différentes mais de même signe, et de même coefficient de diffusion D . On suppose que les phénomènes de déplacement électrophorétique et de diffusion sont indépendants l'un de l'autre : les ions d'une espèce se déplacent avec leur vitesse limite ν_∞ (cf. Partie II) et la zone qu'ils occupent s'élargit peu à peu par diffusion (cf. Partie III).

4.1. Exprimer en fonction de μ_1 , μ_2 , ΔU , l et t , la distance L séparant à l'instant t les deux populations d'ions initialement confondues en $x = 0$ si on ne tient pas compte de la diffusion.

4.2. La qualité de la séparation par électrophorèse est mesurée par le rapport $R = L/H$, où H désigne à l'instant t la largeur (déterminée en 3.4) des zones contenant respectivement 95% des ions A_1 et 95% des ions A_2 . En pratique on exige d'avoir $R \geq 1$.

4.2.a. On donne, $\mu_1 = 1,0 \cdot 10^{-7} m^2 \cdot V^{-1} \cdot s^{-1}$, $\mu_2 = 0,95 \cdot 10^{-7} m^2 \cdot V^{-1} \cdot s^{-1}$, $D = 10^{-9} m^2 \cdot s^{-1}$, $\Delta U = 125V$ et $l = 0,25m$. A partir de quel instant τ obtient-on une bonne séparation?

4.2.b. Montrer que la valeur de τ obtenue n'est pas compatible avec la longueur de la colonne. Comment y remédier sans augmenter l'encombrement du dispositif ?

4.2.c. Qu'observe-t-on si $R \ll 1$?

ANNEXES

FIGURE 1

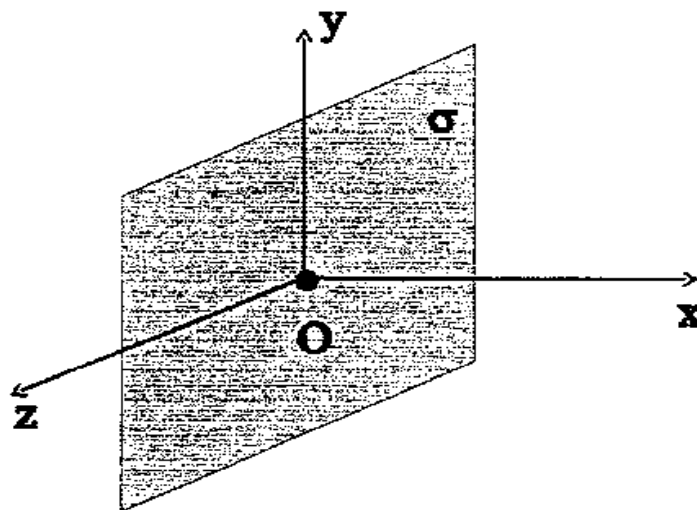


FIGURE 2

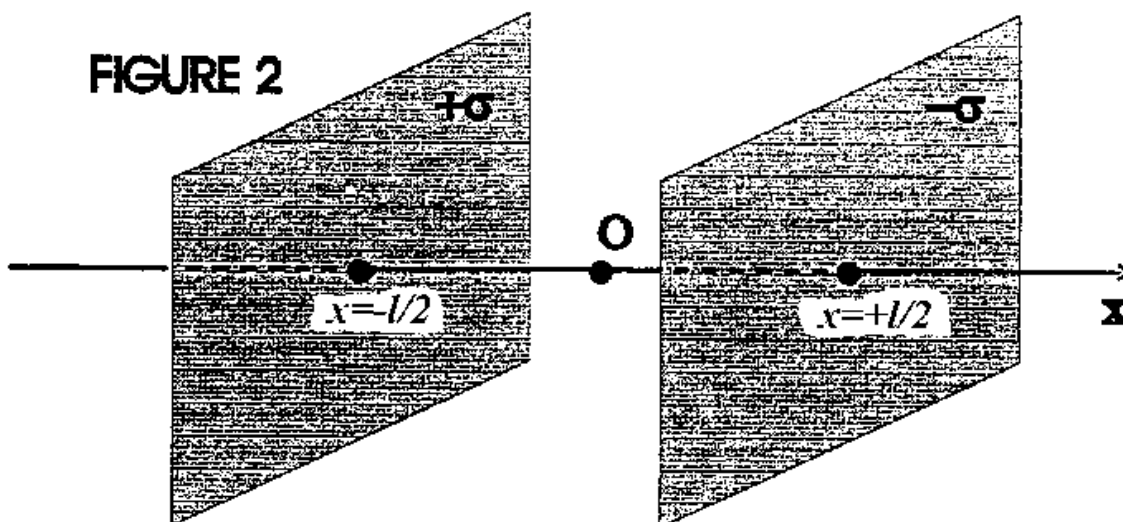


FIGURE 3

