

120

120

Exercice 1 (4pt)

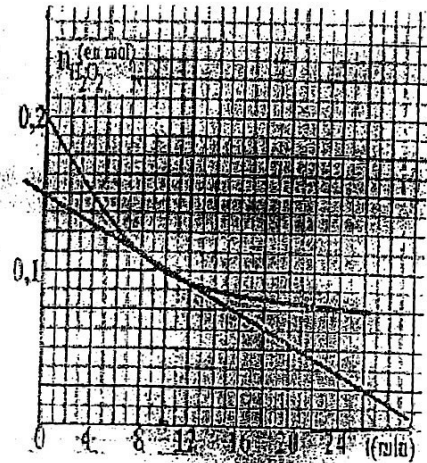
1 L'eau oxygénée H_2O_2 peut oxyder lentement les ions iodure I^- en milieu acide. Les couples redox mis en jeux sont : H_2O_2/H_2O et I_2/I^-

1.1 Ecrire les deux demi-équations relatives à l'oxydation de I^- et à la réduction de H_2O_2 .
Ecrire l'équation bilan de la réaction.

1.2 La quantité du diiode formé à un instant t peut être déterminée à l'aide d'un dosage ; en effet I_2 peut être réduit par l'ion

thiosulfate $S_2O_3^{2-}$ pour régénérer de nouveau I^- . Les couples redox mis en jeux sont $S_4O_6^{2-}/S_2O_3^{2-}$ et I_2/I^- . Etablir l'équation bilan de la réaction en passant par les demi-équations relatives à l'oxydation et à la réduction. (0,75pt)

On prépare un mélange réactionnel comprenant de l'acide sulfurique, de l'iodure de potassium en excès et $n_0=0,2\text{mol}$ d'eau oxygénée. A l'aide du dosage de la quantité de diiode formée à différents instants t par une solution de thiosulfate de potassium $K_2S_2O_3$ de concentration $C=2,5\text{mol/L}$, il a été possible de tracer la courbe représentant les variations du nombre de mole de H_2O_2 étant en fonction du temps (voir figure). Déduire de la courbe :



1 La vitesse moyenne de disparition de H_2O_2 entre les instants $t_1=0\text{min}$ et $t_2=10\text{min}$. (0,5pt)
2 La vitesse instantanée de disparition de H_2O_2 à l'instant t_2 ; en déduire la vitesse instantanée

de disparition de l'ion I^- à cet instant.

3 Le volume de la solution de thiosulfate de potassium nécessaire pour doser la quantité de diiode formé à l'instant $t=24\text{min}$. (1pt)

4 Déterminer le temps de demi-réaction. (0,5pt)

Exercice 1 (5pt)

Données:

✓ Le vert de malachite est un indicateur coloré dont la zone de virage est délimitée par les valeurs de pH : 11,5 et 13,2. Sa teinte acide est verte ; sa teinte basique est incolore.

✓ Volume molaire des gaz $V_m=24\text{L/mol}$. La température des solutions est 25°C .

On dissout un volume V_0 d'ammoniac gazeux NH_3 dans de l'eau pure de façon à obtenir une solution S_1 de volume $V_1=5\text{L}$ et de concentration molaire $C_1=6,3 \cdot 10^{-4}\text{mol/L}$.

On mesure le pH de la solution : $\text{pH}=10$.

1 La solution S_1 est-elle acide, neutre ou basique ? Justifier. (0,25pt)

2 Quelle est la couleur de la solution si on ajoutait quelques gouttes de vert de malachite ? (0,25pt)

3 Exprimer littéralement la quantité de matière initiale n_0 d'ammoniac et le volume V_0 en fonction de C_1 et V_1 . Les calculer. (1pt)

4 Ecrire l'équation de la réaction entre l'ammoniac et l'eau pure. (0,5pt)

5 Calculer les concentrations molaires effectives de toutes les espèces chimiques (autres que l'eau) dans la solution S_1 . (1pt)

6 Exprimer littéralement puis calculer la valeur de la constante d'acidité K_a du couple ion ammonium/ammoniac. (0,75pt)

On verse sur un volume $V_1=20\text{mL}$ de la solution S_1 un volume $V_2=20\text{mL}$ d'une solution S_2 d'acide chlorhydrique de concentration $C_2=2 \cdot 10^{-4}\text{mol/L}$. Le mélange obtenu a pour $\text{pH}=9,6$.

7 Ecrire l'équation de la réaction entre les deux solutions S_1 et S_2 . (0,5pt)

8 On ajoute au mélange précédent un volume V'_2 de la solution S_2 d'acide chlorhydrique de même concentration et on obtient un nouveau mélange dont le $\text{pH}=\text{p}K_a$. Calculer la valeur du volume V'_2 permettant d'obtenir cette solution tampon. (0,25pt)

Exercice 3 (5pt)

On considère le mouvement de la Terre autour du Soleil dans le référentiel héliocentrique considéré comme galiléen.

On suppose que ce mouvement se fait sur une trajectoire circulaire, de rayon $r = 1,5 \cdot 10^{11}$ m.

On néglige l'action de tout autre astre et on s'aidera du schéma suivant :

1 Donner les caractéristiques de la force subie par la Terre et la représenter. (1pt)

2 Appliquer la R.F.D à la Terre et montrer que son mouvement est uniforme. (0,75pt)

3 En déduire l'expression du vecteur accélération de la terre en fonction de la constante de gravitation universelle G , de la masse du Soleil M_s , du rayon r de la trajectoire et du vecteur unitaire \vec{u} ; le représenter sans considération d'échelle sur le schéma. (1pt)

4 Quelle relation peut-on alors écrire entre l'accélération a et la vitesse V du centre d'inertie de la Terre? (0,25pt)

5 Donner l'expression de la vitesse V en fonction de la constante de gravitation universelle G , la masse du Soleil M_s et le rayon r de la trajectoire. Calculer la valeur de cette vitesse. (0,5pt)

6 Donner l'expression de la période de rotation T de la Terre autour du Soleil en fonction de la vitesse V et du rayon r de sa trajectoire. Montrer alors qu'on peut écrire que $T = 2\pi r \sqrt{\frac{r}{GM_s}}$, puis calculer sa valeur. (1pt)

calculer sa valeur.

On donne : $G = 6,67 \cdot 10^{-11}$ S.I $M_s = 2 \cdot 10^{30}$ kg

Exercice 4 (rout)

1 Une lame vibrante porte une pointe dont l'extrémité A est animée d'un mouvement rectiligne sinusoïdale de fréquence $N = 80$ Hz et d'amplitude $a = 2$ mm.

1.1 En prenant pour origine des dates l'instant où A passe par sa position d'équilibre dans le sens positif ; donner l'expression de son élongation en fonction du temps. (0,5pt)

1.2 L'extrémité A de la pointe est liée à une corde élastique à qui elle imprime des vibrations transversales. La célérité de propagation le long de la corde est $C = 8$ m/s.

Donner l'expression de l'élongation d'un point B situé à 5 cm de A. Quel est l'état vibratoire de B par rapport à A ? Quelle sera l'élongation de B à l'instant $t = 31,25$ ms. (1pt)

1.3 Quel est l'aspect de la corde à cet instant t ? (1pt)

1.4 On éclaire la corde par un stroboscope de fréquences variables. Qu'observe-t-on si on donne au stroboscope les fréquences suivantes : 160 Hz, 40 Hz, 82 Hz et 79 Hz. (1pt)

2 On considère maintenant deux lames vibrantes portant respectivement deux points dont les extrémités O_1 et O_2 sont distantes de $d = 8$ cm et produisent à la surface de l'eau, des perturbations sinusoïdales de même amplitude $a = 2$ mm et de même fréquence 80 Hz. La célérité des ondes à la surface de l'eau est $V = 3,2$ m/s.

On donne $y_{O1} = a \cos \omega t$ et $y_{O2} = a \cos(\omega t + \pi)$

2.1 Montrer que l'équation horaire du mouvement d'un point M de la surface de l'eau situé à d_1 de O_1 et à d_2 de O_2 est : $y_M = 2a \cdot \cos \left[\frac{\pi}{\lambda} (d_2 - d_1) - \frac{\pi}{2} \right] \cdot \cos \left[\frac{2\pi t}{T} - \frac{\pi}{\lambda} (d_1 + d_2) + \frac{\pi}{2} \right]$

Faire l'application numérique pour $d_1 = 4$ cm et $d_2 = 6,5$ cm. (1,5pt)

Comparer le mouvement de M à ceux de O_1 et de O_2 .

2.2 Quelle est le lieu des points d'amplitude maximale? Déterminer sur le segment $[O_1, O_2]$ le nombre ces points.