

TS - DS 1 - 1h
Physique 1 : Les ondes mécaniques progressives.
Chimie 2 : Transformations lentes ou rapides ?

Toute réponse doit être rédigée avec une phrase. La clarté, la précision de l'explication ainsi que l'orthographe rentrent en compte dans la notation de votre copie.

Laisser une marge en haut et à gauche de la copie. Le barème est donné à titre indicatif.

L'usage de la calculatrice est autorisé LES TÉLÉPHONES PORTABLES SONT INTERDITS

PROPAGATION D'UNE ONDE LE LONG D'UNE CORDE (10 points)

Asie, 2005

Une très longue corde élastique inextensible est disposée horizontalement sur le sol. Un opérateur crée une perturbation en imprimant une brève secousse verticale à l'extrémité S de la corde (figure 1).

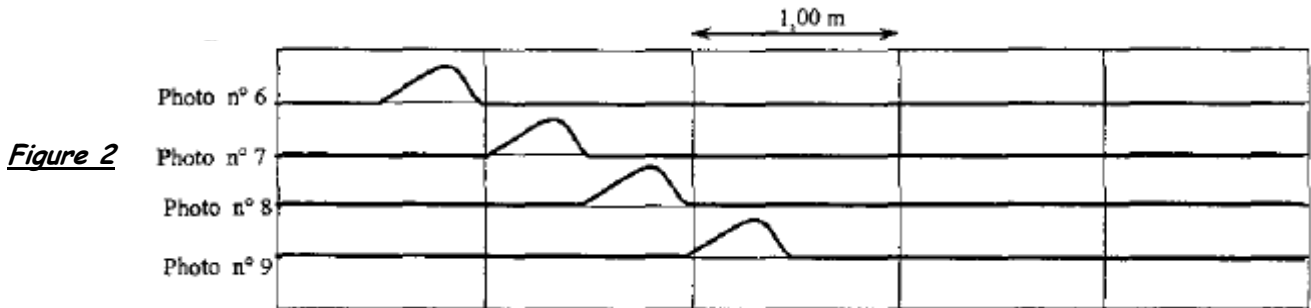


1. Considérations générales. /1

- 1.1. Préciser la direction de propagation de l'onde et la direction du mouvement du point M.
- 1.2. En déduire si l'onde est transversale ou longitudinale.

2. Étude chronophotographique. /2

La propagation de l'onde le long de la corde est étudiée par chronophotographie (figure 2). L'intervalle de temps séparant deux photos consécutives est $\Delta t = 0,25$ s.

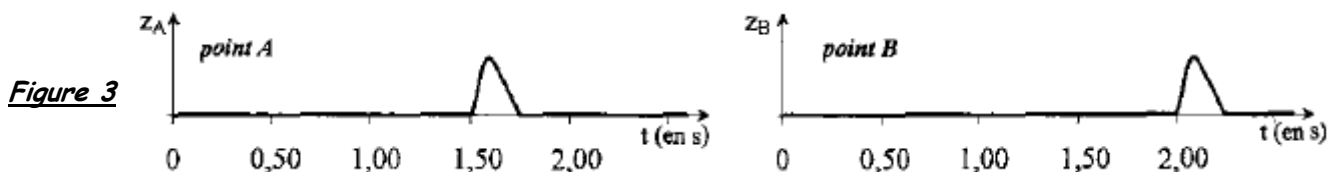


- 2.1. Définir puis calculer la célérité de l'onde.
- 2.2. Pendant quelle durée un point de la corde est-il en mouvement ?

3. Évolution temporelle du déplacement vertical de plusieurs points de la corde. /4

L'évolution au cours du temps des altitudes z_A et z_B de deux points A et B de la corde est l'objet de la figure 3. L'instant de date $t_0 = 0$ s correspond au début du mouvement de S. Toutes les réponses doivent être justifiées.

- 3.1. Lequel de ces deux points est touché le premier par la perturbation ?



3.2. Lequel de ces deux points est situé le plus près du point source S de la corde ?

3.3. Quel retard le point touché en second présente-t-il dans son mouvement par rapport au point touché en premier ?

3.4. Quelle est la valeur de la distance séparant les points A et B ?

3.5. Un troisième point C commence son mouvement à l'instant de date $t_c = 0,50$ s. Préciser sa position par rapport à A.

3.6. Représenter sur un schéma la position des points A, B et C (échelle 2 cm pour 1 m) par rapport au point source S.

4. Influence de quelques paramètres sur la célérité de l'onde.

/3

Les courbes ci-dessous (figures 4, 5 et 6) donnent l'évolution au cours du temps du déplacement vertical d'un point K d'une corde situé à la distance fixe $d = SK$ du point source S ; l'instant de date $t_0 = 0$ s correspond au début du mouvement de S ; les conditions expérimentales sont précisées pour chaque expérience.

Toutes les réponses doivent être justifiées en utilisant les représentations graphiques.

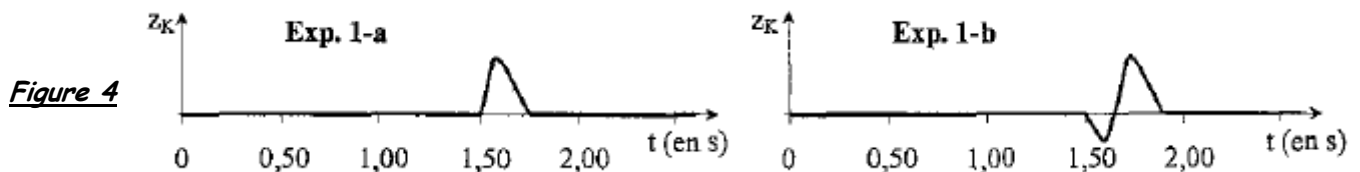
On étudie successivement l'influence de :

- la forme de la perturbation ;
- la tension de la corde ;
- la nature de la corde.

4.1. Influence de la forme de la perturbation.

La même corde est utilisée : sa tension est la même dans les deux expériences.

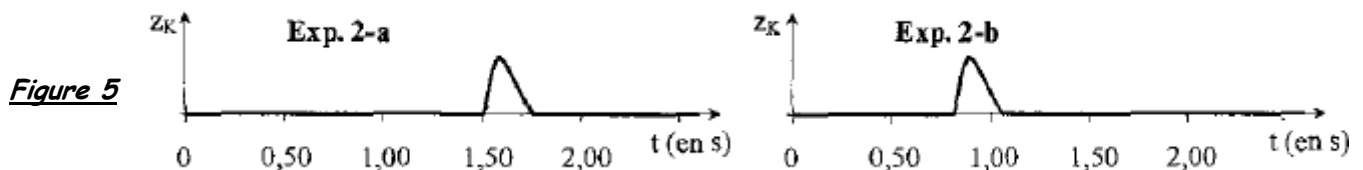
La forme de la perturbation modifie-t-elle la célérité ?



4.2. Influence de la tension de la corde

La même corde est utilisée ; lors de l'expérience 2-a, sa tension est plus faible que lors de l'expérience 2-b.

La tension de la corde modifie-t-elle la célérité et si oui, dans quel sens ?



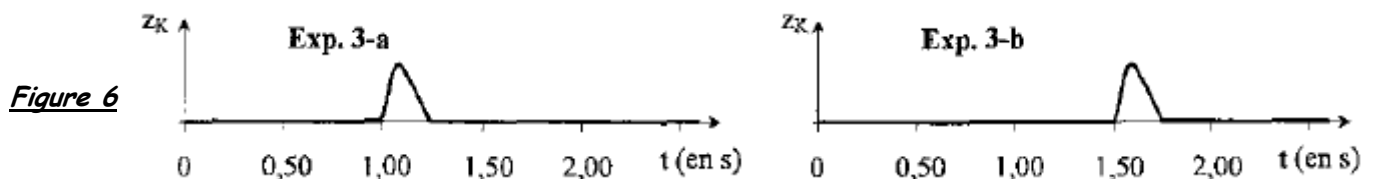
4.3. Influence de la nature de la corde.

Rappel : la masse linéique μ est la masse par unité de longueur ; pour une corde de masse M et de longueur L, on a

$$\text{donc : } \mu = \frac{M}{L}$$

La tension est la même dans les deux expériences ; la masse linéique de la corde utilisée pour l'expérience 3-a est plus faible que celle de la corde utilisée pour l'expérience 3-b.

La masse linéique de la corde modifie-t-elle la célérité et si oui, dans quel sens ?



RÉDUCTION DU DIODE PAR LE ZINC (10 points)

D'après Liban, 2002

1. Le diode réagit lentement avec le zinc. Les couples mis en présence sont : $I_2(aq) / I^-(aq)$ et $Zn^{2+}(aq) / Zn(s)$.

1.1. Écrire l'équation de la réaction. /1,5

1.2. Comment évoluent la coloration de la solution et la masse de zinc au cours du temps ? /0,5

2. On introduit une lame de zinc dans un volume $V_0 = 50,0$ mL d'une solution de diode de concentration $C_0 = 0,020$ mol.L⁻¹. Le zinc est en large excès.

On étudie l'évolution du système au cours du temps. La température est maintenue à 22°C.

2.1. Pourquoi fixe-t-on la température ? /0,5

2.2. Au bout de 800 s, on relève $[I_2]_{800} = 2,0$ mmol.L⁻¹. Peut-on affirmer que la réaction est terminée ? Pourquoi ? /0,5

2.3. Compléter le tableau d'avancement ci-dessous. /1

Équation chimique		+	=	+	
État du système	Avancement	Quantités de matière			
État initial	0				
État intermédiaire	x				
État final	x_{max}				

2.4. Donner la relation entre la quantité initiale de diode $n_0(I_2)$ et la quantité finale d'ions iodure $n_f(I^-)$? /0,5

2.5. En déduire la concentration finale en ions iodure $[I^-]_f$. /0,5

2.6. Quelle relation peut-on écrire entre la quantité initiale de diode $n_0(I_2)$ et les quantités à 800 s de diode $n_{800}(I_2)$ et des ions iodure $n_{800}(I^-)$? /1

2.7. En déduire la concentration à 800 s en ions iodure $[I^-]_{800}$. /0,5

2.8. Comparer les concentrations $[I^-]_f$ et $[I^-]_{800}$ et en déduire le pourcentage d'ions iodure formé à 800 s. /1

3. On prélève $V = 25,0$ mL de la solution initiale de diode que l'on verse dans une fiole jaugée de 50,0 mL. On ajoute de l'eau distillée jusqu'au trait de jauge. On obtient ainsi une solution diluée de diode.

3.1. Calculer la concentration C_0' du diode dans la solution diluée. /0,5

3.2. Comme précédemment, on plonge la plaque de zinc dans la solution diluée de diode maintenue à une température de 22°C.

Comparer qualitativement les vitesses d'évolution des systèmes. /0,5

3.3. Quel est le facteur cinétique mis en évidence ? /0,5

4. On porte la solution initiale de diode à 60°C et l'on y ajoute une plaque de zinc.

4.1. Pourrait-on encore affirmer que la réaction n'est pas terminée au bout de 800 s ? Justifier. /0,5

4.2. Quel est le facteur cinétique mis en évidence ? /0,5