

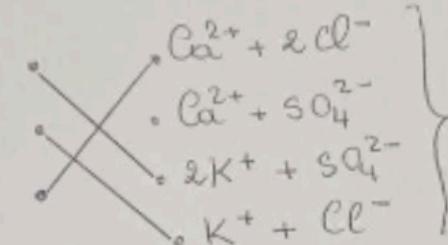
CORRIGÉ ET BAREME BAC BLANC
 SÉRIE D. PHYSIQUE-CHIMIE
 DRENA ABIDJAN 1 2022

EXERCICE 1 (5 points)

(A) CHIMIE (3 points)

1-1

- Sulfate de potassium
- Chlorure de potassium
- Chlorure de calcium



1

-0,5 par erreur.

1-2 Les ions majeuraires présents dans le mélange sont :

b) ←

0,5

N.B. Accepter le cas où le candidat cite les bons ions

(B)

a) L'eau a le pouvoir de dissoudre certains corps liquide, solide ou gazeux, c'est un bon solvant

0,25

b) Ces substances dissoutes sont appelés solutés

0,25

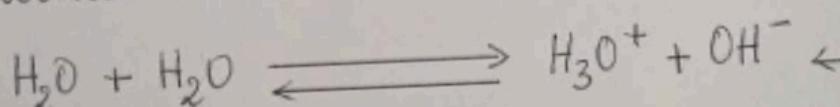
c) L'ensemble eau et substance dissoute constituent une solution aqueuse.

0,25

N.B. Accepter "solution"

(C)

1- Équation traduisant l'autoprotolyse de l'eau



0,25

1/10

Suite de l'exercice 1

2- Définition du produit ionique de l'eau.

Le produit ionique est le produit des concentrations des ions hydroxyde et hydronium contenus dans l'eau pure ou dans une solution aqueuse. ←

0,25

3- Valeur K_e du produit ionique de l'eau à 25°C.

$$K_e = 10^{-14} \leftarrow$$

0,25

A PHYSIQUE (2 pb) Suite de l'exercice 1

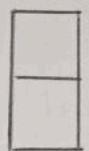
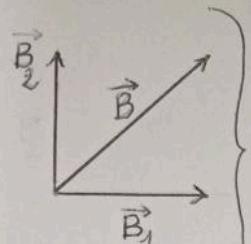
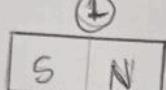
1 - b

0,25

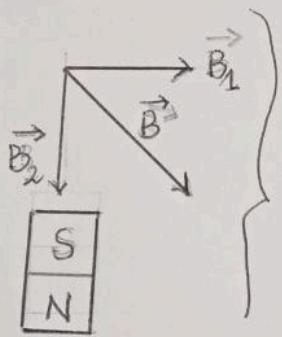
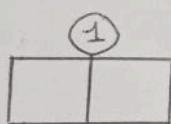
2 - a

0,25

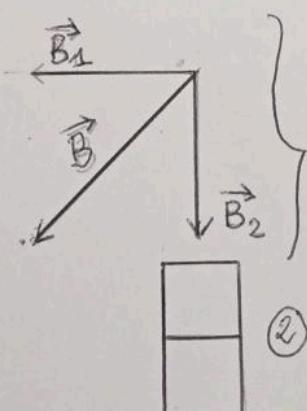
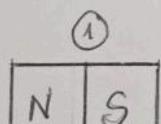
B



0,5



0,5



0,5

3/10

EXERCICE 2 (5 points)

1.

1-1 Formule brute de l'alcène A

La formule brute générale des alcènes est C_nH_{2n} .

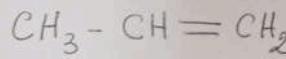
$$M_{C_nH_{2n}} = 14n = 29d \Rightarrow n = \frac{29d}{14}$$

$$n = \frac{29 \times 1,45}{14} = 3$$

La formule brute de A est C_3H_6

0,25
1

1-2 Formule semi-développée de A.

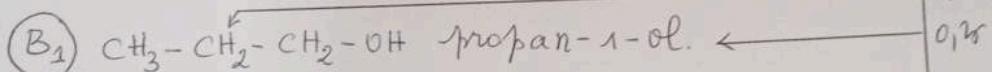


0,25
0,25

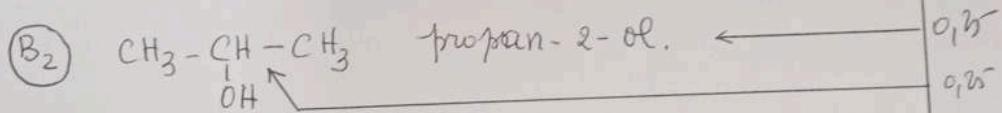
Nom: prop-1-ène

1-3 Formule semi-développée et nom des composés B_1 et B_2

0,25



0,25



0,25
0,25

2.

2-1 Fonction chimique des composés C et D.

(C) est un aldehyde

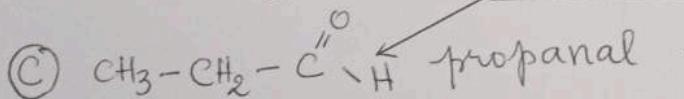
0,25

(D) est un acide carboxylique

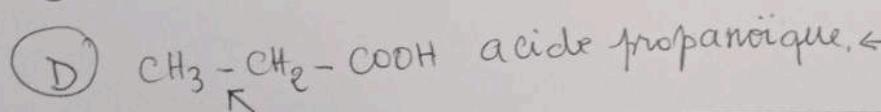
0,25

2-2 Formule semi-développée et le nom des composés C et D.

C et D.



0,25
0,25



0,25
0,25

4/10

Suite de l'exercice 2

3.

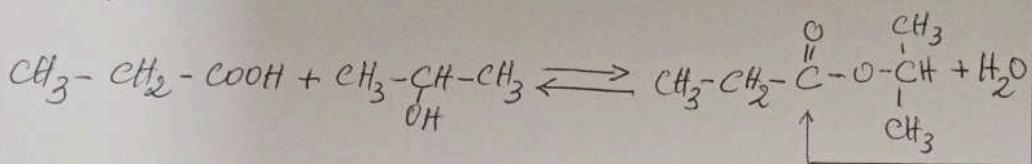
3-1 Nom de la réaction et ses caractéristiques.

C'est l'esterification directe

elle est lente, limitée et athermique.

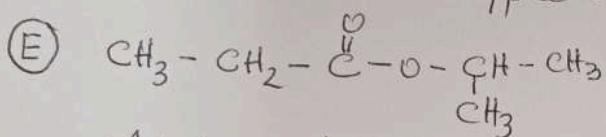
0,25

3-2 Équation bilan de la réaction.



0,5

3-3 Formule semi-développée et nom du composé E



propanoate de 1-méthyle ou
propanoate d'isopropyle.

0,25

4

4:1

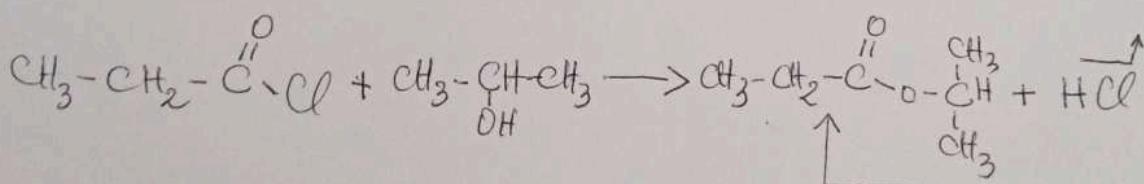
4-1-1 Nom de la réaction qui conduit à la formation du composé E à partir de F

C'est l'esterification indirecte

0,25

4-1-2 Les caractéristiques de cette réaction.

Elle est rapide, totale et exothermique.



0,5

5.

EXERCICE 3 (5 points)

1-1 Composantes de la vitesse initiale

$$\vec{v}_A \left| \begin{array}{l} v_{Ax} = v_A \cos \alpha \\ v_{Ay} = v_A \sin \alpha \end{array} \right. \quad \left. \right\} \xleftarrow{0,25}$$

1-2 Composantes de \vec{OA}

$$\vec{OA} \left| \begin{array}{l} x_A = 0 \\ y_A = h \end{array} \right. \quad \left. \right\} \xleftarrow{0,25}$$

1-3 Composantes de l'accélération.

Système boule

RTSG

Bilan des forces

\vec{P} poids de la boule

D'après le théorème du centre d'inertie

$$\vec{P} = m\vec{a} \Rightarrow m\vec{g} = m\vec{a} \Rightarrow \vec{g} = \vec{a}$$

$$\vec{g} \left| \begin{array}{l} g_x = 0 \\ g_y = -g \end{array} \right. \Rightarrow \vec{a} \left| \begin{array}{l} a_x = 0 \\ a_y = -g \end{array} \right. \quad \left. \right\} \xleftarrow{0,25}$$

2-1 Équation horaires du mouvement de la boule.

$A \neq 0$

$$\vec{v} \left| \begin{array}{l} v_x = v_A \cos \alpha \\ v_y = -gt + v_A \sin \alpha \end{array} \right. \quad \left. \right\} \xleftarrow{0,50}$$

$$\vec{OG} \left| \begin{array}{l} x(t) = (v_A \cos \alpha)t \\ y(t) = -\frac{1}{2}gt^2 + (v_A \sin \alpha)t + h \end{array} \right. \quad \left. \right\} \begin{array}{l} \xleftarrow{0,50} \\ \xleftarrow{0,50} \end{array}$$

6/10

Suite de l'exercice 3

2-2 Application par numérique des équations horaires.

$$x(t) = (10 \cos(45))t = 7,07t \quad \leftarrow 0,25$$

$$y(t) = (-0,5 \times 10)t^2 + (10 \sin(45))t = -5t^2 + 7,07t + 1,6 \quad \leftarrow 0,25$$

2-3 Équation cartésienne $y(x)$ du mouvement de la boule.

$$x(t) = (v_A \cos\alpha)t \Rightarrow t = \frac{x}{v_A \cos\alpha}.$$

$$y(x) = -\frac{1}{2} g \left(\frac{x}{v_A \cos\alpha} \right)^2 + v_A \sin\alpha \left(\frac{x}{v_A \cos\alpha} \right) + h.$$

$$\boxed{y(x) = -\frac{g}{2v_A^2 \cos^2 \alpha} x^2 + x \tan\alpha + h.}$$

3. Détermination de la portée du lance.

Au point de chute on a $y=0 \Rightarrow$

$$0 = -\frac{10}{2(10)^2 \cos^2(45)} x^2 + x \tan(45) + 1,6 \Rightarrow$$

$$-0,1 x^2 + x + 1,6 = 0 \Rightarrow x = 11,4 \text{ m.}$$

La portée du lance est $x_p = 11,4 \text{ m.}$

0,50
0,50

N.B. Accepter toute autre méthode correcte pour déterminer la portée du lance.

4- Designation du réceptacle qui reçoit la boule.

C'est le réceptacle situé au point P. $\leftarrow 0,25$

• $\frac{7}{10}$

EXERCICE 4 (5 points)

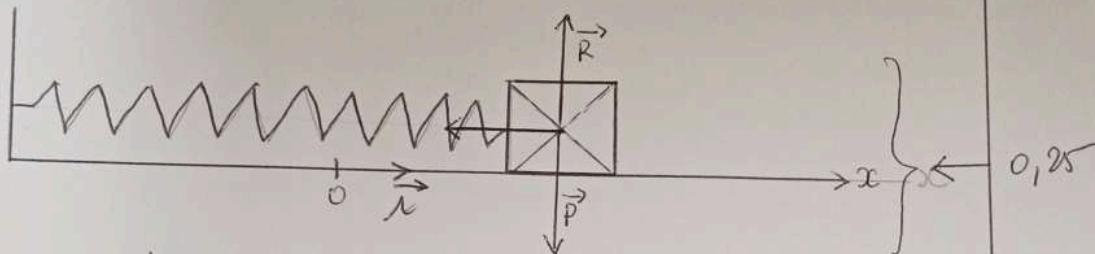
1-1 Représentation des forces qui s'exercent sur le solide juste après le lâcher.

Système solide

Référentiel terrestre supposé galiléen.

Bilan des forces

\vec{P} poids du solide
 \vec{R} réaction du support
 \vec{T} tension du ressort.



1-2 Équation différentielle du mouvement du centre d'inertie du solide.

D'après le théorème du centre d'inertie on a:

$$\sum \vec{F}_{\text{ext}} = m\vec{a} \Rightarrow \vec{P} + \vec{R} + \vec{T} = m\vec{a} \quad 0,25$$

Sur $x'x$.

$$Px + Rx + Tx = ma_x.$$

$$-T = ma_x \Rightarrow -Kx = m\ddot{x} \Rightarrow$$

$$Kx + m\ddot{x} = 0 \Rightarrow \ddot{x} + \frac{K}{m}x = 0$$

1-3 Nature du mouvement du solide.

C'est un mouvement rectiligne sinusoidal. 0,25

2-

2-1 Vérifions que $x(t) = X_m \cos(\omega t + \varphi)$ est solution de l'équation différentielle.

Suite de l'exercice 4

$$x(t) = X_m \cos(\omega_0 t + \varphi)$$

$$\dot{x} = -X_m \omega_0 \sin(\omega_0 t + \varphi)$$

$$\ddot{x} = -X_m \omega_0^2 \cos(\omega_0 t + \varphi)$$

$$\ddot{x} + \frac{k}{m} x = 0 \Rightarrow$$

$$-X_m \omega_0^2 \cos(\omega_0 t + \varphi) + \frac{K}{m} [X_m \cos(\omega_0 t + \varphi)]$$

$$-X_m \frac{K}{m} \cos(\omega_0 t + \varphi) + \frac{K}{m} X_m \cos(\omega_0 t + \varphi) = 0$$

Donc $x(t) = X_m \cos(\omega_0 t + \varphi)$ est solution de l'équation différentielle.

0,50

N.B. Accepter aussi le résultat conditionné par
 $\omega_0 = \sqrt{\frac{K}{m}}$

2-2 Expression de la pulsation ω_0 .

$$\omega_0 = 2\pi N_0 \Rightarrow \omega_0 = \frac{2\pi}{T_0}$$

0,25

2-3 Deduisons-en l'expression de la période. T_0

$$\omega_0 = \frac{2\pi}{T_0} \Rightarrow T_0 = \frac{2\pi}{\omega_0} \Rightarrow T_0 = 2\pi \sqrt{\frac{m}{K}}$$

0,25

3.

3-1 Disons ce que représentent X_m , ω_0 et φ .

X_m elongation maximale ou amplitude du mouvement

0,5

ω_0 : Pulsation propre.

φ : Phase à l'origine.

-0,25
par erreur

9/10

Suite de l'exercice 4

3-2 Valeur numérique de ω_0 .

$$\omega_0 = \frac{2\pi}{T_0} = 2\pi$$

$$\omega_0 = 2\pi \text{ rad/s} \simeq 6,28 \text{ rad/s.} \quad \leftarrow 0,25$$

3-3 Valeur de φ et X_m .

$$\tan \varphi = \frac{-v_0}{\omega_0 x_0} \Rightarrow \varphi = \tan^{-1}\left(-\frac{v_0}{\omega_0 x_0}\right) = 0$$

$$\varphi = 0 \text{ ou } \varphi = \pi$$

$$x_0 = X_m \cos \varphi \Rightarrow$$

$$v_0 = -X_m \omega_0 \sin \varphi \quad \cos \varphi = \frac{x_0}{X_m} > 0 \Rightarrow \varphi = 0$$

$$x_0 = X_m \cos \varphi \Rightarrow \text{or } X_m = \frac{x_0}{\cos(0)} \Rightarrow X_m = x_0 = 15 \cdot 10^2 \text{ m}$$

$$X_m = 15 \cdot 10^2 \text{ m} \quad \leftarrow 0,25$$

$$\varphi = 0. \quad \leftarrow 0,25$$

3-4 Équation horaire.

$$x(t) = 15 \cdot 10^2 \cos(2\pi t) \quad \leftarrow 0,50$$

3-5 Constante de raideur du ressort.

$$\omega_0 = \sqrt{\frac{k}{m}} \Rightarrow \omega_0^2 = \frac{k}{m} \Rightarrow k = m\omega_0^2 \quad \leftarrow 0,25$$

$$k = 249 \cdot 10^3 \times 40$$

$$k = 9,96 \simeq 10 \text{ N/m.} \quad \leftarrow 0,25$$

4- Énergie mécanique du système.

$$E_m = \frac{1}{2} k X_m^2 \quad \leftarrow 0,25$$

$$E_m = 0,11 \text{ J} \quad \leftarrow 0,25$$

10%
10%