

2. Calcule la valeur de cette force. On donne :  $CD = 10 \text{ cm}$  ;  $I = 4 \text{ A}$  ;  $B = 0,3 \text{ T}$ .

**B.**  
L'équation horaire de la position d'un mobile est  $x = 1,5 t^2 + 2t + 0,5$  (avec  $t$  en seconde et  $x$  en mètre).

1. L'équation horaire de la vitesse  $v(t)$  du mobile est :

a.  $v(t) = 1,5t + 2$       b.  $v(t) = 3t^2 + 2t$       c.  $v(t) = 3t + 2$

2. La valeur de l'accélération  $a$  du mobile est

a)  $3 \text{ m/s}^2$       b)  $1,5 \text{ m/s}^2$       c)  $2 \text{ m/s}$       d)  $0,5 \text{ m/s}^2$

3. La valeur de l'abscisse initiale du mobile à  $t = 0$  est :

a)  $0,5 \text{ m}$       b)  $1,5 \text{ m}$       c)  $2 \text{ m}$       d)  $3 \text{ m}$

Recopie le numéro de chaque proposition ci-dessus puis écris en face la lettre correspondant à la bonne réponse.

### EXERCICE 2 (5 points)

Au cours d'une séance de travaux pratiques, le professeur de Physique Chimie demande à ton groupe d'identifier un ester E.

A cet effet, le professeur vous fait réaliser les expériences ci-dessous :

#### Expérience 1 :

L'hydrolyse de l'ester E donne deux composés A et B.

#### Expérience 2 :

L'ajout de quelques gouttes de bleu de bromothymol (BBT) dans la solution aqueuse de A donne une coloration jaune à la solution.

#### Expérience 3 :

L'action du dichromate de potassium ( $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ) en milieu acide sur le composé B conduit à un composé organique D qui donne un précipité jaune avec la 2,4-DNPH et donne un test positif avec le réactif de Schiff.

En outre, le professeur met à la disposition du groupe les informations suivantes :

- L'ester E contient en masse 24,6 % d'oxygène.
- Le composé B peut être obtenu par hydratation du 2-méthylpropène
- Le composé A renferme trois (3) atomes de carbone (C).

**Données :** Couple redox :  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} / \text{Cr}^{3+}$  ; Masses molaires atomiques en g/mol : H : 1, C : 12 et O : 16.

En tant que rapporteur propose la solution du groupe en répondant aux consignes ci-dessous.

1.

- 1.1. Détermine la masse molaire de l'ester.
- 1.2. Montre que l'ester E a pour formule brute  $\text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}_2$ .

2.

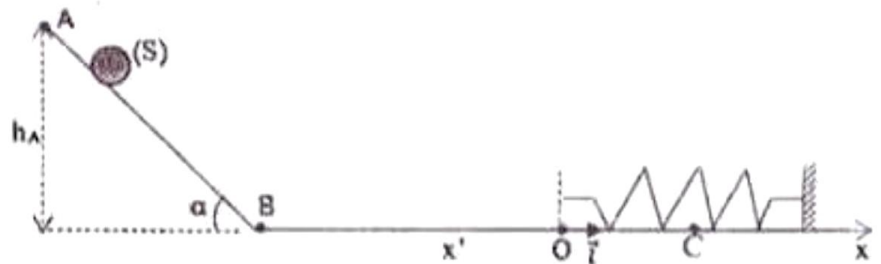
- 2.1. Donne les fonctions chimiques des composés B et D.
- 2.2. Ecris les formules semi-développées et les noms des composés B et D.
- 2.3. Ecris l'équation-bilan de la réaction entre l'ion dichromate  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$  et le composé B. (Utilise les formules semi-développées de B et D)

3.
  - 3.1. Donne la fonction chimique et le groupe fonctionnel de A.
  - 3.2. Écris la formule semi-développée et le nom de A.
4.
  - 4.1. Écris l'équation-bilan de la réaction entre les composés A et B en utilisant leurs formules semi-développées.
  - 4.2. Donne le nom et les caractéristiques de cette réaction.
  - 4.3. Écris la formule semi-développée et le nom de l'ester E.

**EXERCICE 3 (5 points)**

Lors d'une séance de travaux pratiques (TP), votre professeur de Physique-Chimie demande à ton groupe d'étudier un dispositif qui permet de faire osciller un solide en vue de déterminer l'équation horaire de son mouvement.

Le dispositif est constitué d'une partie AB inclinée d'un angle  $\alpha$  par rapport à l'horizontal et d'une partie horizontale BC. Un ressort à spires non jointives de masse négligeable et de raideur  $k$  est disposé sur la partie BC (voir figure).



Tu es choisi pour manipuler

**Expérience :**

Tu abandonnes un solide (S) de masse  $m$  au point A d'altitude  $h_A$ , sans vitesse initiale. Le solide (S) parcourt le trajet ABO et arrive en O avec une vitesse horizontale  $\vec{v}_O$ . Le solide heurte l'extrémité libre du ressort au point O, à la date  $t=0$ . Dès le choc, le solide (S) reste solidaire du ressort et poursuit son mouvement jusqu'au point C avant d'effectuer des oscillations autour du point O (voir figure).

**Données :**  $m = 2 \text{ kg}$  ;  $\alpha = 30^\circ$  ;  $h_A = 31,25 \text{ cm}$  ;  $k = 200 \text{ N.m}^{-1}$  ;  $g = 10 \text{ m.s}^{-2}$ .

On néglige les frottements et on assimile le solide (S) à un point matériel.

Le plan horizontal BO est pris comme niveau de référence des énergies potentielles de pesanteur.

Le point O est l'origine de l'axe  $(x'x)$ .

En tant que rapporteur, propose la solution du groupe en répondant aux consignes ci-dessous.

**1. Étude sur la partie inclinée AB**

- 1.1. Fais l'inventaire des forces extérieures qui s'exercent sur le solide (S) et représente-les sur un schéma.
- 1.2. Énonce le théorème du centre d'inertie.
- 1.3. Détermine :
  - 1.3.1 l'accélération algébrique  $a_1$  du centre d'inertie du solide (S).
  - 1.3.2 la nature du mouvement.
- 1.4. Montre que la valeur de la vitesse  $v_B$  du solide en B vaut  $2,5 \text{ m/s}$ .

**2. Étude sur la partie horizontale juste avant le choc**

- 2.1. Montre que la vitesse  $v_O$  du solide (S), juste avant le choc est égale à  $v_B$ .
- 2.2. Détermine l'énergie mécanique de (S), juste avant le choc.

**3. Étude des oscillations mécaniques.**

- 3.1. Écris l'expression de l'énergie mécanique du système (solide-ressort) au point C.

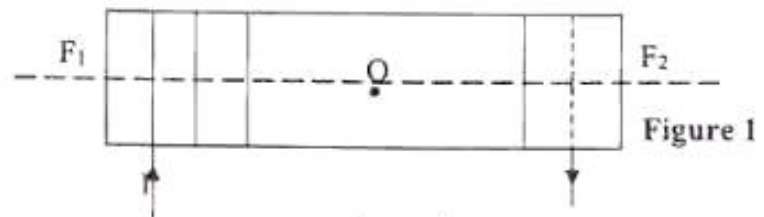
- 3.2. Détermine l'amplitude  $X_m$  du mouvement de l'oscillateur en appliquant la conservation de l'énergie mécanique.
- 3.3. Établis l'équation différentielle du mouvement du centre d'inertie du solide (S).
- 3.4. Détermine, pour le mouvement de l'oscillateur :
  - 3.4.1 la pulsation propre  $\omega_0$  ;
  - 3.4.2 la phase à l'origine  $\varphi$ .
- 3.5 Dédus-en l'équation horaire  $x(t) = X_m \cos(\omega_0 t + \varphi)$  du mouvement du centre d'inertie du solide (S).

#### EXERCICE 4 (5 points)

Au cours d'une séance de travaux pratiques, le professeur de Physique Chimie vous demande de déterminer la caractéristique  $L$  (inductance) d'une bobine et d'étudier le comportement de celle-ci dans un circuit électrique. Pour ce faire, avec l'aide du professeur, vous réalisez les expériences suivantes :

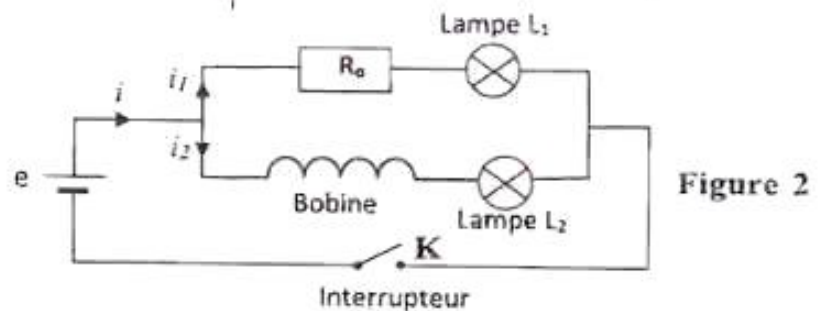
##### > Expérience 1

Les élèves font passer un courant d'intensité  $I = 2A$  dans une bobine de longueur  $\ell = 1\text{ m}$ , de rayon  $R = 10\text{ cm}$  comportant  $N = 3200$  spires (figure 1).



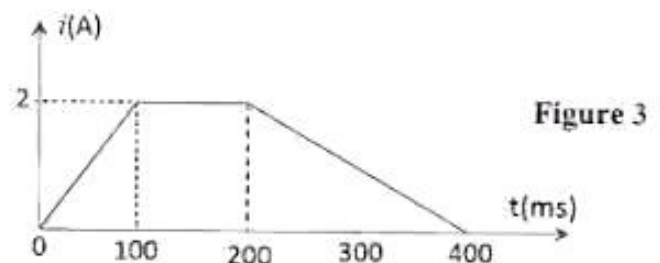
##### > Expérience 2 :

Les élèves réalisent, avec la bobine précédente le circuit électrique ci-contre dans lequel les lampes  $L_1$  et  $L_2$  sont identiques et la résistance interne  $r$  de la bobine est égal à  $R_0$  (figure 2).



##### > Expérience 3 :

Les élèves alimentent enfin cette bobine par un courant électrique d'intensité variable  $i$  comme l'indique la figure 3.



Données :  $\mu_0 = 4\pi \cdot 10^{-7}\text{ SI}$ .

La bobine est assimilable à un solénoïde.

Tu es le rapporteur de ton groupe, rédige votre production.

### 1. Etude du champ magnétique à l'intérieur du solénoïde

- 1.1. Nomme les faces  $F_1$  et  $F_2$  du solénoïde
- 1.2. Reproduis la figure 1 et représente :
  - 1.2.1 le champ magnétique  $\vec{B}_0$  au centre O du solénoïde ;
  - 1.2.2 Le spectre magnétique du solénoïde
- 1.3. Détermine l'inductance de ce solénoïde

### 2. Exploitation des expériences 2 et 3

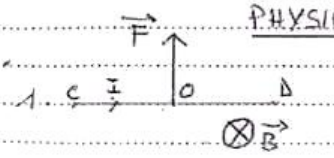
- 2.1 Dis ce qu'on observe au niveau des lampes  $L_1$  et  $L_2$  à la fermeture de K.
- 2.2 Précise :
  - 2.2.1 le composant électrique responsable de ce phénomène physique.
  - 2.2.2 Le rôle joué par ce composant à la fermeture de K.
- 2.3 Nomme ce phénomène.
- 2.4 Détermine, à partir de l'expérience 3, les valeurs de la f.é.m. d'auto-induction  $e$  pour  $t \in [0 ; 400\text{ ms}]$ .

EXAMEN DU BACCALAUREAT BLANC REGIONAL SESSION D'AVRIL 2023

Epreuve:.....PHYSIQUE - CHIMIE..... Série(s): D...

CORRIGE ET BAREME

1.1.9.....

CORRIGE	BAREME
<u>EXERCICE 1</u>	* → 0,25 pt
<u>CHIMIE (3 points)</u>	
A.	
1-b	→ *
2-c	→ *
3-a	→ *
4-c	→ *
B.	
1-F	→ *
2-V	→ *
3-F	→ *
4-F	→ *
C.	
1- c'est une base qui réagit partiellement avec l'eau	→ **
2- $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOH} + \text{OH}^-$	→ **
<u>PHYSIQUE (2 points)</u>	
A.	
1. 	* pt d'écriture * direction * sens

2.1.9.....

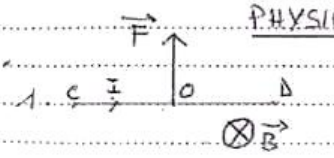
CORRIGE	BAREME
<u>Suite de l'exercice 1</u>	
2. la valeur de cette force est:	
$F = I l B$ avec $l = CD$	→ *
$F = 4 \times 0,2 \times 0,3$	
$F = 0,24 \text{ N}$	→ *
B.	
1-c	→ *
2-a	→ *
3-a	→ *

EXAMEN DU BACCALAUREAT BLANC REGIONAL SESSION D'AVRIL 2023

Epreuve:.....PHYSIQUE - CHIMIE..... Série(s): D...

CORRIGE ET BAREME

1.1.9.....

CORRIGE	BAREME
<u>EXERCICE 1</u>	* → 0,25 pt
<u>CHIMIE (3 points)</u>	
A.	
1-b	→ *
2-c	→ *
3-a	→ *
4-c	→ *
B.	
1-F	→ *
2-V	→ *
3-F	→ *
4-F	→ *
C.	
1- c'est une base qui réagit partiellement avec l'eau	→ **
2- $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOH} + \text{OH}^-$	→ **
<u>PHYSIQUE (2 points)</u>	
A.	
1. 	{ * pt d'écriture * direction * sens

2.1.9.....

CORRIGE	BAREME
<u>Suite de l'exercice 1</u>	
2. la valeur de cette force est:	
$F = I l B$ avec $l = CD$	→ *
$F = 4 \times 0,2 \times 0,3$	
$F = 0,24 \text{ N}$	→ *
B.	
1-c	→ *
2-a	→ *
3-a	→ *

CORRIGE

BAREME

EXERCICE 2 (5 points)

1.

1.1. La masse molaire de l'ester

$$M = \frac{32 \times 100}{\%O}$$

$$M = \frac{32 \times 100}{24,6}$$

$$M = 130 \text{ g/mol}$$

1.2. la formule brute générale de l'ester est  $C_nH_{2n}O_2$  → \*

$$M = 14n + 32 \Rightarrow n = \frac{M - 32}{14} \Rightarrow n = 7$$

L'ester E a donc pour formule brute  $C_7H_{14}O_2$

2.

2.1 B: alcool → \*

D: aldéhyde → \*

2.2

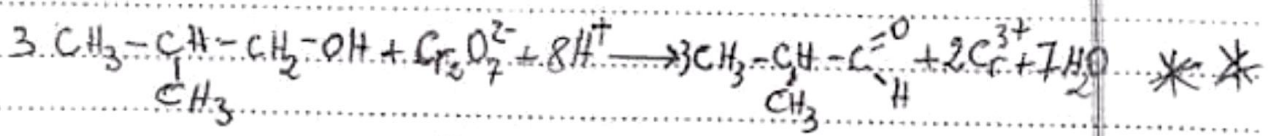
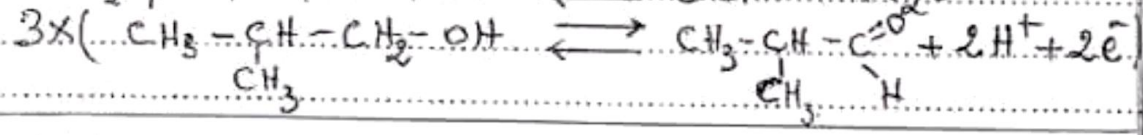
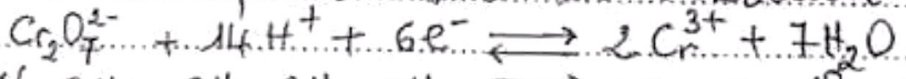
B:  $CH_3-CH(CH_3)-CH_2-OH$  méthylpropan-1-ol ou 2-méthylpropan-1-ol → \* formule

→ \* nom

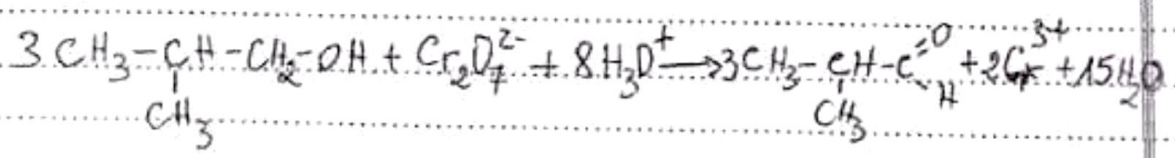
D:  $CH_3-CH(CH_3)-C(=O)H$  méthylpropanal ou 2-méthylpropanal → \* formule

→ \* nom

2-3 équation bilan de la réaction



ou



CORRIGE

BAREME

Suite de l'exercice 4

2.3 C'est le phénomène d'auto-induction → \*\*

2.4 Déterminons les valeurs de la f.é.m d'auto-induction

$$e = -L \frac{di}{dt} \rightarrow *$$

$t \in [0 \text{ ms}; 100 \text{ ms}]$ ,  $i = at$

$$\frac{di}{dt} = a = \frac{\Delta i}{\Delta t} \Rightarrow a = \frac{2-0}{100 \cdot 10^{-3}}$$

$$a = 20 \text{ A} \cdot \text{s}^{-1}$$

$$e = -0,4 \times 20$$

$$e = -8 \text{ V}$$

$t \in [100 \text{ ms}; 200 \text{ ms}]$ ,  $i = 2 \text{ A}$

$$\frac{di}{dt} = 0 \Rightarrow e = 0 \text{ V} \rightarrow *$$

$t \in [200 \text{ ms}; 400 \text{ ms}]$ ,  $i = a't + b'$

$$\frac{di}{dt} = a' = \frac{\Delta i}{\Delta t} \Rightarrow a' = \frac{0-2}{(400-200) \cdot 10^{-3}}$$

$$a' = -10 \text{ A} \cdot \text{s}^{-1}$$

$$e = -0,4 \times (-10)$$

$$e = 4 \text{ V} \rightarrow *$$

CORRIGE

BAREME

EXERCICE 4

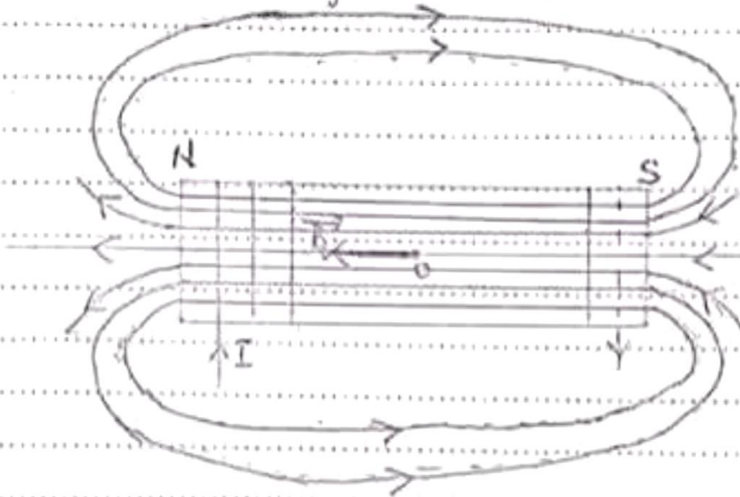
1- Etude du champ magnétique à l'intérieur du solénoïde

1.1. Nom des faces

$F_1$  : face Nord

$F_2$  : face Sud

1.2. Représentation de  $\vec{B}_0$  et du spectre magnétique du solénoïde



1.3. Détermination de l'inductance L

$$L = \mu_0 \frac{N^2}{l} S \Rightarrow L = \mu_0 \frac{N^2}{l} (\pi R^2)$$

$$L = 4\pi \cdot 10^{-7} \times \frac{3200^2}{1} \times \pi \times 0,1^2$$

$$L = 0,4 \text{ H}$$

2- Exploitation des expériences 2 et 3

2.1. La lampe  $L_1$  s'allume instantanément tandis que la lampe  $L_2$  s'allume progressivement

2.2.

2.2.1. C'est la bobine

2.2.2. La bobine s'oppose à l'établissement d'un courant électrique dans le circuit

CORRIGE

BAREME

Suite et fin de l'exercice 3

3.2. déterminons l'amplitude  $X_m$

on a :  $E_{m_e} = E_{m_g} \Rightarrow X_m = \sqrt{\frac{2E_{m_0}}{k}}$

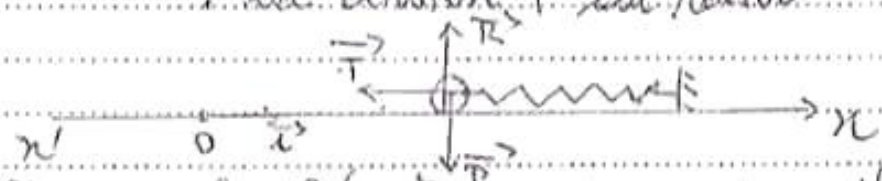
$\Rightarrow X_m = \sqrt{\frac{2 \times 625}{200}}$

$X_m = 0,25 \text{ m} \rightarrow *$

3.3. l'équation différentielle du mouvement.

- système : le solide (S)
- référentiel terrestre supposé galiléen
- bilan des forces :

- le poids  $\vec{P}$  du solide
- la réaction  $\vec{R}$  du plan horizontal
- la tension  $\vec{T}$  du ressort



Appliquons le théorème du centre d'inertie

$\Sigma \vec{F}_{ext} = m\vec{a} \Rightarrow \vec{P} + \vec{R} + \vec{T} = m\vec{a}$

projetons cette relation sur l'axe (x'x)

$0 - T = ma$

$-kx = m\ddot{x}$

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

3.4. déterminons

3.4.1. la pulsation propre  $\omega_0$

$\omega_0 = \sqrt{\frac{k}{m}} \Rightarrow \omega_0 = \sqrt{\frac{200}{2}} \quad \omega_0 = 10 \text{ rad/s} \rightarrow *$

3.4.2. la phase à l'origine  $\varphi$

à  $t=0$ ,  $x(0) = X_m \cos \varphi = 0 \Rightarrow \cos \varphi = 0$  soit  $\varphi = \frac{\pi}{2}$  ou  $\varphi = -\frac{\pi}{2}$

et  $v(0) = -X_m \omega_0 \sin \varphi \Rightarrow \sin \varphi < 0$  donc  $\varphi = -\frac{\pi}{2} \text{ rad} \rightarrow *$

3.5. l'équation horaire du mouvement.

de ce qui précède :

$x(t) = 0,25 \cos(10t - \frac{\pi}{2}) \rightarrow *$

CORRIGE

BAREME

Suite de l'exercice 3

$$V_A = \sqrt{\frac{2 \times 5 \times 0,3125}{\sin 30^\circ}}$$

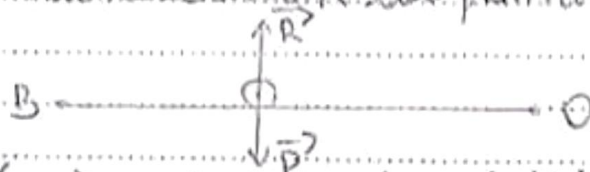
$$V_A = 2,5 \text{ m/s}$$

2. Etude sur la partie horizontale juste avant le choc \*

2.1 Montrons que  $V_0 = V_B$

- système : le solide (s)
- référentiel terrestre supposé galiléen
- bilan des forces :

- le poids  $\vec{P}$  du solide
- la réaction  $\vec{R}$  du plan horizontal



Appliquons le théorème de l'énergie cinétique entre B et O

$$\text{m.a.} : \Delta E_{c(B \rightarrow O)} = \sum W_{BO}(F_{ext})$$

$$\Delta E_{c(B \rightarrow O)} = W_{BO}(\vec{P}) + W_{BO}(\vec{R}) \text{ avec } W_{BO}(\vec{P}) = W_{BO}(\vec{R}) = 0$$

$$\Rightarrow E_{cO} - E_{cB} = 0 \Rightarrow E_{cO} = E_{cB} \Rightarrow V_0 = V_B$$

2.2 L'énergie mécanique de (s) juste avant le choc

$$E_{m0} = E_{c0} + E_{p0} \text{ avec } E_{p0} = 0$$

$$\Rightarrow E_{m0} = E_{c0}$$

$$E_{m0} = \frac{1}{2} m V_0^2$$

$$= \frac{1}{2} \times 2 \times 2,5^2$$

$$E_{m0} = 6,25 \text{ J}$$

3. Etude des oscillations mécaniques

3.1  $E_{mC} = E_{cC} + E_{pC}$  au point C,  $x = x_m$  et  $v = 0$

$$E_{mC} = \frac{1}{2} k x_m^2 \Rightarrow x_m = \sqrt{\frac{2 E_{mC}}{k}}$$

$\Rightarrow$

CORRIGE

BAREME

Suite de l'exercice 3

$$V_A = \sqrt{\frac{2 \times 5 \times 0,3125}{\sin 30^\circ}}$$

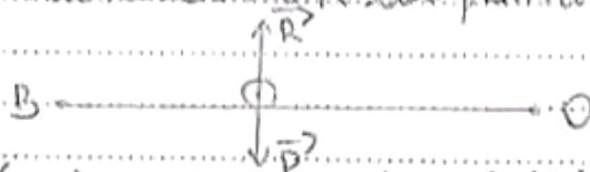
$$V_A = 2,5 \text{ m/s}$$

2. Etude sur la partie horizontale juste avant le choc \*

2.1 Montrons que  $V_0 = V_B$

- système : le solide (s)
- référentiel terrestre supposé galiléen
- bilan des forces :

- le poids  $\vec{P}$  du solide
- la réaction  $\vec{R}$  du plan horizontal



Appliquons le théorème de l'énergie cinétique entre B et O

$$\text{m.a.} : \Delta E_{c(B \rightarrow O)} = \sum W_{BO}(F_{ext})$$

$$\Delta E_{c(B \rightarrow O)} = W_{BO}(\vec{P}) + W_{BO}(\vec{R}) \text{ avec } W_{BO}(\vec{P}) = W_{BO}(\vec{R}) = 0$$

$$\Rightarrow E_{cO} - E_{cB} = 0 \Rightarrow E_{cO} = E_{cB} \Rightarrow V_0 = V_B$$

2.2 L'énergie mécanique de (s) juste avant le choc

$$E_{m0} = E_{c0} + E_{p0} \text{ avec } E_{p0} = 0$$

$$\Rightarrow E_{m0} = E_{c0}$$

$$E_{m0} = \frac{1}{2} m V_0^2$$

$$= \frac{1}{2} \times 2 \times 2,5^2$$

$$E_{m0} = 6,25 \text{ J}$$

3. Etude des oscillations mécaniques

3.1  $E_{mC} = E_{cC} + E_{pC}$  au point C,  $x = x_m$  et  $v = 0$

$$E_{mC} = \frac{1}{2} k x_m^2 \Rightarrow x_m = \sqrt{\frac{2 E_{mC}}{k}}$$

$\Rightarrow$

CORRIGE

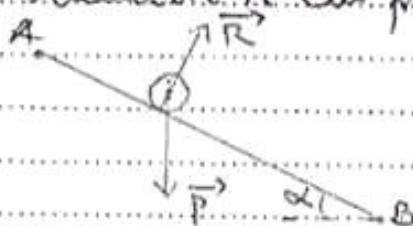
BAREME

EXERCICE 3

1- Etude sur le plan incliné AB

1.1 inventaire des forces extérieures et représentation

- système : le solide (S)
- référentiel terrestre supposé galiléen
- bilan des forces :
  - le poids  $\vec{P}$  du solide
  - la réaction  $\vec{R}$  du plan incliné



1.2 Enoncé du théorème du centre d'inertie dans un référentiel galiléen, la somme vectorielle des forces extérieures appliquées à un système est égale au produit de sa masse par le vecteur accélération de son centre d'inertie.

1.3

1.3.1 l'accélération algébrique  $a_1$  du solide

Appliquons le théorème du centre d'inertie

$$\sum \vec{F}_{ext} = m \vec{a}_1 \Rightarrow \vec{P} + \vec{R} = m \vec{a}_1$$

Projection sur l'axe (AB)

$$P \sin \alpha + 0 = m a_1$$

$$a_1 = g \sin \alpha$$

$$a_1 = 5 \text{ m.s}^{-2}$$

1.3.2 Nature du mouvement

la trajectoire est une droite,  $a_1 = \text{cte}$  et

$\vec{a}_1 \cdot \vec{v} = g \sin \alpha > 0$  par conséquent, le mouvement est rectiligne uniformément accéléré.

1.4 Montrons que  $v_B = 2,5 \text{ m/s}$

en a :  $v_B^2 - v_A^2 = 2 a_1 AB$  avec  $AB = \frac{h_s}{\sin \alpha}$  et  $v_A = 0 \text{ m/s}$

$$\text{d'où } v_B = \sqrt{\frac{2 a_1 h_s}{\sin \alpha}}$$

## CORRIGE

## BAREME

Suite de l'exercice 2

3:

3.1 A est un acide, carboxylique → \*

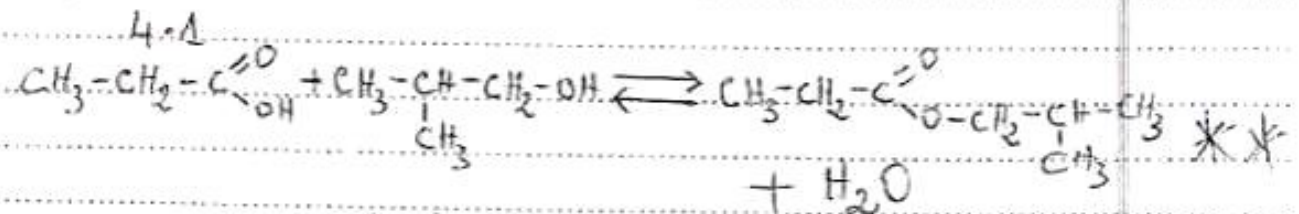
Son groupe fonctionnel est -COOH → \*

3.2  $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$  → \*

acide éthanique ou acide acétique → \*

4.

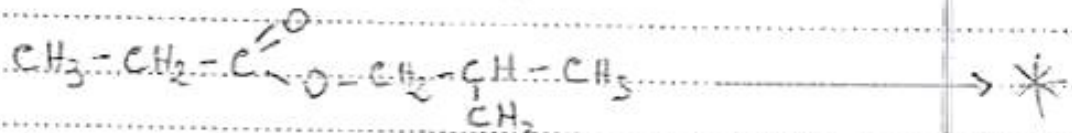
4.1



4.2 estérification directe → \*

réaction lente, athermique, réversible et limitée → \*

4.3 formule semi-développée et nom de E



propanoate de 2-méthylpropyle → \*

## CORRIGE

## BAREME

Suite de l'exercice 2

3:

3.1 A est un acide, carboxylique → \*

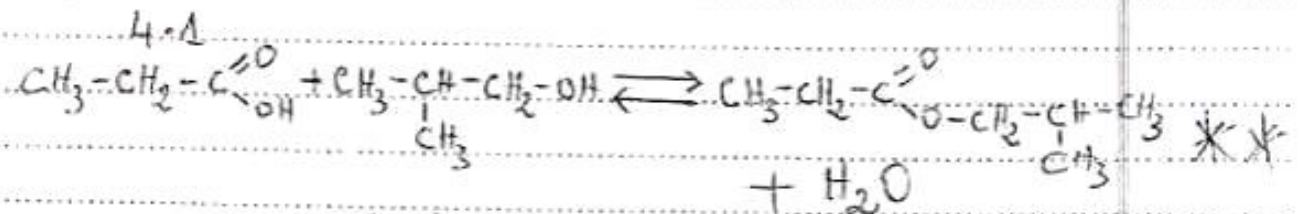
Son groupe fonctionnel est -COOH → \*

3.2  $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$  → \*

acide éthanoïque ou acide acétique → \*

4:

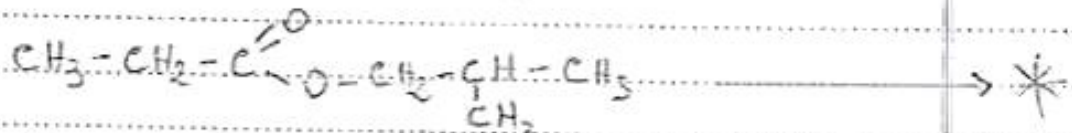
4.1



4.2 estérification directe → \*

réaction lente, athermique, réversible et limitée → \*

4.3 formule semi-développée et nom de E



propanoate de 2-méthylpropyle → \*