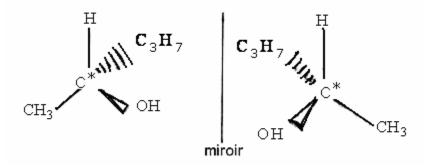
## BACCALAUREAT DE L'ENSEIGNEMENT GENERAL – MADAGASCAR Série : **D - SESSION 2008**

#### CHIMIE ORGANIQUE

1° Représentation spatiale des deux énantiomères du pental-2-ol La formule semi- développée plan du pentan-2-ol est  $\rm CH_3-CHOH-CH_2-CH_2-CH_3$  donc on a :



2) a- Equation bilan de la réaction L'oxydation ménagée du pentan – 2- ol donne de la cétone pentan-2-one

$$(C_5H_{12}O + 2H_2O \rightarrow C_5H_{10}O + 2H_3O^+ + 2e^-)x3$$
  
 $Cr_2O_7^{2-} + 14H_3O^+ + 6e^- \rightarrow Cr_3^+ + 21H_2O$ 

$$3C_{5}H_{12}O + Cr_{2}O_{7}^{2-} + 14H_{3}0^{+} + 6H_{2}0 \rightarrow 3C_{5}H_{10}O + 6H_{3}0^{+} + 2Cr^{3+} + 21H_{2}0$$

$$3C_{5}H_{12}O + Cr_{2}O_{7}^{2-} + 8H_{3}0^{+} + 6H_{2}0 \rightarrow 3C_{5}H_{10}O + 2Cr^{3+} + 15H_{2}0$$

b- Masse du produit organique obtenu (cétone) :

$$3 C_{5} H_{12} O + Cr_{2} O_{7}^{2-} + 8 H_{3} O^{+} \rightarrow 3 C_{5} H_{10} O + 2 Cr^{3+} + 15 H_{2} O$$

$$3 M C_{5} H_{12} O \longrightarrow 3 M C_{5} H_{10} O$$

$$17,6 g \longrightarrow m_{C_{5} H_{10} O} = \frac{3M C_{5} H_{10} O \times 17,6 g}{3M C_{5} H_{12} O}$$

AN 
$$m_{C_5H_{12}O} = 17,2g$$

## **CHIMIE GENERALE**

 $1^{\circ}$  Vérifions que l'acide  $CH_2$  CICOOH est un acide faible :

$$pH = 2,1$$

$$-\log C_A = -\log 510^{-2} = 1,3$$

 $pH \neq - log \; C_A \; donc \; l'acide \; CH_2 \; Cl \; COOH \; est \; un \; acide faible \;$ 

2° pK<sub>A</sub> du couple. CH<sub>2</sub>ClCOOH/CH<sub>2</sub>ClCOO<sup>-</sup> :

Espèces chimiques H<sub>2</sub>O,OH,H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>,CH<sub>2</sub>CICOOH,CH<sub>2</sub>CICOO<sup>-</sup>

$$[H_3O^+] = 10^{-2,1} = 7,9.10^{-3} \text{mol} \text{I}^{-1}$$
  
 $[OH^-] = \frac{\text{Ke}}{[H_3O^+]} = 1,26.10^{-12} \text{mol} \text{I}^{-1}$ 

Electroneutralité : 
$$\left| \text{OH}^{-} \right| + \left[ \text{CH}_{2} \text{CICOOH} \right] = \left| \text{H}_{3} \text{O}^{+} \right|$$

$$\left| \text{OH}^{-} \right| << \left| \text{H}_{3} \text{O}^{+} \right| \Rightarrow \left| \text{CH}_{2} \text{CICOO}^{-} \right| \approx \left| \text{H}_{3} \text{O}^{+} \right| = 7,9.10^{-3} \, \text{mol.I}^{-1}$$

Conservation de la matière :

$$\begin{split} &C_A = [\text{CH}_2\text{CICOOH}] + \left[\text{CH}_2\text{CICOO}^-\right] \\ &\Rightarrow C_A = [\text{CH}_2\text{CICOOH}] + \left[\text{CH}_2\text{CICOO}^-\right] \\ &\Rightarrow [\text{CH}_2\text{CICOOH}] = C_A - \left[\text{CH}_2\text{CICOO}^-\right] = 5.10^{-2} - 7,9.10^{-3} = 4,21.10^{-2} \text{mol.I}^{-1} \\ &\text{d'où } \text{pK}_A = \text{pH} - \text{log} \frac{\left|\text{CH}_2\text{CICOO}^-\right|}{\left|\text{CH}_2\text{CICOOH}\right|} = 2,82 \end{split}$$

$$d'où pK_A = 2,82$$

3° Volume V<sub>B</sub> d'une solution d'hydroxyde de sodium.

àl'équivalence : 
$$C_A V_A = C_B V_{BE} \Rightarrow V_{BE} = \frac{C_A V_A}{C_B} = \frac{5.10^{-2} \text{ x} \cdot 20 \text{ml}}{10^{-1}} = 10 \text{m}$$

$$V_{BE} \frac{1}{2} = \frac{V_{BE}}{2} = \frac{10 \,\text{ml}}{2} = 5 \,\text{ml}$$

### **ELECTROMAGNETISME**

- A) 1- Représentation des forces appliquées à la tige OA lorsqu'elle est en équilibre Les forces appliquées à la tige OA à l'équilibre sont :
  - son poids  $\overrightarrow{P}$  appliquée au point G : vertical dirigé vers le bas, la force de Laplace  $\overrightarrow{F}$  appliquée au point G,
  - perpendiculaire à CD est dirigé selon la règle de l'observateur d'Ampère ; la réaction  $\overrightarrow{R}$  de l'axe appliquée au point O , opposé à la résultante de  $\overrightarrow{P}$  et  $\overrightarrow{F}$

# 2) Détermination de l'angle $\,\alpha\,$ :

La tige est en équilibre donc :

$$\mu_{\Delta} \left( \overrightarrow{P} \right) + \mu_{\Delta} \left( \overrightarrow{F} \right) + \mu_{\Delta} \left( \overrightarrow{R} \right) \; = 0$$

Or 
$$\mu_{\Delta}(\overrightarrow{P}) = -P$$
. OG  $\sin \alpha$ 

$$\mu_\Delta\!\left(\overrightarrow{F}\right) = F \;.\; OG \qquad \; \mu_\Delta\!\left(\overrightarrow{R}\right) = 0$$

$$-\text{P. OG}$$
 sin  $\alpha~+\text{F. OG}=0$ 

$$\Rightarrow \sin \alpha = \frac{F. OG}{P. OG} = \frac{IB\frac{1}{2}}{mg}$$

D'où 
$$\sin \alpha = \frac{IBI}{2mg}$$
  $\alpha = \sin^{-1} \left(\frac{IBI}{2mg}\right)$ 

AN 
$$\alpha = \sin^{-1} \left( \frac{20 \times 3,25.10^{-2} \times 4.10^{-10}}{2 \times 5.10^{-2} \times 10} \right)$$
  
 $\alpha = 15^{\circ}$ 

B) 1° Calcul de R si 
$$Z = 164 \Omega$$
  
L'indépendance Z du circuit R, L, C est

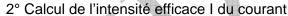
$$Z = \sqrt{R^2 + \left(L \ 2\pi \, N \ - \frac{1}{2\pi \, N \, C}\right)^2}$$

$$\Rightarrow Z^2 = R^2 + \left(2\pi NL - \frac{1}{2\pi NC}\right)^2$$

$$R^2 = Z^2 - \left(2\pi NL - \frac{1}{2\pi NC}\right)^2$$

D'où 
$$R = \sqrt{Z^2 - \left(2\pi NL - \frac{1}{2\pi NC}\right)^2}$$

AN R = 
$$\sqrt{164^2 - \left(2\pi \times 50 \times 0.5 - \frac{1}{2\pi \times 50 \times 10^{-5}}\right)^2}$$
  
R = 30  $\Omega$ 



On a 
$$U = ZI$$
 D'où  $I = \frac{U}{Z}$ 

AN 
$$I = \frac{25}{165}A = 0,152 A$$

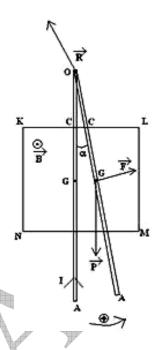
D'où 
$$I = 0,152 \text{ A}$$

#### **OPTIQUE**

1° a) Caractéristiques de l'image A<sub>1</sub>B<sub>1</sub> par calcul :

$$- \, \text{position} : \frac{1}{f_1^{'}} = \frac{1}{\overline{O_1 A_1}} - \frac{1}{\overline{O_1 A}} \Rightarrow \overline{O_1 A_1} = \frac{\overline{f_1^{'}} x \overline{O_1 A}}{\overline{O_1 A} + \overline{f_1^{'}}}$$

AN 
$$O_1A_1 = \frac{0.2(-0.7)}{-0.7 + 0.2}m = 0.28m$$



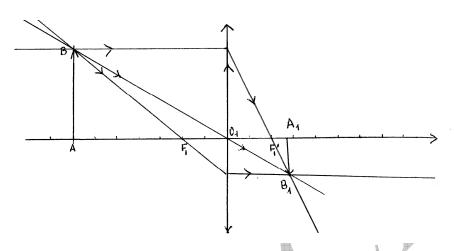
 $-\,nature\,de\,l'\,image\,:\overline{O_1A_1}>0:image\,r\acute{e}elle$ 

- grandeur : 
$$\gamma = \frac{\frac{1}{\overline{A_1B_1}}}{\overline{AB}} = \frac{\frac{1}{\overline{O_1A_1}}}{\overline{OA}} = \frac{0.28}{-0.7} = -0.4$$

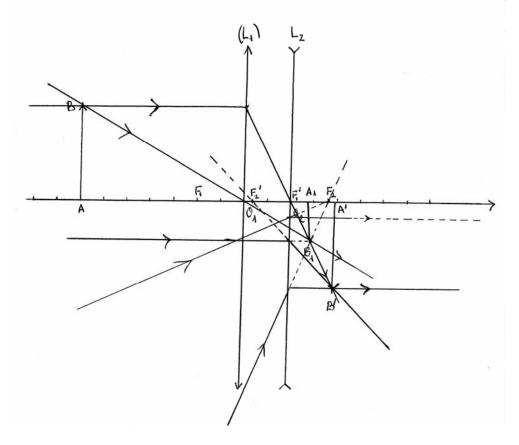
$$\overline{A_1B_1} = -0.4 \overline{AB} = -0.4 \times 4 \text{cm} = -1.6 \text{cm}$$
  $\Rightarrow$   $A_1B_1 = 1.6 \text{ cm}$   $-\text{sens}: \gamma < 0: \text{image renversée}$ 

# b) Vérification graphique:

Echelle 1/10 
$$\overline{OA} = -70 \text{ cm} \leftrightarrow -7 \text{ cm}$$
  
 $f' = 20 \text{ cm} \leftrightarrow 2 \text{ cm}$ 



2° Construction graphique de l'image A'B' de l'objet AB :



## **PHYSIQUE NUCLEAIRE**

1) Equation de désintégration :

$$^{24}_{11}$$
Na $\rightarrow^{0}_{-1}$ e<sup>-</sup> $^{+24}_{12}$ Mg $^{+0}_{0}$  $^{-}_{7}$ 

Lois : - conservation du nombre de masse

- conservation du nombre de charge.
- 1) a Définition de l'activité radioactive : c'est le nombre de désintégration par seconde.

b- Activité à la date t = 45 heures = 3T

$$A(t) = \lambda N(t) = \lambda N_0 e^{-\lambda t} = \frac{\ln 2}{T} \frac{m_0 N}{M 2^3} = 1,625.10^{14} Bq$$

## **PROBLEME DE PHYSIQUE:**

A l'équilibre on a :

$$\overrightarrow{P} + \overrightarrow{T} + \overrightarrow{R} = \overrightarrow{0}$$

Suivant ox on a:

$$- \ P \ sin \ \alpha + T \ = 0 \qquad \qquad Or \quad T = k \ \Delta I_0$$

$$\Rightarrow$$
 -mgsin $\alpha$  + k $\Delta I_0$  = 0

$$k \Delta l_0 = mg \sin \alpha$$
 (relation d'équilibre)

Lorsque (S) est un mouvement on a :

$$\overrightarrow{P}$$
 +  $\overrightarrow{T}$  +  $\overrightarrow{R}$  =  $\overrightarrow{ma}$ 

Suivant ox on a : -mgsin $\alpha$  +k $\Delta$ l=m  $\ddot{x}$ 

Or 
$$\Delta I = \Delta I_0 - x$$
 donc

$$-\operatorname{mg}\sin\alpha + k(\Delta l_0 - x) = m\ddot{x}$$

$$-mg\sin\alpha - k\Delta l_0 - kx = m\ddot{x}$$

Or 
$$-\text{mg}\sin\alpha + k\Delta l_0 = 0$$
 (équilibre)

Donc 
$$-kx = m\ddot{x}$$
 d'où  $\ddot{x} + \frac{k}{m}x = 0$ 

2) Equation horaire du mouvement de S

Cette équation horaire est la solution de l'équation différentielle.

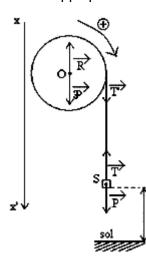
Elle est de la forme :  $x = x_m \sin(\omega t + \varphi)$ 

Pour 
$$t = 0s : x(0) = x_m \sin \varphi = x_m$$

$$\sin \varphi = 1 \implies \varphi = \frac{\pi}{2}$$

D'où 
$$x(t) = x_m \sin \left( \sqrt{\frac{k}{m}t} + \frac{\pi}{2} \right)$$

B) 1- Expression littérale de l'accélération linéaire « a » du solide S en fonction de M, m et g Les forces appliquées au solide S sont :



- son poids  $\overrightarrow{P} = \overrightarrow{m} \overrightarrow{g}$ 
  - la tension ⊤ du fil

Appliquons le T C I au solide S

$$\overrightarrow{P} + \overrightarrow{T} = \overrightarrow{ma}$$

Projection suivant x'x

$$mg - T = ma$$

$$\Rightarrow$$
 T = mg - ma (1)

Les forces appliquées à la poulie sont :

- son poids  $\overrightarrow{P} = \overrightarrow{m} \overrightarrow{g}$  la tension  $\overrightarrow{T'}$  du fil
- la réaction R de l'axe

Appliquons le TAA on a :

$$\overrightarrow{\mu}_{\Delta} \left(\overrightarrow{P}\right) + \overrightarrow{\mu}_{\Delta} \left(\overrightarrow{T'}\right) + \overrightarrow{\mu}_{\Delta} \left(\overrightarrow{R}\right) = J_{\Delta} \ddot{\theta}$$

or  $\overrightarrow{\mu}_{\Delta} \left(\overrightarrow{P}\right) = \overrightarrow{\mu}_{\Delta} \left(\overrightarrow{R}\right) = 0$  car leurs directions rencontrent  $(\Delta)$  en 0

$$\overrightarrow{\mu}_{\Delta} \left( \overrightarrow{T'} \right) = T' R$$

$$\Rightarrow \left(\overrightarrow{\mathsf{T}'}\right) = \mathsf{J}_\Delta \, \ddot{\theta} \qquad \Rightarrow \, \mathsf{T}' = \mathsf{J}_\Delta \, \frac{\ddot{\theta}}{\mathsf{R}}$$

Or 
$$\ddot{\theta} = \frac{a}{R}$$
 et  $J_{\Delta} = MR^2$ 

$$\Rightarrow$$
 T' = MR<sup>2</sup> ×  $\frac{a}{R^2}$ 

$$T' = Ma$$
 (2)

Or T = T' (tension du fil)

D'après (1) et (2)

$$mg = ma + Ma$$

$$mg = a \left(m + M\right)$$

D'où 
$$a = \frac{mg}{m + M}$$

 $2^{\circ}$  Calcul de M si a = 2ms $^{-2}$ 

Ona: 
$$a = \frac{mg}{m+M} \Rightarrow M = \frac{mg-ma}{a}$$

Ou 
$$M = \frac{m(g-a)}{a}$$

$$AN \quad M = \frac{100(10-2)}{2}g = 400 \, g$$
 D'où  $M = 400 \, g$ 

- 3) Calcul de la vitesse de S lorsqu'il touche le sol
- (S) est animé d'un mouvement rectiligne uniformement accélération  $a=2ms^{-2}$

D'après la relation indépendante du temps  $v_s^2 - v_0^2 = 2ah$  or  $V_0 = 0$ 

Donc 
$$V_S^2 = 2ah$$
 D'où  $V_S = V = \sqrt{2ah}$ 

AN 
$$V_S = V = \sqrt{2x2x1} = 2ms^{-1}$$

$$V = 2 \text{ m s}^{-1}$$

