# **CORRIGE DE L'EPREUVE DE SCIENCES PHYSIQUES TIE A4**

## **Exercice 1**

1) a- Détermination de l'alcène

La formule brute générale des alcènes C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>

 $M = 92.5 \text{ g/mol} \rightarrow M = C_nH_{2n} + MHCl$ 

12n + 2n + 1 + 35,5 = 92,5

14n = 92,5-36,5

 $n=4 \rightarrow C_4H_8$ : butène

b) les formules semi-développées possibles et leur nom

 $CH_2 = CH-CH_2-CH_3$ : but-1-ène

CH<sub>3</sub>-CH=CH-CH<sub>3</sub>: but-2-ène

CH<sub>2</sub>=C-CH<sub>3</sub>: 2-méthylpropène I CH<sub>3</sub>

2) a- Equation-bilan de la réaction

CH 
$$\equiv$$
 CH + HCI  $\frac{\text{Hg cl}_2}{200^{\circ}\text{C}}$  CH<sub>2</sub> = CHCI

Nom: 1-chloroéthène

b- le motif 
$$: \begin{pmatrix} CH2-CH \\ & \downarrow \\ & cl \end{pmatrix}$$

3) le degré de polymérisation :

$$n = \frac{\text{masse molaire du polymère}}{\text{masse molaire du monomène}} = \frac{MP}{Mm}$$

 $Mm = MC_2H_3cI = (12x2) + (1x3) + (1x35,5)$ 

Mm = 62,5g/mol

$$n = \frac{62\ 500}{62.5} \rightarrow \underline{n = 1000}$$

6) équation-bilan

1000(CH<sub>2</sub> = CHCl) 
$$\rightarrow \begin{pmatrix} \text{CH2-CH} \\ \text{Cl} \end{pmatrix}$$
 1000

Nom: polychlorure de vinyle

### **Exercice 2**

1) a- Formules semi-développées et nom des composes:

A : CH<sub>3</sub>Cl → nom: monochloro-méthane

B:  $C_6H_6 \rightarrow$  nom: benzène

D:  $C_6H_6Cl_6 \rightarrow$  nom: hexachlorocyclohexane / lindane

b) Type de réaction représentée:

K = réaction de substitution

L = réaction d'addition (trimérisation)

M = réaction d'addition

c) le lindane est utilisé comme insecticide

2) a- •Le tube A contient une solution d'éthane

•le tube B contient une solution d'éthène ou

d'éthylène

b) formule brute:

éthane :  $C_2H_6$ éthène :  $C_2H_4$ 

c) •La réaction du tube A s'est effectuée en présence

de la lumière.

•Le second produit est l'acide chloridrique

d) nature de la réaction dans les tubes

A : réaction de substitution

B: réaction d'addition

Définition:

La réaction de substitution est une réaction au cours de laquelle un ou plusieurs atomes d'hydrogène sont remplacés par un ou plusieurs autres atomes ou molécules.

#### **Exercice 3**

1) l'intensité du courant Io

 $RI_{0}^{2}t = m c \Delta \theta$ 

$$I_{o} \text{=} \, \frac{\sqrt{m \; c \; \Delta \; \theta}}{Rt}$$

ici  $\Delta = 80^{\circ}$  variation

1 / d'eau = 1 kg d'eau

$$I_0 = \frac{\sqrt{1 \times 4180 \times 80}}{120 \times 600}$$

 $I_0 = 2,15A$ 

2) La valeur du courant I1

$$T' = \frac{t}{2} = \frac{10}{2} = 5 \text{ min soit } 300s$$

$$I_1 = \frac{\sqrt{1\,x4180\,x\,80}}{120\,x\,300}$$

 $I_1 = 3.04 A$ 

3) La durée nécessaire pour porter l'eau à ébullition pour  $I = I_o$ 

 $RI^2t = m c \Delta \theta$  or l'eau boue à 100°C donc

$$\Delta \theta = 100 - 40 \Rightarrow \Delta \theta = 60^{\circ}$$

$$t = \frac{\sqrt{m c \Delta \theta}}{RI^2}$$

$$= \frac{1 \times 4180 \times 60}{120 \times (2.15)^2}$$

$$t = 452,13s = 7 \min 32s$$

## **Exercice 4**

1) a- Signification des chiffres:

210 représente le nombre de masse

84 représente le nombre de protons

b) équation-bilan après les lois utilisés

$$^{210}_{84}P_0 \rightarrow {}^{A}_{Z}X + {}^{0}_{+1}e \,\vartheta + \gamma$$

Les lois

Conservation du nombre de masse : → A = 210

•Conservation du nombre de proton

 $Z = 84 - 1 \rightarrow Z = 83 \text{ donc}$ 

$$^{210}_{~84}P_{O}\rightarrow ^{210}_{~83}Bi+{}^{~0}_{+1}e~\vartheta +\gamma$$

2) Calcul de l'énergie en Mr et en Joule

$$EL = [zmp + (A - Z)mN - mx] x C^{2}$$

$$EL = [84(1,00728) + (210 - 84)x1,00866 - 210,00165]C^{2}$$

EL= (1,70103u) xC<sup>2</sup>

 $1u \rightarrow 931,5Mev/C^2$ 

 $1,70103u \rightarrow EL$ 

$$\mathsf{EL} = \frac{1,70103 \, x \, 93,15}{1}$$

1 Mev  $\rightarrow$  1,6.10<sup>-13</sup>J

1584,5094Mev→ EL

EL= 2, 5352.10<sup>-10</sup>J

a- Définition: la période radioactive est le temps

nécessaire pour que la moitié des noyaux radioactifs se

désintègre.

b- calcul de la constante radioactive

$$\lambda = \frac{ln2}{T} \rightarrow \lambda = \frac{ln2}{1235520}$$

$$\lambda = 5,61.10^{-7} \text{s}^{-1}$$

a) la masse m<sub>1</sub>

$$\frac{t}{T} = \frac{42.9}{14.3} \to t = 3T$$

Т	Т	2T	3T
m <sub>o</sub>	$\frac{mo}{2}$	$\frac{mo}{4}$	$\frac{mo}{8}$

Donc 
$$m_1 = \frac{mo}{8}$$

$$M_1 = \frac{12,9}{8}$$

$$M_1 = 1,6125g$$

Le temps au bout duquel m<sub>2</sub> = 3,225

$$\frac{mo}{m2} = \frac{12,9}{3,225} = 4 \rightarrow m2 = \frac{mo}{4}$$
 donc

 $t = 2 \times 14,3 jrs$ 

t = 28,6 jrs