

**SCIENCES PHYSIQUES****EXERCICE 1 (04,5 points)**

Lire attentivement le texte ci-après et répondre aux questions qui suivent.

Dans beaucoup de pays en voie de développement on cherche à maîtriser l'énergie électrique.

En effet, sa demande croit rapidement et la production ne suit pas toujours.

L'énergie électrique est produite dans la plupart de ces pays à partir de centrales thermiques classiques. Ces centrales thermiques utilisent des combustibles fossiles comme le gaz, le pétrole le fioul ou le charbon. Le combustible est brûlé au niveau d'une chaudière tapissée de tubes dans lesquels circule de l'eau froide. Cette combustion met en jeu de l'énergie chimique qui est convertie en chaleur (énergie thermique) qui va chauffer l'eau des tubes. La vapeur d'eau formée fait tourner une turbine qui actionne à son tour un alternateur, grand aimant cerclé d'une bobine ; l'alternateur produit alors un courant électrique en tournant. Le courant électrique ainsi produit est transporté par des lignes de différentes catégories jusqu'aux abonnés (lignes haute tension, lignes moyenne tension et lignes basse tension).

1.1 Donner un titre au texte. (01 pt)

1.2 On donne ci-dessous, dans un ordre quelconque, les transformations d'énergie qui ont lieu au niveau de la chaudière, de la turbine et de l'alternateur.

Recopier les tableaux ci-dessous puis relier par une flèche chaque type de transformation d'énergie au maillon de la chaîne de production de l'énergie électrique qui lui correspond. (01,5 pt)

Type de transformation d'énergie
Energie chimique en énergie thermique
Energie mécanique en énergie électrique
Energie thermique en énergie mécanique

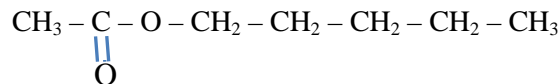
Niveau (maillon)
Alternateur
Turbine
Chaudière

1.3 Pourquoi installe-t-on des transformateurs élévateurs de tension à la sortie des centrales électriques ? Quel type de transformateur installe-t-on à l'entrée des lieux de consommation ? (02 pts)

EXERCICE 2 (05 points)

Les esters carboxyliques ont en général une odeur agréable et sont souvent à l'origine de l'arôme naturel des fruits. Ils sont aussi beaucoup utilisés pour les arômes synthétiques et dans la parfumerie.

L'éthanoate de pentyle ou parfum de poire est plus connu sous le nom d'acétate d'amyle. Sa formule semi-développée est :



2.1 Nommer la fonction chimique présente dans la molécule d'éthanoate de pentyle. (0,5 pt)

2.2 L'éthanoate de pentyle peut être obtenu à partir de deux réactifs A et B.

2.2.1. Le réactif A est un acide carboxylique. Quelle est la fonction organique que contient le réactif B ? Écrire la formule semi-développée de A et celle de B. (01,5 pt)

2.2.2 Nommer les réactifs A et B dans la nomenclature officielle. (01 pt)

2.2.3 Écrire l'équation-bilan de la réaction conduisant à la formation de l'éthanoate de pentyle à partir des réactifs A et B. (01 pt)

2.2.4 Quel est le nom de cette réaction et quelles sont ses caractéristiques? (01 pt)

EXERCICE 3 (05 points)

À la fin du 19^e siècle, Pierre et Marie Curie découvrent deux radionucléides le polonium puis le radium. Marie Curie obtient en 1903 le prix Nobel de physique et en 1911 celui de chimie.

Le radium ${}_{88}^{226}\text{Ra}$ se désintègre spontanément en émettant une particule α (noyau d'hélium ${}_{2}^4\text{He}$).

Le noyau fils obtenu est un isotope du radon Rn.

3.1. Donner la composition du noyau ${}_{88}^{226}\text{Ra}$. (01 pt)

3.2. Écrire l'équation de désintégration du noyau ${}_{88}^{226}\text{Ra}$. (02 pts)

3.3. Calculer, en MeV, l'énergie libérée lors de la désintégration d'un noyau ${}_{88}^{226}\text{Ra}$. (02 pts)

Données : masses des noyaux : $m({}_{88}^{226}\text{Ra}) = 226,97786\text{u}$; $m(\text{Rn}) = 221,97108\text{u}$; $m({}_{2}^4\text{He}) = 4,00151\text{u}$.

: $1\text{u} = 931,5\text{ MeV}/c^2$

EXERCICE 4 (05,5 points)**A- Compléter les phrases suivantes :**

4.1. Lorsqu'on fait vibrer l'extrémité S d'une corde élastique, unese propage le long de cette corde. La longueur d'onde λ est la distance séparant deux points consécutifs vibrant en ; c'est aussi la distance parcourue par l'onde en une **(01,5 pt)**

4.2 Les réactions dedonnent les polymères tandis que les réactions dedonnent les polyester ou les polyamides. **(01,5 pt)**

B- Choisir la bonne réponse :

4.3 La formule reliant la longueur d'onde λ à la fréquence N et à la célérité C d'une onde est :

a) $\lambda = \frac{N}{C}$ b) $\lambda = CN$ c) $\lambda = \frac{C}{N}$. **(0,5 pt)**

4.4 Un composé organique dont le test est positif avec la 2,4-D.N.P.H et négatif avec la liqueur de Fehling est :

- a) un alcool ; b) un aldéhyde ; c) une cétone. **(0,5 pt)**

C- Répondre par vrai ou faux :

4.5. Dans la réaction d'hydrolyse d'un ester:

- a) l'eau est le solvant ; b) l'eau est le catalyseur ; c) l'eau est un réactif **(0,75 pt)**

4.6. Le nom officiel du composé de formule $\text{CH}_3 - \underset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{O} - \text{CH}_3$ est :

- a) éthanoate d'éthyle b) méthanoate de méthyle c) éthanoate de méthyle **(0,75 pt)**

FIN DU SUJET