

œ Brevet de technicien supérieur œ
session 2005 - Chimiste

A. P. M. E. P.

Exercice 1

9 points

Une entreprise fabrique des appareils de mesures qui doivent satisfaire à un cahier des charges.

Partie A

Une étude préalable a montré que 99 % des appareils fabriqués sont conformes au cahier des charges. On choisit, au hasard et de façon non exhaustive (tirages avec remise), n appareils dans l'ensemble de la production.

1. On suppose dans cette question que $n = 10$. Soit X la variable aléatoire égale au nombre d'appareils conformes parmi les 10.
 - a. Pourquoi X suit-elle une loi binomiale ? Quels sont les paramètres de cette loi ?
 - b. Déterminer la probabilité pour qu'il y ait au moins 9 appareils conformes parmi les 10 ; donner une valeur arrondie du résultat à 10^{-3} près.
2. On suppose dans cette question que $n = 500$.
Soit Y la variable aléatoire égale au nombre d'appareils non conformes parmi les 500.
On considère l'évènement E « le nombre d'appareils non conformes est supérieur ou égal à 6 ».
 - a. Pourquoi peut-on approcher la loi binomiale de la variable aléatoire Y par la loi de Poisson de paramètre 5 ?
 - b. En utilisant cette approximation calculer la probabilité de l'évènement E arrondie au centième.

Partie B

L'entreprise met en place un nouveau dispositif censé améliorer la fiabilité des appareils produits. Deux chaînes de fabrication sont mises en service : la chaîne n° 1, sans nouveau dispositif et la chaîne n° 2 avec le nouveau dispositif. Afin de tester l'hypothèse selon laquelle le nouveau dispositif améliore de manière significative la fiabilité des appareils produits, on a prélevé de manière aléatoire 200 appareils à la sortie de chacune des deux chaînes de fabrication.

Un pourcentage p_1 (resp. p_2) d'appareils issus de la chaîne n° 1 (resp. n° 2) ont fonctionné parfaitement pendant les 3 premiers mois.

1.
 - a. Expliquer pourquoi on met en place un test unilatéral.
 - b. On prend pour hypothèse nulle $H_0 : p_1 = p_2$. Préciser l'hypothèse H_1 alternative qui va être opposée à l'hypothèse H_0 .

On note F_1 (resp. F_2) la variable aléatoire qui à chaque échantillon de taille 200 provenant de la chaîne n° 1 (resp. n° 2) associe la fréquence f_1 (resp. f_2) d'appareils ayant parfaitement fonctionné pendant 3 mois. Sur les deux échantillons prélevés, on a obtenu des valeurs observées qui sont : $f_1 = 87\%$ et $f_2 = 93\%$.

On note $D = F_2 - F_1$.

Sous l'hypothèse nulle, les deux chaînes sont censées produire le même pourcentage p d'appareils conformes et la loi suivie par D (celle que l'on adopte)

est la loi normale : $\mathcal{N}\left(0; \sqrt{\frac{p(1-p)}{200} + \frac{p(1-p)}{200}}\right)$.

On prend $p = 0,9$ car $p = \frac{p_1 + p_2}{2}$.

2. Préciser les paramètres de la loi suivie par D .
3. Si α est le seuil de risque, on désigne par h_α le réel positif tel que :

$$P(D \leq h_\alpha) = 1 - \alpha.$$

- a. On suppose dans cette question que $\alpha = 0,01$.
Déterminer la valeur arrondie au centième h_α .
Énoncer la règle de décision du test. Conclure quant à l'efficacité présumée du nouveau dispositif au seuil de risque 0,01.
- b. On suppose dans cette question que $\alpha = 0,05$.
Déterminer h_α .
Énoncer la règle de décision du test.
Conclure quant à l'efficacité présumée du nouveau dispositif au seuil de risque 0,05.

Exercice 2

11 points

Le benzène, à l'état de vapeur, dilué dans un gaz inerte, réagit avec le dichlore.

Partie A

La réaction de chloration du benzène, dans certaines conditions, conduit à la formation de monochlorobenzène et de dichlorobenzène. On peut admettre que la concentration en dichlore est constante pendant toute la durée de la réaction (car cette concentration en dichlore est très grande par rapport à la concentration en benzène).

À l'instant t , exprimé en minute, on désigne par $x(t)$, $y(t)$ et $z(t)$ les concentrations molaires respectives du benzène, du monochlorobenzène et du dichlorobenzène en micromole par litre.

À l'instant $t = 0$, les concentrations molaires sont égales à :

- pour le benzène $[\text{C}_6\text{H}_6] = 0,2$
- pour le monochlorobenzène $[\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}] = 0$
- pour le dichlorobenzène $(\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2) = 0$.

On admet que les fonctions x , y et z sont solutions sur $[0; +\infty[$ du système différentiel (S)

$$\begin{cases} x'(t) = -k_1 x(t) & : (E_1) \\ y'(t) = k_1 x(t) - k_2 y(t) & : (E_2) \\ z'(t) = k_2 y(t) & : (E_3) \end{cases} \quad \text{où } k_1 \text{ et } k_2 \text{ sont des constantes de vitesse, } 0 < k_1 < k_2.$$

1. a. Résoudre l'équation différentielle (E_1) .
- b. Déterminer la solution de (E_1) vérifiant la condition initiale $x(0) = 0,2$.
2. a. Montrer que les solutions y du système (S) vérifient l'équation différentielle (E_4) :

$$y'(t) + k_2 y(t) = 0,2k_1 e^{-k_1 t}, \quad \text{avec } t \in [0; +\infty[.$$

- b. Déterminer le réel A de sorte que $t \mapsto Ae^{-k_1 t}$ soit solution de l'équation différentielle (E_4) .

- c. Résoudre l'équation différentielle (E₄).
- d. Déterminer la solution de (E₄) vérifiant la condition initiale $y(0) = 0$.
- 3. a. Vérifier que pour tout t supérieur ou égal à 0, on a : $x'(t) + y'(t) + z'(t) = 0$.
- b. En déduire la solution z du système (S) vérifiant les conditions initiales à l'instant $t = 0$.

Partie B

On considère les fonctions f et g définies respectivement sur $[0 ; +\infty[$ par :

$$f(t) = e^{-k_1 t} - e^{-k_2 t} \text{ et } g(t) = \frac{0,2k_1}{k_2 - k_1} f(t).$$

- 1. a. Calculer la dérivée $f'(t)$.
- b. Montrer que l'équation $f'(t) = 0$ admet une unique solution, qu'on notera t_m sur \mathbb{R}^+ . Exprimer t_m en fonction de k_1 et k_2 .
- c. Étudier les variations de f sur \mathbb{R}^+ .
- d. En déduire que la fonction g admet un maximum en t_m .
- 2. Au cours d'une expérience on constate que le maximum de la fonction g est atteint à l'instant $t = 30$.
Quelle relation peut-on déduire entre k_1 et k_2 ?