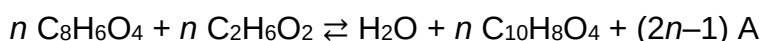


A. Synthèse du PET**Q.1. Indiquer les précautions à prendre pour la manipulation des réactifs.**

Les réactifs sont nocifs et irritants, alors il faut porter des lunettes de protection, une blouse en coton, des gants et si possible travailler sous hotte. De plus l'éthylène glycol est inflammable, il faut prévoir une couverture anti-feu ou un extincteur.

Q.2. Identifier la molécule A formée lors de l'étape 1. Préciser sa formule chimique et son nom.

On utilise la conservation des éléments en écrivant l'équation de la réaction avec des formules brutes.



Pour le carbone : $8n + 2n = 10n$

Pour l'hydrogène : $6n + 6n = 2 + 8n + (2n-1) \times h$

$$12n - 2 - 8n = (2n-1) \times h$$

$$4n - 2 = (2n-1) \times h$$

$$\frac{4n-2}{2n-1} = h$$

$$\frac{2(2n-1)}{2n-1} = h$$

$h = 2$ La molécule A contient 2 atomes d'hydrogène.

Pour l'oxygène : $4n + 2n = 1 + 4n + (2n-1) \times k$

$$6n - 4n - 1 = (2n-1) \times k$$

$$2n - 1 = (2n-1) \times k$$

$$k = 1$$

La molécule A contient 1 atome d'oxygène.

La molécule A est une molécule d'eau H_2O .

Q.3. Expliquer l'intérêt d'éliminer la molécule A au cours de l'étape 1.

L'équation de la réaction montre une double flèche qui signifie que la transformation n'est pas totale. Les produits formés peuvent réagir et reformer des réactifs. Cette réaction en sens inverse diminue le taux d'avancement et donc le rendement.

En éliminant un des produits, on empêche la réaction en sens inverse et donc on augmente le rendement.

Q.4. Nommer les étapes 1, 2 et 3 du protocole expérimental.

Étape 1 : transformation

Étape 2 : purification

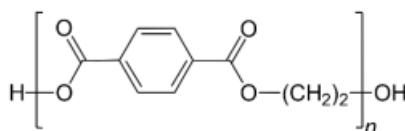
Étape 3 : identification

Q.5. Expliquer pourquoi le PET appartient à la famille des polyesters.

Le PET comporte deux groupes caractéristiques ester et il s'agit d'un polymère avec un motif qui se répète n fois.

Q.6. Identifier le motif du PET

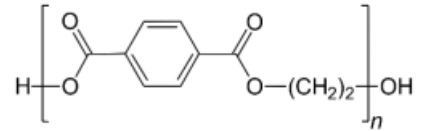
Le motif est entre crochets.



L'analyse du PET synthétisé permet d'évaluer sa masse molaire moyenne à 3 600 g.mol⁻¹.
Q.7. Sachant que la masse molaire du motif M_{motif} du polymère est de 192 g.mol⁻¹, estimer la valeur de n .

$$M = n.M_{\text{motif}} + 2M(\text{H}) + M(\text{O})$$

$$n = \frac{M - (2M(\text{H}) + M(\text{O}))}{M_{\text{motif}}}$$



$$n = \frac{3600 - (2 \times 1,0 + 16,0)}{192} = \frac{3600 - 18,0}{192} = 18,65$$

n est un nombre entier, mais comme il s'agit d'une masse molaire moyenne on obtient un nombre réel. Par exemple, certaines molécules peuvent avoir $M = 19 \times 192 = 3648 \text{ g.mol}^{-1}$ et d'autres $M = 18 \times 192 = 3456 \text{ g.mol}^{-1}$

Pour la suite du sujet, on choisit $n = 19$.

Une bouteille en plastique est constituée, en moyenne, de 32 g de PET.

Q.8. Déterminer, en justifiant, si la synthèse réalisée permet de fabriquer une bouteille en plastique.

Il faut déterminer la masse de PET que l'on peut obtenir à partir des quantités de réactifs indiquées, en supposant un rendement de 100%.

On cherche tout d'abord le réactif limitant.

Réactif 1 acide téréphthalique

$$n_1 = \frac{m_1}{M_1}$$

$$n_1 = \frac{20,0}{166,14} = 0,120 \text{ mol}$$

$\frac{20}{166.14}$
$1.203804021\text{E}-1$

Réactif 2 éthylène glycol

$$n_2 = \frac{m_2}{M_2} = \frac{\rho.V}{M_2}$$

$$n_2 = \frac{1,1 \times 40}{62,07} = 0,71 \text{ mol}$$

$\frac{1.1 \times 40}{62.07}$
$7.088770743\text{E}-1$

D'après l'équation de la réaction il faut introduire en même quantité les deux réactifs.

Ici on a $\frac{n_2}{n} > \frac{n_1}{n}$ donc l'acide téréphthalique est le réactif limitant.

Au maximum, on peut obtenir $\frac{n_{\text{PET}}}{1} = \frac{n_{\text{acide téré}}}{n}$.

On choisit $n = 19$, alors $\frac{n_{\text{PET}}}{1} = \frac{n_{\text{acide téré}}}{19} = \frac{n_1}{19}$.

$$m_{\text{PET}} = n_{\text{acide téré}}.M$$

$$m_{\text{PET}} = \frac{n_1}{19}.M$$

$$m_{\text{PET}} = \frac{0,120}{19} \times 3600 = 22,8 \text{ g de PET} < 32 \text{ g}$$

$\frac{20}{166.14}$
$1.203804021\text{E}-1$
$\text{Rep}/19 \times 3600$
$2.280891829\text{E}1$

La synthèse ne permet pas de fabriquer une bouteille en plastique.