BACCALAURÉAT GÉNÉRAL

Épreuve pratique de l'enseignement de spécialité physique-chimie
Évaluation des Compétences Expérimentales

Cette situation d'évaluation fait partie de la banque nationale.

ÉNONCÉ DESTINÉ AU CANDIDAT

NOM :	Prénom :
Centre d'examen :	n° d'inscription :

Cette situation d'évaluation comporte **quatre** pages sur lesquelles le candidat doit consigner ses réponses.
Le candidat doit restituer ce document avant de sortir de la salle d'examen.

Le candidat doit agir en autonomie et faire preuve d'initiative tout au long de l'épreuve.
En cas de difficulté, le candidat peut solliciter l'examinateur afin de lui permettre de continuer la tâche.
L'examinateur peut intervenir à tout moment, s'il le juge utile.
L'usage de calculatrice avec mode examen actif est autorisé. L'usage de calculatrice sans mémoire « type collège » est autorisé.

CONTEXTE DE LA SITUATION D'ÉVALUATION

Fleur de jasmin

L'acétate de benzyle est un ester qui fait partie des nombreux composés contribuant à la senteur du jasmin.
La difficulté et le coût élevé de l'extraction de cette espèce chimique à partir des fleurs de jasmin ont conduit des industriels à réaliser sa synthèse en laboratoire.
On peut par exemple l'obtenir en faisant réagir de l'acide éthanoïque avec de l'alcool benzylique.

Le but de cette épreuve est de déterminer expérimentalement le caractère total ou non-total de la synthèse de l'éthanoate de benzyle.

INFORMATIONS MISES À DISPOSITION DU CANDIDAT

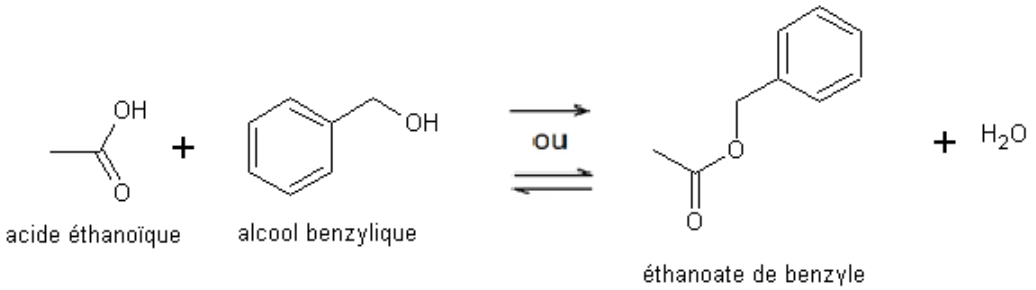
Données physico-chimiques des espèces mises en jeu

Espèces chimiques	Masse molaire ($g \cdot mol^{-1}$)	Masse volumique à 20°C ($g \cdot cm^{-3}$)	Température d'ébullition (°C)	Solubilité dans l'eau salée saturée	Révélation aux UV	Pictogrammes de sécurité
Acide éthanoïque	60	1,05	118	Soluble	non	
Alcool benzylique	108	1,04	205	Très peu soluble	oui	
Acide sulfurique				Très soluble	non	
Éthanoate de benzyle	150	1,06	215	Non soluble	oui	

Protocole de synthèse et équation de la réaction

- Sous la hotte, muni d'une blouse, de gants et de lunettes de protection, verser, dans un ballon, 12 mL d'alcool benzylique et 15 mL d'acide éthanoïque. La verrerie utilisée doit être parfaitement sèche.
- Ajouter cinq gouttes d'acide sulfurique concentré puis quelques grains de pierre ponce.
- Adapter au ballon un réfrigérant à boules puis, à l'aide du support élévateur, placer le ballon au contact du chauffe-ballon.
- Mettre en route la circulation d'eau dans le réfrigérant et porter le mélange réactionnel à ébullition douce.
- Après 15 minutes d'ébullition douce, couper le chauffage et abaisser le support élévateur.

La transformation est modélisée par la réaction d'équation :



Remarque : dans le protocole de synthèse tel qu'il est décrit, l'alcool benzylique est le réactif limitant.

Protocole de séparation

- Lorsque le mélange réactionnel a suffisamment refroidi, désolidariser le ballon du réfrigérant à boules et le déposer sur un support adapté.
- Ajouter dans le ballon 20 mL d'une solution aqueuse saturée en chlorure de sodium (eau salée saturée) de masse volumique proche de 1,2 $g \cdot cm^{-3}$.
- Verser le contenu du ballon dans une ampoule à décanter en prenant soin de ne pas y verser les grains de pierre ponce.
- Agiter en dégazant régulièrement puis laisser décanter pour obtenir deux phases distinctes.
- Récupérer la phase organique dans le flacon étiqueté « phase organique ».

TRAVAIL À EFFECTUER

1. Synthèse de l'éthanoate de benzyle et préparation de la CCM (30 minutes conseillées)

1.1. Finaliser le montage et mettre en œuvre la synthèse de l'éthanoate de benzyle selon le protocole mis à disposition. A faire expérimentalement.

APPEL n°1		
	Appeler le professeur pour la validation du montage ou en cas de difficulté	

Pendant la durée du chauffage (15 minutes) répondre aux questions 1.2 et 1.3 tout en surveillant régulièrement l'ébullition.

1.2. Dans le *« protocole de séparation »* mis à disposition, on obtient, à l'issue de la décantation, deux phases.

Prévoir la position de chacune des phases et la composition de la phase organique selon l'hypothèse envisagée :

Hypothèse	**Positions des phases et composition chimique de la phase organique**
• Le réactif limitant est épuisé.	Phase aqueuse (position) : En bas ……...…… Phase organique (position et composition) : … En haut …… Composé d'éthanoate de benzyle ……...
• Le réactif limitant n'est pas épuisé.	Phase aqueuse (position) : … En bas ……..…… Phase organique (position et composition) : …… En haut …….. … Composé d'éthanoate de benzyle et alcool benzylique

APPEL n°2		
	Appeler le professeur pour présenter les réponses ou en cas de difficulté	

1.3. La phase organique, après avoir été isolée, peut être analysée par CCM. Indiquer quels dépôts devraient être faits pour :
- savoir si la synthèse a eu lieu ;
- écarter l'une des deux hypothèses formulées précédemment.

Dépôt d'alcool benzylique, de la phase organique recueillie et l'éthanoate de benzyle pur (qui sert de témoin pour voir si la synthèse à eu lieu). Si la phase organique recueillie ne contient pas d'alcool benzylique, le réactif limitant est alors épuisé.

APPEL n°3		
	Appeler le professeur pour lui présenter les réponses ou en cas de difficulté	

2. Séparation (20 minutes conseillées)

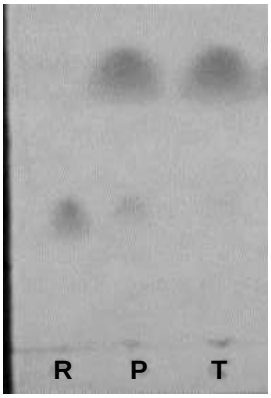
Mettre en œuvre la séparation des produits de la réaction selon le protocole fourni. A faire expérimentalement.

3. Détermination du caractère total ou non total de la transformation (10 minutes conseillées)

Prendre connaissance des informations ci-dessous et répondre à la question posée.

Une synthèse a été réalisée, dans les mêmes conditions expérimentales que celles pratiquées lors de cette situation d'évaluation, excepté la durée de chauffage qui a été portée à plus d'une heure.
Par ailleurs, il a été possible de s'assurer que les quantités de matière des espèces en présence n'évoluaient plus.
La photographie de l'observation sous UV de la plaque à CCM obtenue pour cette synthèse est présentée ci-contre avec la légende suivante :

R : dépôt de réactif (conformément à la réponse donnée au 1.3.)
P : dépôt de phase organique
T : dépôt du témoin (produit attendu)



À l'aide de la photographie ci-dessus, conclure sur le caractère total ou non total de la synthèse de l'éthanoate de benzyle. Justifier.

La CCM montre la présence du réactif limitant dans la phase organique (tache R au même niveau qu'une des taches dans P), pour une durée du chauffage grande (l'équilibre est alors atteint). On peut donc conclure que la synthèse de l'éthanoate de benzyle est une transformation non totale.

Défaire le montage et ranger la paillasse avant de quitter la salle.