

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 **cinq** 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'examineur afin de lui permettre de continuer la tâche.

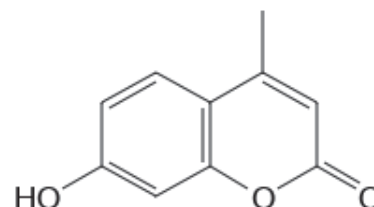
L'examineur peut intervenir à tout moment, s'il le juge utile.

L'usage de calculatrice avec mode examen actif est autorisé. L'usage de calculatrice sans mémoire « type collègue » est autorisé.

CONTEXTE DE LA SITUATION D'ÉVALUATION

Certains scorpions possèdent une propriété étonnante : ils sont fluorescents ! Deux composés au moins, présents dans la cuticule des scorpions, sont responsables de ce phénomène : la 7-hydroxy-4-méthylcoumarine et la β -carboline.

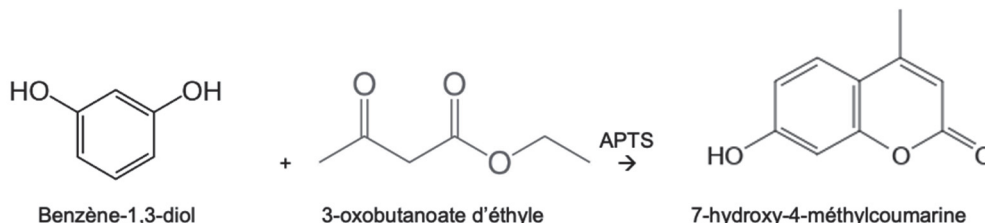
La formule topologique de la 7-hydroxy-4-méthylcoumarine est donnée ci-contre :



Le but de cette épreuve est de synthétiser la 7-hydroxy-4-méthylcoumarine.

INFORMATIONS MISES À DISPOSITION DU CANDIDAT**Équation symbolisant la réaction chimique**

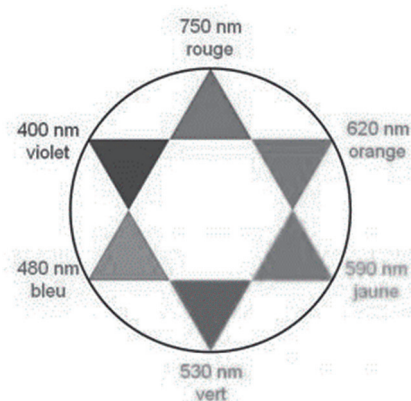
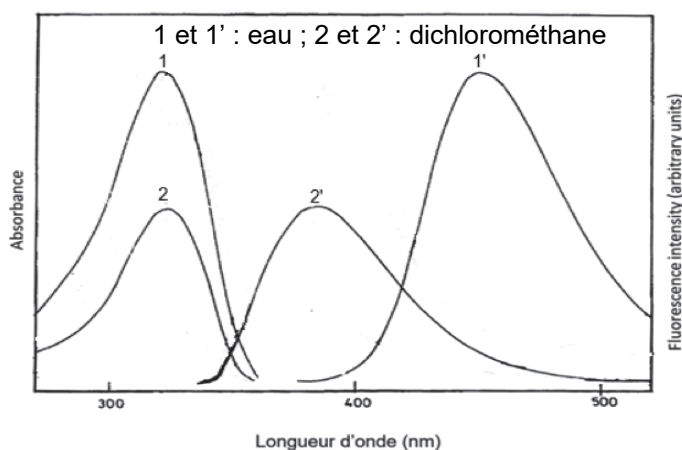
La synthèse de la 7-hydroxy-4-méthylcoumarine est modélisée par la réaction d'équation :

**Protocole de synthèse de la 7-hydroxy-4-méthylcoumarine**

- Préparer dans un cristallisateur un bain-marie d'eau tiède dont la température doit être autour de 60-70 °C.
- Dans un erlenmeyer de 100 mL contenant 2,20 g de benzène-1,3-diol (résorcinol) préalablement pesé, introduire un barreau aimanté, puis :
 - 2,5 mL de 3-oxobutanoate d'éthyle (acétylacétate d'éthyle) prélevé à la pipette graduée en verre ;
 - 0,18 g d'APTS déjà pesé dans un flacon étiqueté.
- Adapter un réfrigérant à air sur le col de l'erlenmeyer.
- Placer l'erlenmeyer, muni du réfrigérant à air, dans le bain-marie pendant une durée de 10 minutes en mettant sous agitation magnétique forte.
- Laisser ensuite refroidir à l'air libre pendant environ 5 minutes.
- Enlever le réfrigérant à air, puis, sous agitation magnétique, ajouter progressivement 15 mL d'eau distillée.
- Placer l'erlenmeyer environ 5 minutes dans un bain glacé pour achever la cristallisation.
S'il se forme une pâte, la gratter avec une baguette de verre dans l'erlenmeyer afin de faire apparaître les cristaux.





Phénomène de fluorescence

Lorsqu'une espèce fluorescente est excitée par une source lumineuse de longueur d'onde $\lambda_{\text{excitation}}$, elle restitue l'énergie absorbée sous forme d'une lumière de longueur d'onde $\lambda_{\text{fluorescence}}$, en général supérieure ou égale à la longueur d'onde d'excitation $\lambda_{\text{excitation}}$.

Spectres d'excitation et de fluorescence de la 7-hydroxy-4-méthylcoumarine dans différents solvants

D'après *Journal of photochemistry and photobiology A : chemistry*, Volume 46, Issue 3, March 1989

Données utiles



Nom	Benzène-1,3-diol	3-oxobutanoate d'éthyle	Acide paratoluènesulfonique (APTS)	7-hydroxy-4-méthylcoumarine
Formule	C ₆ H ₆ O ₂	C ₆ H ₁₀ O ₃	C ₇ H ₈ O ₃ S	C ₁₀ H ₈ O ₃
Pictogrammes de sécurité				
Solubilité	Insoluble dans l'eau Soluble dans l'éthanol	Non miscible avec l'eau Miscible avec l'éthanol	Soluble dans l'eau et l'éthanol	Très peu soluble dans l'eau à chaud et à froid Peu soluble à froid dans l'éthanol mais soluble à chaud
Masse molaire (g·mol⁻¹)	110	130	172	176
Température de fusion (°C)	110	- 45°C	106	194 - 195

TRAVAIL À EFFECTUER

1. Synthèse de la 7-hydroxy-4-méthylcoumarine (30 minutes conseillées)

Mettre en œuvre le protocole fourni en respectant les consignes de sécurité qui s'imposent.

Durant les temps d'attente de ce protocole, répondre aux questions des parties 2, 3.1. et 3.2.

APPEL facultatif		
	Appeler le professeur en cas de difficulté	

2. Récupération du solide (15 minutes conseillées)

Proposer un protocole expérimental permettant d'isoler le solide obtenu. Dresser la liste du matériel nécessaire.



.....

.....

.....

.....

.....

APPEL n°1		
	Appeler le professeur pour lui présenter le protocole ou en cas de difficulté	

Terminer la synthèse et isoler le solide à partir du protocole proposé, après qu'il a été validé par l'examineur.

Laver le solide recueilli avec 5 mL d'eau froide.

Une purification par recristallisation est nécessaire. Indiquer, en justifiant, quel solvant - eau ou éthanol - est ici le plus adapté. Justifier.

.....

La recristallisation ne sera pas effectuée.

3. Analyse du produit obtenu (15 minutes conseillées)

3.1. À partir du graphique fourni, identifier :

- la courbe qui correspond au spectre d'excitation de la 7-hydroxy-4-méthylcoumarine dans l'eau ;
- la courbe qui correspond au spectre de fluorescence de la 7-hydroxy-4-méthylcoumarine dans l'eau.



Justifier ces choix.

.....

3.2. On souhaite que la 7-hydroxy-4-méthylcoumarine fluoresce dans l'eau.

Déterminer :

- la longueur d'onde d'excitation qu'il faut choisir : $\lambda_{excitation} = \dots\dots\dots$
- la longueur d'onde de la lumière fluorescente émise : $\lambda_{fluorescence} = \dots\dots\dots$

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

3.3. On souhaite vérifier, de façon qualitative, si la 7-hydroxy-4-méthylcoumarine synthétisée est bien fluorescente.

Pour cela, mettre en œuvre le protocole suivant :

- Dissoudre, dans un tube à essais contenant environ 5 mL d'eau, une pointe de spatule de la 7-hydroxy-4-méthylcoumarine synthétisée.
- Éclairer sous une lampe UV. Observer.

Noter l'observation et la confronter à la réponse apportée à la question 3.2.

.....

.....

.....

.....

.....

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