

BACCALAURÉAT SÉRIE S**Épreuve de PHYSIQUE CHIMIE
Évaluation des Compétences Expérimentales****Sommaire**

I. DESCRIPTIF DU SUJET DESTINÉ AUX ÉVALUATEURS	2
II. LISTE DE MATÉRIEL DESTINÉE AUX ÉVALUATEURS ET AU PERSONNEL DE LABORATOIRE	3
III. ÉNONCÉ DESTINÉ AU CANDIDAT	4
1. Choix de la longueur d'onde d'étude (10 minutes conseillées)	7
2. Mise en œuvre du suivi cinétique spectrophotométrique (20 minutes conseillées).....	7
3. Influence des conditions initiales (20 minutes conseillées).....	7
4. Choix de la formulation par le laboratoire (10 minutes conseillées)	8

I. DESCRIPTIF DU SUJET DESTINÉ AUX ÉVALUATEURS

Tâches à réaliser par le candidat	Le candidat doit : - analyser un spectre d'absorption du diode ; - réaliser un suivi cinétique spectrophotométrique et proposer un protocole expérimental de réalisation d'un mélange de concentration donnée ; - analyser la courbe obtenue par suivi spectrophotométrique ; - choisir la formulation d'un mélange d'antiseptiques.
Compétences évaluées Coefficients respectifs	Cette épreuve permet d'évaluer les compétences : - Analyser (ANA) : coefficient 3 ; - Réaliser (RÉA) : coefficient 2 ; - Valider (VAL) : coefficient 1.
Préparation du poste de travail	<u>Avant le début des épreuves :</u> Tous les appareils qui doivent être connectés au secteur le sont. Un fichier d'exploitation est ouvert avec la courbe représentant l'absorbance en fonction du temps pour le mélange M_2 : $A_2 = f_2(t)$. <u>Prévoir :</u> - de tracer les courbes $A_1 = f_1(t)$ et $A_2 = f_2(t)$; - de tracer pour les candidats en difficulté la courbe $C_1 = g_1(t)$ et $C_2 = g_2(t)$ donnant l'évolution temporelle de la concentration en diode dans le mélange M_1 et dans le mélange M_2 ; - de réaliser la courbe d'étalonnage $A = f([I_2])$ et de modifier le document 3 fourni aux candidats en conséquence.
Déroulement de l'épreuve. Gestion des différents appels.	<u>Minutage conseillé :</u> - choix de la longueur d'onde d'étude (10 minutes) ; - réalisation d'un suivi cinétique spectrophotométrique et élaboration d'un protocole expérimental afin de préparer un autre mélange réactionnel (20 minutes) ; - à partir de la courbe $A_1 = f_1(t)$ obtention de la courbe $C_1 = g_1(t)$; de même avec $A_2 = f_2(t)$ fournie (20 minutes) ; - choix de la bonne formulation du mélange d'antiseptiques (10 minutes). <u>Il est prévu deux appels obligatoires et deux appels facultatifs de la part du candidat.</u> - Lors de l'appel 1, l'évaluateur vérifie le protocole proposé pour fabriquer une solution de concentration donnée et préparer la solution M_2. - Lors de l'appel 2, l'évaluateur vérifie le choix de formulation faite par le candidat. Le reste du temps, l'évaluateur observe le candidat en continu et répond aux appels facultatifs.
Remarques	Les fiches II et III sont à adapter en fonction du matériel utilisé par les candidats au cours de l'année. Modifier en particulier le document 3 de la fiche III. Prévoir pour les candidats en difficulté les résultats $A_1 = f_1(t)$ de l'absorbance sur une clé USB.

II. LISTE DE MATÉRIEL DESTINÉE AUX ÉVALUATEURS ET AU PERSONNEL DE LABORATOIRE

La version modifiable de l'ÉNONCÉ DESTINÉ AU CANDIDAT jointe à la version .pdf vous permettra d'adapter le sujet à votre matériel. Cette adaptation ne devra entraîner EN AUCUN CAS de modifications dans le déroulement de l'évaluation

Paillasse candidats

- une calculatrice type « collège » ou un ordinateur avec fonction « calculatrice »
- 50 mL de solution d'acide sulfurique $C_1 = 2,0 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ dans un petit flacon étiqueté
- 50 mL d'eau oxygénée $C_2 = 2,0 \times 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ dans un petit flacon étiqueté
- 50 mL de solution d'iodure de potassium $C_3 = 1,0 \times 10^{-1} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ dans un petit flacon étiqueté
- un bécher de 100 mL
- trois béchers de 50 mL
- une pipette jaugée de 1,0 mL
- une pipette jaugée de 10,0 mL
- une pipette jaugée de 25,0 mL
- une pipeteur
- une pipette graduée de 5,0 mL
- une pipette graduée de 10,0 mL
- une éprouvette graduée de 50 mL
- une éprouvette graduée de 25 mL
- une fiole jaugée de 100,0 mL avec bouchon
- une fiole jaugée de 50,0 mL avec bouchon
- une poire à pipeter
- une baguette en verre
- deux cuves de spectrophotométrie avec support
- une pipette en plastique pour le remplissage de la cuve de spectrophotométrie
- un spectrophotomètre et une notice simplifiée d'utilisation du spectrophotomètre
- une pissette d'eau distillée
- une paire de lunettes de protection
- des gants de protection (à utiliser ponctuellement)
- un ordinateur avec logiciel tableur-grapheur et une notice d'utilisation simplifiée du tableur-grapheur

Documents mis à disposition des candidats

- protocole de suivi cinétique spectrophotométrique d'une réaction entre le peroxyde d'hydrogène et les ions iodure
- spectre d'absorption d'une solution aqueuse de diiode (de concentration égale à $2,0 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$)
- notice d'utilisation du logiciel tableur-grapheur
- la courbe $A_2 = f_2(t)$

Particularités du sujet, conseils de mise en œuvre

- D'après le spectre d'absorption, la longueur d'onde d'étude à privilégier est de 500 nm. Si le spectrophotomètre utilisé ne comprend que des valeurs discrètes de longueurs d'onde, on choisira la plus proche.
- La durée de réaction dépendant de la température, il faudra prévoir de modifier la durée d'acquisition voire de modifier la concentration de la solution d'iodure de potassium ; les résultats donnés ici, à titre d'exemple, ont été réalisés à une température de 18°C avec une solution d'iodure de potassium telle que $[I^-(aq)] = 0,20 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ afin que la durée de la réaction n'excède pas 15 minutes.
- Les documents 1 et 3 sont à personnaliser en fonction du matériel utilisé et des conditions de l'expérience.
- Prévoir les résultats expérimentaux de $A_1 = f_1(t)$ sur clé USB ainsi que la courbe $C_1 = f_1(t)$ et $C_2 = f_2(t)$ pour les candidats en difficulté.

III. ÉNONCÉ DESTINÉ AU CANDIDAT

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

Ce sujet comporte **six** feuilles individuelles 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'utilisation d'une calculatrice ou d'un ordinateur autres que ceux fournis n'est pas autorisée.

CONTEXTE DU SUJET

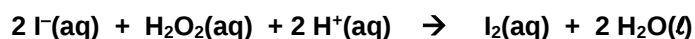
Le Lugol® et l'eau oxygénée sont deux antiseptiques.

Le Lugol® est une solution aqueuse de diiode I_2 contenant des ions iodure I^- qui permettent d'augmenter la solubilité du diiode en solution aqueuse.

L'eau oxygénée est une solution aqueuse de peroxyde d'hydrogène H_2O_2 .

Un laboratoire pharmaceutique cherche à élaborer une formulation adaptée combinant ces deux antiseptiques afin que la composition en peroxyde d'hydrogène, en ions iodure et en diiode varie le moins possible au cours du temps.

Lors du mélange, une réaction entre les ions iodure $I^-(aq)$ et le peroxyde d'hydrogène $H_2O_2(aq)$ se produit suivant l'équation :



On effectue des suivis spectrophotométriques : le diiode est en effet la seule espèce colorant la solution.

Le but de cette épreuve est de préparer deux mélanges d'antiseptiques dont on réalisera le suivi cinétique afin d'aider le laboratoire à choisir la formulation qui permet de conserver une composition chimique la plus stable possible.

DOCUMENTS MIS À DISPOSITION DU CANDIDAT**Document 1 : Protocole de suivi cinétique spectrophotométrique d'une réaction entre le peroxyde d'hydrogène et les ions iodure**

Le spectrophotomètre étant relié à la carte d'acquisition, paramétrer le logiciel d'acquisition afin de réaliser une acquisition temporelle de 200 valeurs de l'absorbance A pendant 10 min.

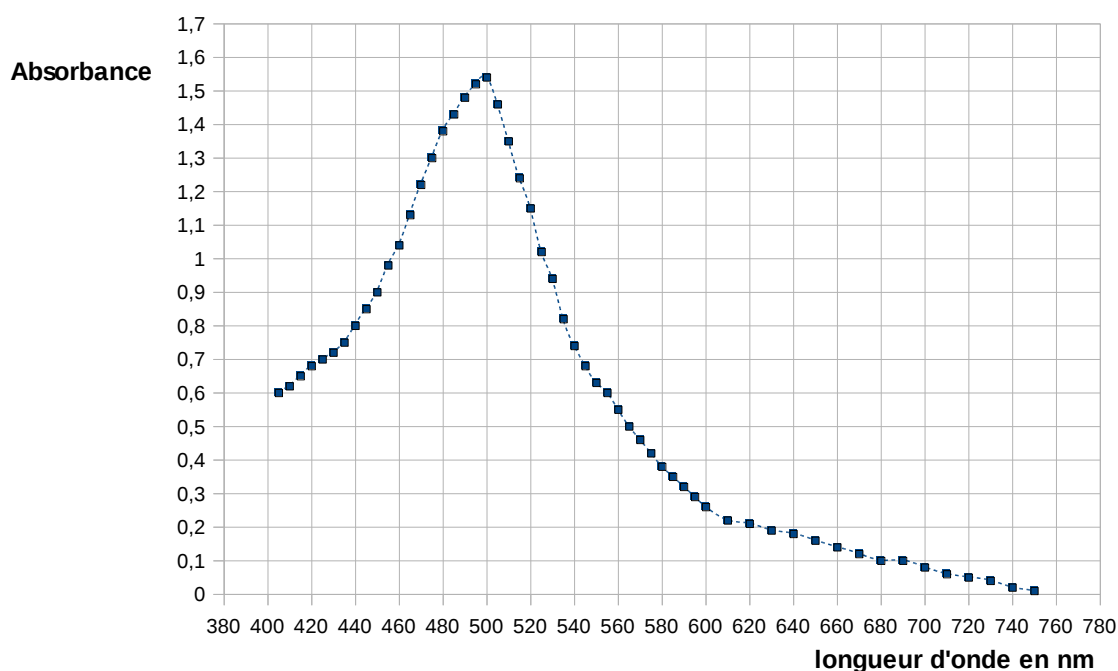
Sélectionner la longueur d'onde d'étude λ_0 sur l'appareil. Faire le « blanc ».

Préparer un mélange M_1 ; pour cela :

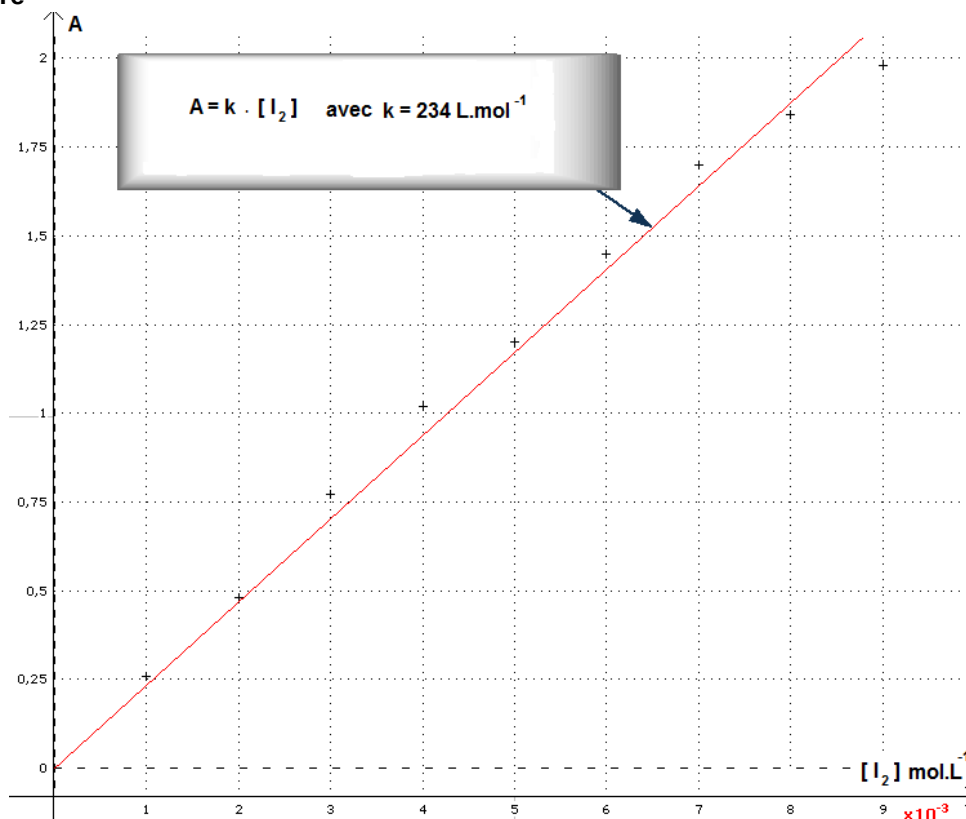
- introduire dans un bécher 9,0 mL d'une solution d'iodure de potassium ($K^+(aq) + I^-(aq)$) de concentration molaire $1,0 \times 10^{-1} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ et 5,0 mL d'une solution d'acide sulfurique ($2 H^+(aq) + SO_4^{2-}(aq)$) de concentration molaire $2,0 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$;
- ajouter rapidement à ce mélange 1,0 mL de peroxyde d'hydrogène $H_2O_2(aq)$ de concentration molaire $2,0 \times 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$.

Agiter avec une baguette en verre et introduire rapidement le mélange M_1 dans une cuve de spectrophotométrie.

Placer la cuve immédiatement dans l'appareil et enclencher la mesure de l'absorbance en fonction du temps à l'aide du logiciel d'acquisition.

Document 2 : Spectre d'absorption d'une solution aqueuse de diiode

Document 3 : Courbe d'étalonnage de l'absorbance de solutions aqueuses de diiode à la longueur d'onde d'étude λ_0 obtenue avec le spectrophotomètre fourni à la température du laboratoire



Matériel mis à disposition du candidat

- une calculette type « collègue » ou un ordinateur avec fonction « calculatrice »
- 50 mL de solution d'acide sulfurique $C_1 = 2,0 \text{ mol.L}^{-1}$ dans un petit flacon étiqueté
- 50 mL d'eau oxygénée $C_2 = 2,0 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ dans un petit flacon étiqueté
- 50 mL de solution d'iodure de potassium $C_3 = 1,0 \times 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$ dans un petit flacon étiqueté
- un bécher de 100 mL
- trois béchers de 50 mL
- une pipette jaugée de 1,0 mL
- une pipette jaugée de 10,0 mL
- une pipette jaugée de 25,0 mL
- un pipeteur
- une pipette graduée de 5,0 mL
- une pipette graduée de 10,0 mL
- une éprouvette graduée de 50 mL
- une éprouvette graduée de 25 mL
- une fiole jaugée de 100,0 mL avec bouchon
- une fiole jaugée de 50,0 mL avec bouchon
- une poire à pipeter
- une baguette en verre
- deux cuves de spectrophotométrie avec support
- une pipette en plastique pour le remplissage de la cuve de spectrophotométrie
- un spectrophotomètre
- une notice simplifiée d'utilisation du spectrophotomètre
- une pissette d'eau distillée
- une paire de lunettes de protection
- des gants de protection (à utiliser ponctuellement)
- un ordinateur avec logiciel tableur-grapheur
- une notice simplifiée du tableur-grapheur

TRAVAIL À EFFECTUER

1. Choix de la longueur d'onde d'étude (10 minutes conseillées)

Choisir la longueur d'onde d'étude à partir des documents proposés en justifiant.

500nm (absorption max)

2. Mise en œuvre du suivi cinétique spectrophotométrique (20 minutes conseillées)

Régler le spectrophotomètre à la longueur d'onde choisie au paragraphe 1. ainsi que les autres paramètres d'acquisition.

Préparer le matériel nécessaire à l'obtention du mélange M_1 .

Lancer le suivi cinétique spectrophotométrique du mélange M_1 en le préparant selon le protocole décrit dans le document 1.

On obtiendra ainsi les variations de l'absorbance du mélange M_1 en fonction du temps : $A_1 = f_1(t)$.

APPEL facultatif		
	Appeler le professeur en cas de difficulté	

Pendant l'acquisition, traiter la question suivante :

On souhaite procéder à un nouveau suivi cinétique, en préparant un mélange M_2 de même volume que le mélange M_1 , mais dans lequel la concentration initiale en ions iodure est deux fois plus petite que dans M_1 .

A l'aide du matériel disponible, proposer un protocole de réalisation du mélange M_2 en utilisant les solutions indiquées dans le document 1.

Le candidat ne mettra pas en œuvre ce deuxième suivi.

Je n'ai pas réussi mais a ce que j'ai compris faut refaire un mélange et pas juste dilue M1 déjà préparer

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

3. Influence des conditions initiales (20 minutes conseillées)

La partie suivante se fait à l'aide d'un tableur-grapheur. On notera C_1 la concentration molaire du diiode dans le mélange 1 et C_2 dans le mélange 2.

À partir de la courbe expérimentale obtenue $A_1 = f_1(t)$, tracer la courbe d'évolution temporelle $C_1 = g_1(t)$ de la concentration molaire du diiode formé dans le mélange M_1 à l'aide du tableur grapheur.

Le suivi cinétique du mélange M_2 a permis de tracer la courbe de l'absorbance du mélange 2 en fonction du temps notée : $A_2 = f_2(t)$. Cette courbe est fournie.

Tracer la courbe d'évolution temporelle $C_2 = g_2(t)$ de la concentration molaire du diiode formé dans le mélange M_2 à l'aide du tableur grapheur.

Pour tracer $C=f$

On sait $A=kC$

Donc $C=A/k$ (avec $k=234$ donné dans le doc 3) le k est le même pour les 2 courbes

Ont créé une 3^{ème} colonne sur Regressi

APPEL facultatif		
	Appeler le professeur en cas de difficulté	

4. Choix de la formulation par le laboratoire (10 minutes conseillées)

Compte tenu de l'étude précédente, quelle serait la meilleure formulation en terme de stabilité dans le temps du nouvel antiseptique parmi celles proposées ci-dessous ? Justifier la réponse.

Proposition	Présentation du mélange	Ampoules	Contenu
A	deux ampoules dont le contenu est à mélanger dans un flacon avant utilisation	ampoule 1 de 10 mL	Eau oxygénée $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$
		ampoule 2 de 10 mL	Lugol® 1 % en masse en diiode 2 % en masse en iodure de potassium eau en qsp* pour une ampoule.
B	flacon de 100 mL de solution prête à l'emploi	une seule ampoule	Eau oxygénée $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$, 50 mL Lugol® 1 % en masse en diiode 2 % en masse en iodure de potassium eau en qsp* une ampoule de 50 mL
C	deux ampoules dont le contenu est à mélanger dans un flacon avant utilisation	ampoule 1 de 10 mL	Eau oxygénée $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$
		ampoule 2 de 10 mL	Lugol® 2,5 % en masse en diiode 5 % en masse en iodure de potassium eau en qsp* pour une ampoule

*qsp : quantité suffisante pour

C'est la réponse a (je sais pas pourquoi)

**QUAND LE MÉLANGE DE DEUX ANTISEPTIQUES
POSE QUESTION...**

**Appeler le professeur pour lui présenter la solution ou en cas de
difficulté**



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