

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'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 engrais pour gazon, vendus en magasins spécialisés, contiennent du sulfate de fer, qui permet de détruire, par contact, les mousses qui étouffent la pelouse. Après quelques jours, celles-ci deviennent noires.

Les engrais apportent également les éléments nutritifs permettant à la pelouse de pousser de nouveau après l'application de l'anti-mousse. Le gazon va ainsi recouvrir, autant que possible, les zones dénudées.



Le but de cette épreuve est de déterminer la valeur de la teneur en ions fer II (Fe^{2+}) d'un engrais du commerce contenant du sulfate de fer II.

INFORMATIONS MISES A DISPOSITION DU CANDIDAT**Extrait de la fiche technique de l'engrais anti-mousse utilisé par le jardinier**

Mention d'avertissement	Pictogramme	Classe de danger	Mentions de danger
ATTENTION		Toxicité aigüe orale	H303
		Irritation cutanée	H315
		Irritation oculaire	H319

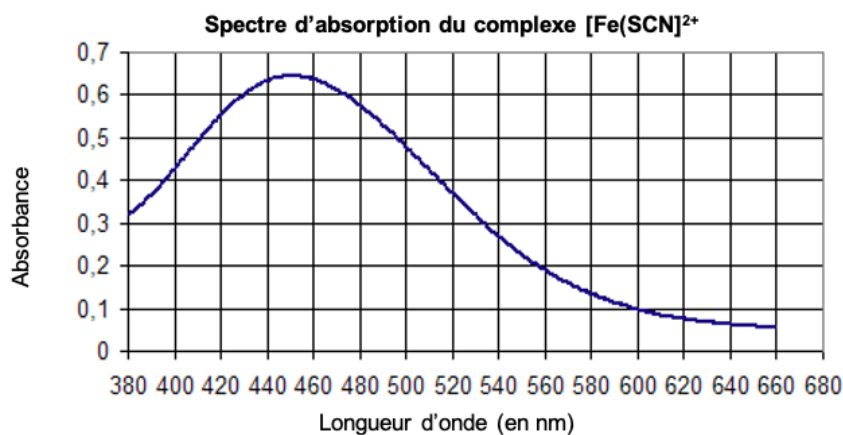
Composition du mélange : Oxyde de magnésium ; Azote ; Anhydride sulfurique ; Sulfate de fer II

Oxydation des ions Fe^{2+} en Fe^{3+} et formation d'une espèce chimique colorée

La concentration en masse du fer est déterminée grâce à un dosage par étalonnage à l'aide d'un spectrophotomètre.

Pour cela, on utilise une solution d'eau oxygénée en présence d'acide chlorhydrique pour oxyder la totalité des ions Fe^{2+} présents dans la solution d'engrais en ions Fe^{3+} .

Les ions Fe^{3+} alors formés sont révélés par une solution de thiocyanate de potassium incolore, qui permet la formation d'une espèce chimique, appelée « complexe » et notée $[\text{Fe}(\text{SCN})]^{2+}$, de couleur rouge.

**Absorbance et loi de Beer-Lambert**

Un rayonnement qui traverse une cuve contenant une espèce chimique colorée en solution peut être absorbé en partie par la solution colorée : il s'agit du phénomène d'absorbance.

La loi de Beer-Lambert, $A = k \cdot C$, illustre que l'absorbance A d'une solution est proportionnelle à la concentration C de l'espèce colorée en solution. Le coefficient de proportionnalité k dépend de la nature de la solution et de la longueur d'onde du rayonnement utilisé pour les mesures.

Dosage par étalonnage

Le principe du dosage par étalonnage repose sur l'utilisation de solutions de concentrations connues appelées solutions étalons. Les concentrations des solutions étalons sont données dans le tableau ci-dessous :

Solution	1	2	3	4	5
Concentration en ions Fe^{3+} en $\text{mg} \cdot \text{L}^{-1}$	2,0	4,0	6,0	8,0	10,0

Chaque solution étalon d'ions Fe^{3+} d'un volume de 10,0 mL est préparée à partir d'une solution mère d'ions Fe^{3+} de concentration en masse $C_{m,mère} = 20,0 \text{ mg} \cdot \text{L}^{-1}$.

Pour préparer l'échelle de teintes dans les mêmes conditions que l'échantillon de la solution d'engrais à doser, on a ajouté à 10,0 mL de solution étalon, 1,0 mL de solution d'acide chlorhydrique et 1,0 mL de solution de thiocyanate de potassium.

Titre massique

Dans un mélange, le titre massique w d'un constituant permet de connaître sa proportion dans le mélange. Pour le calculer, on utilise la relation : $w = \frac{\text{masse du constituant}}{\text{masse totale du mélange}} \times 100$

TRAVAIL À EFFECTUER



1. Tracé de la courbe d'étalonnage (20 minutes conseillées)

1.1. Indiquer la longueur d'onde à régler sur le spectrophotomètre lors de ce dosage par étalonnage. Justifier.

.....



.....

.....

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

1.2. Régler le spectrophotomètre, puis mettre en œuvre la mesure de l'absorbance des solutions étalons et tracer la courbe d'étalonnage à l'aide d'un tableau grapheur.

1.3. Choisir un modèle pertinent et modéliser la courbe obtenue.

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



2. Détermination de la concentration en ion fer II (Fe²⁺) de la solution d'engrais (20 minutes conseillées)

La solution d'engrais qu'on souhaite utiliser est trop concentrée. Il faut la diluer d'un facteur 20.

2.1. A l'aide du matériel disponible, proposer un protocole pour effectuer cette dilution.

En sachant que le volume de la solution mère vaut un peu plus de 12mL (voir ci-dessus), on doit prélever au maximum ce volume. En sachant que dans les labos on a plutôt des pipettes jaugées de 5 ou 10mL, on multiplie l'un des 2 volumes par le facteur de dilution pour trouver le volume de la fiole jaugée V_{fil} :

Exemple : on a choisi la pipette jaugée de 5mL ; par déf° : $F = V_{fil} / V_{mère} \Leftrightarrow V_{fil} = F * V_{mère}$; avec $F=20$ et $V_{mère} = 5mL$ on a : $V_{fil} = 20 * 5 = 100mL$ (parfait notre labo est de sucroît équipé de fioles jaugées de ce volume)

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

2.2. Mettre en œuvre la dilution.

Dans un bécher, ajouter les prélèvements suivants :

- 10,0 mL de la solution d'engrais diluée 20 fois ;
- 1,0 mL de la solution d'acide chlorhydrique de concentration $C = 1,0 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$;
- 1,0 mL de la solution de thiocyanate de potassium de concentration $C_1 = 1,0 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$;
- 5 gouttes de solution d'eau oxygénée à 20 volumes.

2.3. Mesurer l'absorbance de cette solution diluée :

$$A_d = (\text{valeur du spectro})$$

2.4. En déduire la valeur de la concentration en masse C_d en ions fer II de la solution diluée :

$$C_d = (\text{modélisation du tp})$$

3. Vérification de la teneur en ions fer II (Fe^{2+}) de l'engrais (20 minutes conseillées)

La solution d'engrais a été préparée en utilisant $m = 20.0\text{mg}$ (cf énoncé) d'engrais pour 1,00 L de solution.

3.1 Déterminer, à partir de la valeur de C_d , la valeur de la masse m d'ions fer II présents dans un litre de la solution d'engrais.

Valeur égale à la concentration trouvée précédemment ($cm=m/V$ or ici $V=1.0$ donc $cm=m$)

3.2 Calculer alors le titre massique w d'ions fer II présents dans l'engrais.

On détermine la masse d'un L d'engrais par mesure (on mesure moins qu'un L mais on déduit la masse totale par relation de proportionnalité) et on utilise la relation du titre massique de l'énoncé avec la valeur de la masse déterminée précédemment

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