

**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.

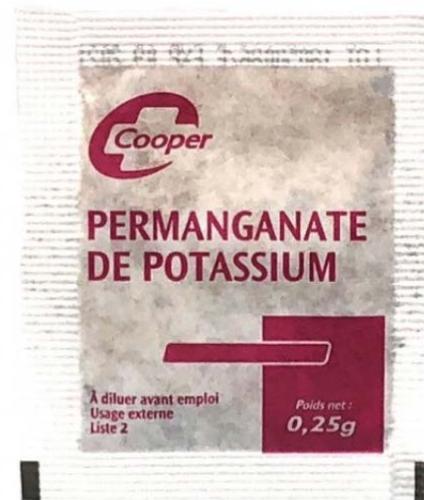
L'usage de calculatrice avec mode examen actif est autorisé. L'usage de calculatrice sans mémoire « type collègue » est autorisé.

**CONTEXTE DE LA SITUATION D'ÉVALUATION**

Le permanganate de potassium est un antiseptique local, utilisé pour l'antisepsie de la peau, des muqueuses et des plaies superficielles.

Il est disponible en pharmacie, sous forme d'une poudre, conditionnée en sachet de 0,25 g, qui doit être dissoute dans l'eau. Pour éviter tout risque d'irritation, il est important d'attendre que cette poudre soit totalement dissoute avant d'utiliser la solution.

La solution obtenue s'utilise en bain ou en application et il est indiqué sur la notice : « *cette solution doit être préparée juste avant l'emploi. Ne pas la conserver* ». En effet, cette solution se dégrade lentement dans le temps.



***Le but de cette épreuve est d'évaluer si, au bout de quelques jours, la solution de permanganate de potassium s'est effectivement dégradée.***

**INFORMATIONS MISES À DISPOSITION DU CANDIDAT****Solution de permanganate de potassium à contrôler**

La solution aqueuse de permanganate de potassium ( $K^+(aq)$ ,  $MnO_4^-(aq)$ ) a été préparée il y a quelques jours par dissolution, dans 50,0 mL d'eau distillée, du contenu d'un sachet de 0,25 g de permanganate de potassium. Une partie de cette solution se trouve dans un flacon noté  $S_{\text{ancienne}}$ .

**Solutions étalons à disposition**

La gamme étalon fournie est constituée de quatre solutions fraîchement préparées  $S_1$ ,  $S_2$ ,  $S_3$ ,  $S_4$  dont les concentrations sont répertoriées dans le tableau ci-dessous :

Solution S	$S_1$	$S_2$	$S_3$	$S_4$
Concentration en masse $c_m$ (en $g \cdot L^{-1}$ )	$1,0 \times 10^{-1}$	$2,0 \times 10^{-1}$	$3,0 \times 10^{-1}$	$4,0 \times 10^{-1}$

**Dangers et protections**

La nécessité de l'usage de protections dépend de la concentration en masse de la solution aqueuse de permanganate de potassium manipulée :

Concentration en masse	Inférieure à $2,5 g \cdot L^{-1}$	Entre $2,5$ et $250 g \cdot L^{-1}$	Supérieure à $250 g \cdot L^{-1}$
Dangers		Dangereux pour l'environnement	Dangereux pour l'environnement Corrosif
Protections	Blouse	Blouse, lunettes et gants	Blouse, lunettes et gants

**Comparaison du résultat d'une mesure à une valeur de référence**

Il est possible de comparer une valeur expérimentale à une valeur de référence à l'aide du calcul du quotient  $z$  suivant :

$$z = \frac{|C_{m(\text{mes})} - C_{m(\text{réf})}|}{u(C_{m(\text{mes})})}$$

avec :

- $C_{m(\text{mes})}$  : la concentration en masse obtenue expérimentalement en  $g \cdot L^{-1}$  ;
- $C_{m(\text{réf})}$  : la concentration en masse de référence en  $g \cdot L^{-1}$  ;
- $u(C_{m(\text{mes})})$  : l'incertitude-type sur le résultat expérimental

Dans cette situation, le critère de validation utilisé est :

- Lorsque  $z \leq 2$ , on considère que le résultat de la mesure est compatible avec la valeur de référence ;
- Lorsque  $z > 2$ , on considère qu'il ne l'est pas.

**TRAVAIL À EFFECTUER**

**1. Dilution de la solution à doser (20 minutes conseillées)**

La solution  $S_{\text{ancienne}}$  de concentration en masse  $C_{m(\text{ancienne})}$ , dont on souhaite étudier la stabilité dans le temps, doit au préalable être diluée d'un facteur 20, avant d'être dosée par étalonnage utilisant la conductimétrie.

1.1. Proposer un protocole permettant d'obtenir la solution  $S_{\text{diluée}}$  à partir de la solution  $S_{\text{ancienne}}$  en utilisant le matériel à disposition. Préciser les protections à utiliser.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

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

1.2. Mettre en œuvre cette dilution.

APPEL FACULTATIF		
	Appeler le professeur en cas de difficulté	

**2. Dosage de la solution diluée  $S_{\text{diluée}}$  (30 minutes conseillées)**

2.1. Proposer un protocole pour réaliser un dosage conductimétrique de la solution  $S_{\text{diluée}}$  par étalonnage. Indiquer les protections à utiliser. Le protocole devra préciser les mesures à effectuer ainsi que leur exploitation sur ordinateur à l'aide d'un logiciel tableur-grapheur.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

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

- 2.2. Mettre en œuvre le protocole et modéliser la courbe obtenue par une fonction mathématique adaptée.
- 2.3. Déterminer la valeur de la concentration en masse  $C_{m(diluée)}$  de la solution  $S_{diluée}$ , puis en déduire la valeur de la concentration en masse  $C_{m(ancienne)}$  de la solution  $S_{ancienne}$ .

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

APPEL FACULTATIF		
	Appeler le professeur en cas de difficulté	

**3. Exploitation des résultats** (10 minutes conseillées)

On considère que, dans les conditions de la manipulation, l'incertitude-type sur la concentration mesurée  $u(C_{m(ancienne)})$  est estimée à  $0,1 \text{ g}\cdot\text{L}^{-1}$ . Conclure sur la dégradation ou non de la solution étudiée.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

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