

Physique-Chimie – Classe de Première

Composition du premier trimestre (durée : 2h)

Exercice 1 : Savon de Marseille

Le savon de Marseille est traditionnellement fabriqué en faisant réagir de l'huile d'olive et de la soude caustique. On considère (en tenant compte des pertes des se produisant lors des différentes étapes de fabrication) que 1,0 mol d'huile permet d'obtenir 2,1 mol de savon. On souhaite déterminer le nombre de savons qu'il est possible de fabriquer à partir d'une tonne d'huile d'olive.



Fig. 1. Savon de Marseille

Données :

- Masse molaire de l'huile d'olive (assimilée à de l'oléine) : $M_{\text{huile}} = 884,0 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$
- Masse molaire du savon : $M_{\text{savon}} = 304,0 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$

Exercice 2 : Formation d'ammoniac

On fait réagir 2,70 g d'aluminium sur 50,0 mL de solution d'acide nitrique à 0,100 mol.L⁻¹. Il se forme des ions aluminium et il se dégage de l'ammoniac.

1. L'aluminium est-il un oxydant ou un réducteur ? Quelle est la transformation qu'il subit ? Justifier.
2. Écrire l'équation de la réaction.
3. A l'aide d'un tableau d'avancement, calculer en fin de réaction la masse des solides restants.

Données :

- Couples mis en jeu : $\text{Al}_3^+(\text{aq})/\text{Al}(\text{s})$ $\text{NO}_3^-(\text{aq})/\text{NH}_3(\text{g})$
- Masses molaires (g.mol⁻¹) : $M_N = 14,0$; $M_O = 16,0$; $M_{\text{Al}} = 27,0$

Exercice 3 : Le bleu de méthylène en médecine et en biologie

Le bleu de méthylène est une espèce chimique organique de formule brute C₁₆H₁₈N₃SCl. A l'état pur, le bleu de méthylène se présente sous la forme d'une poudre soluble dans l'eau. Il peut être utilisé, à la fois comme colorant ou comme médicament. Son action repose sur ses propriétés oxydo-réductrices : sa forme oxydée est bleue et sa forme réduite est incolore.

Certaines propriétés du bleu de méthylène sont utilisées pour des expériences en biochimie.

Par exemple, en présence de glucose le bleu de méthylène est réduit et ce dernier se transforme en une espèce non colorée.

D'autres propriétés sont utilisées en médecine. Le bleu de méthylène peut servir à colorer des bactéries pour les visualiser au microscope. Quand il entre dans le cytoplasme d'une cellule vivante, le bleu de méthylène est réduit car c'est un environnement réducteur : les cellules vivantes paraissent incolores. En revanche, des cellules mortes sont colorées en bleu car le bleu de méthylène y reste sous sa forme oxydée.

D'après www.futura-sciences.com

L'objectif de cet exercice est d'étudier une propriété du bleu de méthylène puis d'effectuer un contrôle de qualité, par dosage spectrophotométrique, d'une préparation microscopique utilisée dans le domaine de la santé.

Partie 1 : Propriétés oxydantes du bleu de méthylène

Un extrait de protocole est donné ci-dessous :

« Dans un erlenmeyer contenant une solution aqueuse de glucose, on ajoute une solution de bleu de méthylène BM⁺(aq). Le mélange, initialement bleu, devient progressivement incolore ».

Couples oxydant-réducteur mis en jeu :

- BM⁺(aq) / BMH(aq)
- RCOOH(aq) / RCHO(aq)
- le glucose est noté RCHO(aq).
- la forme oxydée du bleu de méthylène, noté BM⁺, est la seule espèce colorée en solution aqueuse.

1.1. Donner la définition d'un oxydant.

1.2. Donner la définition d'une réduction.

1.3. Écrire les demi-équations électroniques relatives aux couples du bleu de méthylène BM⁺(aq) / BMH(aq) et du glucose RCOOH(aq) / RCHO(aq).

1.4. En déduire l'équation de la réaction modélisant la transformation décrite dans l'extrait du protocole.

Partie 2 : Dosage d'une solution de bleu de méthylène

Le bleu de méthylène est un colorant pour préparation microscopique utilisé essentiellement pour colorer les noyaux des cellules afin d'apprécier le nombre de cellules mortes.

Un technicien de laboratoire souhaite déterminer avec précision la concentration du colorant dans une solution (S) dont l'étiquette porte l'indication suivante :

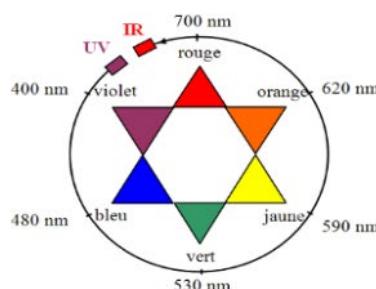
« Bleu de méthylène 3,2 mmol.L⁻¹ »

On note C_S la concentration en bleu de méthylène de la solution (S). Cette concentration est déterminée par une méthode spectrophotométrie.

On mesure l'évolution de l'absorbance A d'une solution de bleu de méthylène pour différentes longueurs d'onde λ.

Données :

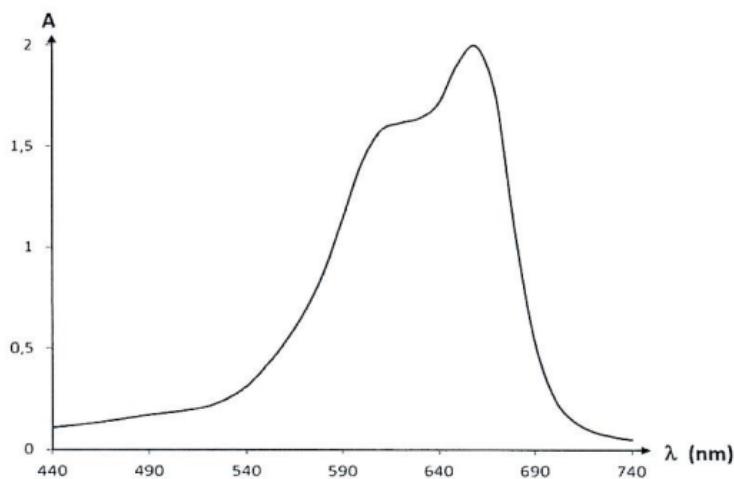
- Cercle chromatique



- Extrait du tableau périodique des éléments

	Numéro atomique (Z)	Masse molaire en g.mol ⁻¹	
1 IA	1 H	1.0079	18 VIII 2 4.0026 He HÉLIUM
2 II A	3 Li LITHIUM	6.941	13 IIIA 4 Be BÉRYLLIUM
3 IIIB	11 Na SODIUM	9.0122	14 IVA 12 Mg MAGNESIUM
4 IVB	11 22.990	12 24.305	15 VA 12 10.811
5 VB			16 VIA 14 12.011
6 VI B			17 VIIA 15 7 14.007
7 VII B			18 8 15.999
8			9 9 18.998
9 VIIIB			10 10 20.180
10			11 IB 12 IIB
11			13 13 26.982
12			14 14 28.086
13			15 15 30.974
14			16 16 32.065
15			17 17 35.453
16			18 18 39.948
17			Cl CHLORE
18			Ar ARGON

- Spectre d'absorbance du bleu de méthylène



2.1. Commenter l'allure spectre d'absorption du bleu de méthylène et justifier la couleur de la solution de ce colorant.

Pour déterminer la concentration C_S en bleu de méthylène de la solution (S), on prépare une gamme de solutions notées S_1 à S_4 , de volume 25,0 mL chacune, à partir d'une solution mère de concentration en masse égale à $5,0 \text{ mg.L}^{-1}$.

L'absorbance des solutions a été mesurée à l'aide d'un spectrophotomètre préalablement réglé sur la valeur λ_{\max} du spectre d'absorption. Les résultats sont reproduits dans le tableau ci-dessous :

Solution	S_0	S_1	S_2	S_3	S_4
Concentration en masse C_i (en mg.L^{-1})	5,0	4,0	3,0	2,0	1,0
Absorbance A	0,610	0,480	0,374	0,243	0,126

2.2. Ecrire le protocole détaillé de la préparation de la solution S_3 à partir de la solution mère S_0 , en précisant la verrerie nécessaire.

2.3. La loi de Beer Lambert est-elle vérifiée ? Justifier le par le calcul, sans réaliser de graphique.

2.4. En déduire une relation entre A l'absorbance de la solution et C la concentration en masse du bleu de méthylène, en précisant les unités des grandeurs.

2.5. Une solution (S_D) de bleu de méthylène a été obtenue en diluant 400 fois la solution (S). La mesure de l'absorbance de la solution (S_D) vaut $A_D = 0,328$.

2.5.1. Déterminer la concentration C_D de la solution (S_D).

2.5.2. En considérant une incertitude-type de mesure $u(C_S)$ égale à $0,2 \text{ mmol.L}^{-1}$, la valeur C_S obtenue expérimentalement est-elle en accord avec l'étiquetage de la solution (S) ? Justifier.