

Selon la légende, le café fut remarqué pour la première fois quelques 850 ans avant notre ère : un berger du Yémen nota que ses brebis étaient dans un état d'excitation inhabituel lorsqu'elles consommaient les baies d'un arbre des montagnes... On considère que c'est la caféine contenue dans les grains de café de ces baies qui était l'espèce responsable de cette excitation.

Plus la teneur en caféine d'une tasse de café est importante, plus l'excitation du consommateur sera grande.

Le but de l'exercice est de déterminer la concentration en caféine dans deux tasses de café de provenances différentes, (notées boisson 1 et boisson 2) pour déterminer celui qui est le plus excitant.

On extrait la caféine des feuilles de thé et, avec la caféine purifiée, on prépare des solutions de caféine de différentes concentrations.

A l'aide d'un spectrophotomètre, on mesure ensuite l'absorbance  $A$  de ces solutions de caféine.

### **DOC 1 : Données**

	Dans le dichlorométhane	Dans l'eau à 25°C	Dans l'eau à 65°C
Solubilité de la caféine	importante	faible	très importante

- Le dichlorométhane a pour densité 1,30 et se trouve à l'état liquide dans les conditions de l'expérience.

- Le dichlorométhane n'est pas miscible à l'eau.

### **DOC 2 : Extraction de la caféine**

Le thé contient environ 5 % de caféine, mais il contient aussi d'autres substances comme des sucres, des pigments, des graisses, ....

L'extraction de la caféine se fait en quatre étapes :

**Étape 1** : Dans un ballon surmonté d'un réfrigérant, on introduit des feuilles de thé et de l'eau distillée. Le chauffage et l'agitation durent 2 heures.

**Étape 2** : La phase aqueuse précédente est refroidie et mélangée à du dichlorométhane. Seule la phase organique est recueillie.

**Étape 3** : La phase organique est mélangée à du sulfate de magnésium anhydre puis filtrée.

**Étape 4** : Après évaporation du solvant, on obtient une poudre blanche qui contient principalement de la caféine.

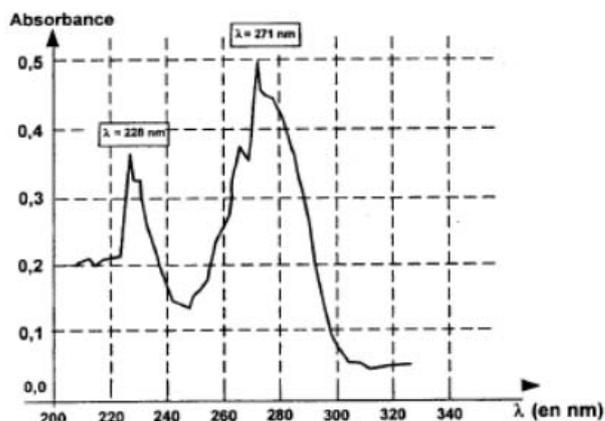
### **DOC 3 : Verrerie disponible**

Afin de réaliser des dilutions, on dispose du matériel suivant :

- béchers de 100 mL et 200 mL
- fioles jaugées de 5,0 mL ; 10,0 mL et 50,0 mL
- pipettes jaugées de 2,0 mL et 5,0 mL
- éprouvette graduée de 5 mL

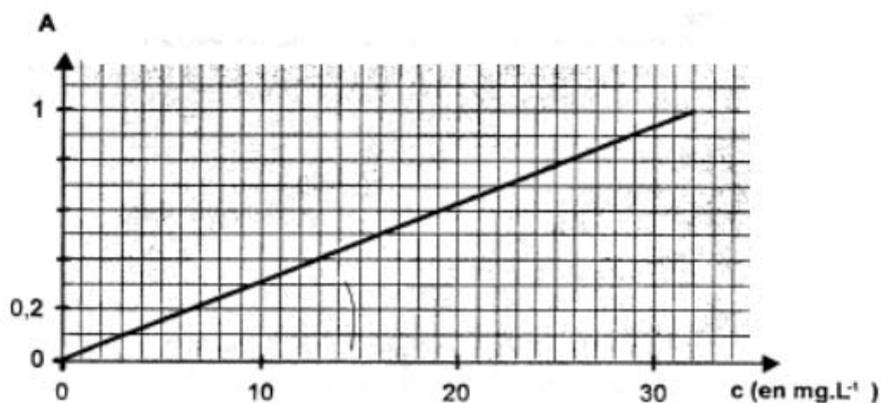
#### DOC 4 : Spectre d'absorption de la caféine

On a tracé ci-contre le spectre d'absorption de la caféine entre 220 nm et 320 nm pour une des solutions de caféine.

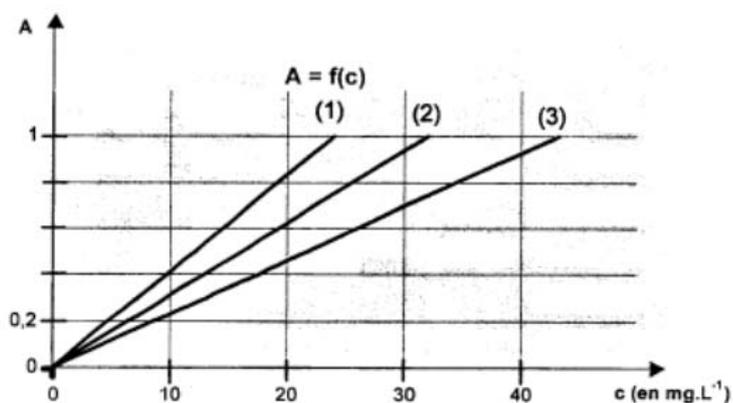


#### DOC 5 : Courbe d'étalonnage à 271 nm

Afin de tracer la courbe d'étalonnage  $A = f(c)$  de la caféine, on règle le spectrophotomètre sur une longueur d'onde bien précise : 271 nm. Puis on mesure les absorbances de 5 solutions de caféine de concentrations différentes



#### DOC 6 : Courbe d'étalonnage pour différentes longueurs d'onde



## **1. Etude du protocole de l'extraction de la caféine**

**1.1.** Dans l'étape 1, quel est le rôle du réfrigérant? Le schématiser surmontant le ballon sans oublier la circulation d'eau.

**1.2.** En utilisant les données, justifier le chauffage dans cette première étape.

**1.3.** Pour l'étape 2, dessiner le dispositif permettant de recueillir la phase organique et indiquer la position des phases aqueuse et organique. Dans quelle phase se trouve la quasi-totalité de la caféine extraite (justifier) ?

**1.4.** Dans l'étape 2, quelle technique est mise en œuvre ?

**1.5.** Quel est le rôle du sulfate de magnésium anhydre ?

**1.6.** Il est possible de purifier un solide tel que la caféine extraite. Nommer une technique de purification d'un solide.

## **2. Préparation de solutions de caféine de différentes concentrations**

Avec la caféine extraite que l'on a purifiée, on fabrique une solution de caféine dans le dichlorométhane de concentration  $32 \text{ mg.L}^{-1}$ .

On désire préparer des solutions de concentrations  $4 \text{ mg.L}^{-1}$ ,  $8 \text{ mg.L}^{-1}$ ,  $12 \text{ mg.L}^{-1}$  et  $16 \text{ mg.L}^{-1}$

- Parmi le matériel disponible indiqué dans le document 3, indiquer celui utilisé pour préparer la solution de caféine de concentration  $16 \text{ mg.L}^{-1}$ . Justifier votre choix.

## **3. Mesure d'absorbance**

**3.1.** À quel domaine appartiennent les longueurs d'onde du spectre d'absorption de la caféine?

**3.2.** Pourquoi a-t-on choisit la longueur d'onde de 271 nm afin de réaliser la courbe d'étalonnage du document 5 ?

**3.2.** Sans changer les réglages du spectrophotomètre, on mesure les absorbances des boissons 1 et 2. On trouve  $A_1 = 0,17$  pour la boisson 1 et  $A_2 = 0,53$  pour la boisson 2.

- Quel est le café le plus excitant pour le consommateur?

**3.3.** À l'aide de la droite d'étalonnage, trouver quelle est la concentration de la solution qui a servi à faire le spectre d'absorption du document 4.

**3.4.** Parmi les 3 droites d'étalonnage du document 6, l'une correspond à l'étalonnage effectué à 228 nm. Sachant que la droite n°2 correspond à un étalonnage à 271 nm, en déduire celle qui correspond à l'étalonnage à 228 nm.