TP 3 : Séparer et identifier des espèces chimiques

Nom:	 Classe:	
Prénom:	 Classe.	

Objectifs de la séance :

- **>** Réaliser une Chromatographie sur Couche Mince.
- Renforcer ses connaissances sur le matériel de chimie.

Compétences	Fragile	Moyen	Bien	Très bien
APP – Rechercher l'information.				
${ m ANA/RAI-Justifier~un~protocole.}$				
REA – Mettre en œuvre un protocole.				
VAL – Comparer avec des valeurs de références.				

Contexte:

En Europe, les colorants alimentaires sont désignés par un préfixe E suivi d'un numéro. Ces colorants se retrouvent dans de nombreux produits.

On cherche à déterminer les colorants présent dans du sirop à l'aide d'une Chromatographie sur Couche Mince (CCM).

Document 1 – Principe de la Chromatographie sur Couche Mince (CCM)

La chromatographie sur couche mince (CCM) permet de séparer et d'identifier des espèces chimiques présentes dans un mélange.

Le principe est le suivant : on dépose les espèces à identifier sur une couche mince (plaque), appelée **phase stationnaire** , dont on fait tremper une partie dans un **éluant**.

Par capillarité, cet éluant va monter le long de la plaque, on parle de **phase mobile**. Les espèces déposées sur la plaque vont être entraînées par cette phase mobile.

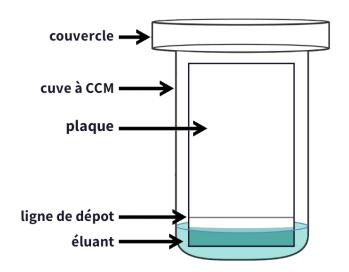


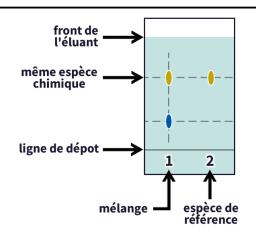
Schéma expérimental d'une CCM.

En fonction de leur affinités, les espèces chimiques monteront plus ou moins haut

sur la plaque, ce qui permettra de les identifier. La fiche ainsi formée est appelée **chromatogramme**.

Document 2 – Lecture d'un chromatogramme

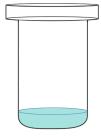
- Lecture verticale : si le dépôt d'un échantillon se sépare en plusieurs tâches, il s'agit d'un mélange.
- Lecture horizontale : sur une même plaque, une même espèce chimique migre toujours à la même hauteur.



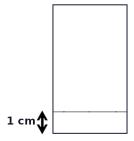
Document 3 – Colorants alimentaires

- E102 : jaune de tartrazine. Son usage doit s'accompagner en France de la mention « peut avoir des effets indésirables sur l'activité et l'attention chez les enfants ».
- E133 : bleu brillant. Un enfant de 40 kg peut ingérer jusqu'à 240 mg de bleu brillant en une journée. Au-delà le conseil européen indique que ce produit peut être toxique.

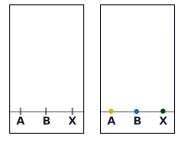
Document 4 – Réalisation d'une CCM



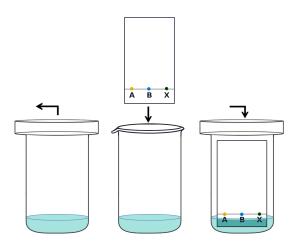
Remplir jusqu'à environ 0,5 cm de hauteur d'éluant la cuve à CCM.

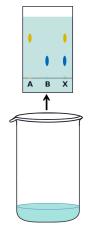


À environ 1 cm du bord inférieur, tracer au crayon à papier un trait fin. Vérifier que le trait est au-dessus du niveau de l'éluant.



Marquer les emplacements des échantillons à déposer. Prélever chaque échantillon avec un cure dent et les déposer sur l'emplacement prévu.





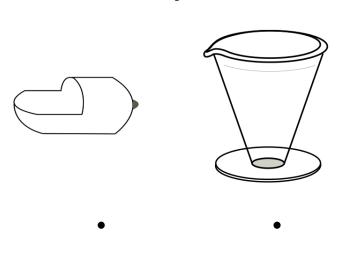
Introduire délicatement la plaque dans la cuve en la tenant par les côtés. Refermer la cuve. **Ne jamais déplacer la cuve** et attendre que l'éluant monte.

Quand le front de l'éluant s'approche du bord supérieur, sortir la plaque. Tracer immédiatement une ligne indiquant la hauteur où l'éluant est monté.

- 1 Placer quelques gouttes de sirop vert dans un bécher de 50 mL. Ajouter environ 10 mL d'eau distillée et agiter. (REA)
- 2 Réaliser le protocole du document 3, avec un dépôt de colorant jaune, un dépôt de colorant bleu et et un dépôt de la solution préparée à la question 1. (REA)
- ${\bf 3}$ Coller ici le chromatogramme ${\bf sec}$ et entourer les différentes tâches au crayon à papier. (REA)

${f 4}$ — Pourquoi doit-on placer la ligne de dépôt au dessus du niveau de l'éluant ${}^{(ANA/RAI)}$?
${f 5}$ — Pourquoi ne doit-ont pas déplacer la cuve pendant la montée de l'éluant ${}_{(ANA/RAI)}$	
${f 6}$ — En analysant le chromatogramme à l'aide du document 2, indiquer si les échartillons sont des corps purs ou des mélanges. ${}_{(APP)}$	
7 — En utilisant le chromatogramme, que contient le colorant vert du bonbon Justifier avec des arguments simples. (APP, VAL)	.?

8 – Relier chaque verrerie à son nom.







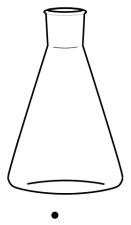
sabot de pesée

tube à essai

coupelle de pesée

verre à pied







éprouvette graduée bécher

fiole jaugée

erlenmeyer