

فصل و تمييز الأنواع الكيميائية

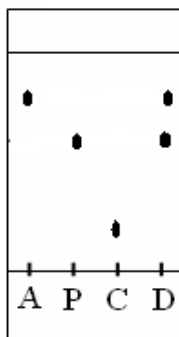
1. التمرين الأول:

نتوفر على أنابيب اختبار و كؤوس و ماء مقطر و جليد. صف تجربة بسيطة تمكننا من التمييز بين الإيثانول و حمض الأستيك.
المعطيات:

حمض الأستيك	الإيثانول	
1,05	0,8	الكثافة
شديد الذوبان	شديد الذوبان	الذوبانية في الماء
16,6°C	-114°C	درجة حرارة الانصهار

2. التمرين الثاني:

نجز التحليل الكروماتوغرافي على طبقة رقيقة لدواء M مسكن للألم و مزيل للحمى.
نضع على صفيحة التحليل الكروماتوغرافي في نقطة A الأسبرين و في P البراسيتامول و في C الكافيين و في D الدواء المراد تحليله.
تمثل الوثيقة (1) صورة التحليل الكروماتوغرافي المحصل عليها:
أ- ذكر بمبدأ التحليل الكروماتوغرافي على طبقة رقيقة.



الوثيقة -1-

ب- ماذا يمكن القول عن مكونات الدواء M؟

3. التمرين الثالث:

بعد إنجاز التحليل الكروماتوغرافي على طبقة رقيقة لعينتين (A) و (B) و نوع كيميائي مرجعي (المنثول: menthol)، حصلنا على النتائج التالية:

- مطلع المذيب: $H=8\text{cm}$.
 - العينة (A): بقعتان توجدان على ارتفاع 3cm و 4cm من خط الإيداع.
 - العينة (B): بقعة توجد على ارتفاع 5cm من خط الإيداع.
 - المنثول: $R_f=0,50$.
- أ- مثل صورة التحليل الكروماتوغرافي.
ب- هل تحتوي العينتان (A) و (B) على المنثول؟ علل جوابك.

4. التمرين الرابع:

ننجز التحليل الكروماتوغرافي لعينات ثلاثة محاليل (A) و (B) و (C) للتعرف فيما إذا كانت تحتوي على:

- حمض المالك (acide malique)
 - و حمض التارتريك (acide tartrique)
 - حمض اللاكتيك (acide lactique).
- بعض إظهار البقع، نحصل على الصورة التالية:

مطلع المذيب	●	●	●	●	●
حمض المالك	●	●	●	●	●
حمض التارتريك	●	●	●	●	●
حمض اللاكتيك	●	●	●	●	●
A	●	●	●	●	●
B	●	●	●	●	●
C	●	●	●	●	●

الوثيقة -2-

- أ- ذكر بمعنى مطلع المذيب.
- ب- اذكر بعض التقنيات المعتمدة لإظهار بقع عديمة اللون في صور التحليل الكروماتوغرافي.
- ج- عين الأحماض المتواجدة في المحاليل (A) و (B) و (C).
- د- رتب الأحماض الثلاث حسب تزايد الذوبانية في المذيب (الطور المتحرك) معللا جوابك.

5. التمرين الخامس:

تشير بطاقة منتج منزلي إلى أنه معطر بمستخلصات الخزامى:

• إثنوات الليناليل : éthanoate de de linalyle

• لينالول: linalol

اقترح خطة عمل للتحقق من هذه المعلومة باعتماد تقنية التحليل الكروماتوغرافي على طبقة رقيقة .

6. التمرين السادس:

لاستخراج و الكشف عن بعض مكونات قرص منعش للأنف، ندق القرص جيدا في مهراس و نذيب المسحوق المحصل عليه في 20mL من الماء و نضيف إلى الخليط 5mL من السكلوهكسان الذي تذوب فيه الأنواع الكيميائية المراد الكشف عنها أكثر من الماء.

نفصل الطور العضوي (P) عن الطور المائي باستعمال أنبوب التصفيق، ثم نحلل الطور العضوي باعتماد تقنية التحليل الكروماتوغرافي على طبقة رقيقة:

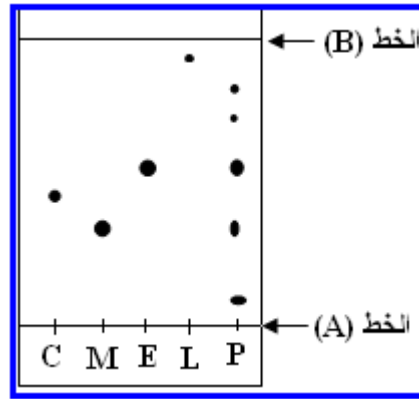
نضع على الخط (A) من اليمين إلى اليسار نقطة من:

- الطور العضوي (P).
- الليمونين (L) limonène .
- الأكالبيتول (E) eucalyptol .
- المنثول : (M) menthol .
- السيترال: (C) citral .

بعد إظهار البقع نحصل على صورة التحليل الكروماتوغرافي الممثلة في الوثيقة -3-

أ- مثل أنبوب التصفيق محدد وضعي الطورين.

ب- ماذا يمثل الخطان (A) و (B)؟



الوثيقة -3-

ج- اذكر الاحتياطات اللازمة عند غمر الجزء السفلي لصفحة التحليل الكروماتوغرافي في المذيب.

د- اذكر التقنيات المعتمدة لإظهار البقع عديمة اللون على صورة التحليل الكروماتوغرافي.

هـ - عين بعض الأنواع الكيميائية المنتمة لمكونات القرص المدروس. علل جوابك.
نعطي: - كثافة الماء: $d_e=1$.

- كثافة السيكلوهكسان: $d_h=0,78$.

7. التمرين السابع:

يتوفر البنزالدهيد (benzaldehyde) على رائحة تميز اللوز المر. و هو نوع كيميائي يمكن تصنيعه.

يُعطّر شراب اللوز بمستخلص اللوز المر.

خلال هذا التمرين نريد الإجابة عن السؤال التالي:

هل شراب اللوز معطر بمستخلص طبيعي أم مصنع؟

I- استخراج مستخلص اللوز من شراب اللوز.

أ- اختيار المذيب:

الإيثانول	أوكسيد ثنائي الإيثيل	الماء	البنزالدهيد
شديد الذوبان	شديد الذوبان	يدوب في الماء	أوكسيد ثنائي الإيثيل
قابلان للامتزاج	-	غير قابلين للامتزاج	الإيثانول
-	قابلان للامتزاج	قابلان للامتزاج	

الإيثانول	أوكسيد ثنائي الإيثيل	بنزالدهيد	الماء	الكثافة
0,80	0,71	1,04	1	درجة حرارة الانصهار
-114°C	-116°C	-56°C	0°C	درجة حرارة الغليان
78°C	35°C	178°C	100°C	

بتحليل معطيات الجدولين، استنتج المذيب المناسب لاستخراج مستخلص اللوز من الشراب.
ب- المناولة:

a. نأخذ حجماً $V=10\text{mL}$ من شراب اللوز. ما هي الأداة المناسبة لقياس هذا الحجم؟

b. نفرغ العينة المأخوذة في دورق و نضيف إليها 5mL من المذيب، ثم نحرك الخليط و نتركه بعد ذلك يسكن. ماذا سنلاحظ؟

c. ارسم شكلا وصفيا موضحا مكان تواجد مستخلص اللوز.
كيف يمكن الحصول على الطور الذي يحتوي على البنزالدهيد و ما هو الجهاز المستعمل لذلك.

d. كيف يمكن التخلص من المذيب؟

II- التحليل الكروماتوغرافي.

a. صف مراحل تحضير وعاء التحليل الكروماتوغرافي.

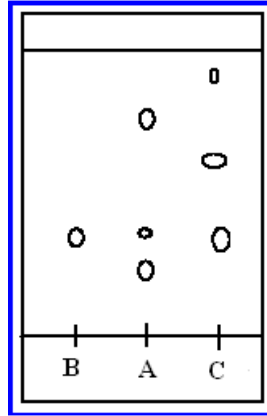
b. نحضر صفيحة التحليل الكروماتوغرافي بوضع نقط صغيرة من:

- البنزالدهيد المصنع في نقطة (B).
- مستخلص اللوز المر الطبيعي في نقطة (A).
- مستخلص الشراب المدروس في النقطة (C).

صف كيفية وضع الصفيحة داخل الوعاء و اشرح ضرورة إغلاق الوعاء بعد ذلك.

c. بعد أن يصل المذيب إلى 1cm من حرف الصفيحة العلوي نخرجها من الوعاء، ثم نعرضها لأشعة فوق بنفسجية. ما دور هذه الأشعة؟

d. تمثل الوثيقة -4- صورة التحليل الكروماتوغرافي المحصل عليها:



الوثيقة-4-

هل الشراب المدروس معطر بمستخلص اللوز المر الطبيعي أم بالبنزالدهيد المصنع؟ علل جوابك؟

الأجوبة :

- 1- نضع السائلين في كأسين (كل سائل في كأس) و نبردهما بواسطة الجليد، بحيث السائل الذي سيتجمد سيكون هو حمض الأستيك لأن درجة حرارة انصهاره تساوي $16,6^{\circ}\text{C}$ ، بينما لن يتمكن الجليد من جعل الإيثانول يتجمد لأن دراجة حرارة تجمد هذا الأخير صغيرة جدا -114°C .
- 2- (ب) يتكون الدواء من الأسبرين و البراسيتامول.
- 3- (ب) تتوفر العينة A على المنثول، لأن البقعة التي تبعد بمسافة 4cm من من خط الإيداع لها $R_f = 0,50$ ، و هي نفس النسبة الخاصة بالمنثول، بينما لا تتوفر العينة B على هذا النوع الكيميائي.
- 4- (أ) الخط الذي وصلت إليه مقدمة المذيب.
- (ب) وضع الصفيحة تحت أشعة فوق بنفسجية - وضع الصفيحة داخل وعاء مشبع ببخار ثنائي اليود.
- (ج) A: الأحماض الثلاثة.
- B: حمض التارتريك و حمض اللاكتيك.
- C: حمض المالك و حمض التارتريك.
- د- حمض اللاكتيك أكثر ذوبانية من حمض المالك، و الذي بدوره أكثر ذوبانية من حمض التارتريك، لأنه كلما كان النوع الكيميائي أكثر ذوبانية في المذيب كلما كان انجرافه بواسطته أكبر.
- 5- ننجز التحليل الكروماتوغرافي على طبقة رقيقة للمنتج بحيث:
نضع على صفيحة التحليل الكروماتوغرافي في نقطة A إثنوات الليناليل و في نقطة B اللينالول و في C المنتج المنزلي المراد تحليله، فإذا وجدت بقعة من المنتج لها نفس نسبة طلوع أحد النوعين الكيميائيين (إثنوات الليناليل أ و اللينالول)، فإن المنتج يتوفر على النوع الكيميائي المرتبط بهذه النسبة.
- 6- (أ) يوجد الطور العضوي فوق الطور المائي، لأن كثافة السيكلوهكسان أصغر من 1.
- (ب) خط الإيداع و مطلع المذيب.
- (ج) وضع الصفيحة داخل الكأس، بحيث لا يغمر المذيب إلا بضع مليترات من أسفل الصفيحة، و يجب تفادي تماس الورقة مع جدار الوعاء، كما ينبغي الحرص على عدم غمر البقع داخل المذيب.
- (د) وضع الصفيحة تحت أشعة فوق بنفسجية - وضع الصفيحة داخل وعاء مشبع ببخار ثنائي اليود.
- (هـ) المنثول - الأكاليتول -

-7

I- استخراج مستخلص اللوز من شراب اللوز.

- (أ) أكسيد ثنائي الإثيل هو المذيب الأنسب لأنه غير قابل للامتزاج مع الماء، و درجة حرارته غليانه صغيرة نسبيا (مذيب متطاير)، كما أن البنزaldehid شديد الذوبان فيه.
- (ب) a. الماصة
b. الحصول على طورين
c. يوجد مستخلص اللوز في الطور العضوي، لأنه شديد الذوبان في أكسيد ثنائي الإثيل
التقنية: التصفيق - الجهاز أنبوب التصفيق.
- d. تسخين الطور العضوي، حيث سيتبخر المذيب عند درجة حرارة منخفضة نسبيا.

II - التحليل الكروماتوغرافي.

- d. الشراب المدروس معطر بالبنزaldehid المصنع، لكونه لا يحتوي على جميع الأنواع الكيميائية المتوفرة في مستخلص اللوز المر الطبيعي.