

**تمارين في الكيمياء الصناعية**  
**استخراج وفصل الأنواع الكيميائية والكشف عنها وتصنيع الأنواع الكيميائية**  
**جدع مشترك علمي 2006 – 2007**

**استخراج وفصل الأنواع الكيميائية والكشف عنها .**

**تمرين 1**

المانتون menthone مادة معطرة تستخرج من النعناع . لاستخراجها يتم في البداية تحضير محلول مائي يحتوي على المانتون ، تم يتم وضع المحلول في أنبوب تصفيف مع كمية من مذيب عضوي . يضم الجدول بعض المعطيات الخاصة بالمواد المستعملة في هذا الاستخراج :

المذيب	ذوبانية المانتون	الامتراج مع الماء	Miscibilité avec l'eau	الثافة
الماء	ضعيفة			
Toluène	شديدة	لا		0,87
Ethanol	شديدة	نعم		0,79

- ما هي العملية التي يمكنك اقتراحها للحصول على محلول مائي يحتوي على النوع الكيميائي المانتون ؟ ضع تبيانه لتوسيع هذه العملية . هل المحلول المحصل عليه متجانس ؟ علل الجواب .
- في مرحلة التصفيف نستعمل مذيب جيد لاستخراج مادة المانتون . ما هو دور المذيب ؟ باعتمادك على معطيات الجدول أعلاه ، حدد المذيب المناسب لهذه العملية مع تبرير اختيارك .
- بواسطة تبيانة بسيطة حدد الطور الطيفي في أنبوب التصفيف .
- اذكر الكيفية التي يتم بها فصل مادة المانتون في هذه العملية .

**تمرين 2**

لتتأكد من مكونات مادة زيتية تقوم بإنجاز تحليل غروماتوغرافي على طبقة رقيقة وباستعمال مذيب ملائم . بما أن الأنواع الكيميائية التي تحتوي عليها المادة الزيتية المدروسة لا لون لها تقوم بعملية الإظهار وذلك بغمر الغروماتوغرام في حوض يحتوي على محلول قادر على إظهار هذه البقع .

نضع على الصفيحة : قطرة من المادة الزيتية المدروسة ( H ) ، قطرة من لينالول linanol ( L ) ، قطرة من جيرانيول Géraniol ( G ) ، قطرة من سيتزال citral ( C ) . فنحصل على الغروماتوغرام التالي :



- ذكر بمبدأ التحليل الغروماتوغرافي . اذكر بعض التقنيات المستعملة في عملية إظهار جبهية المذيب التحليل الغروماتوغرافي .

- ما هي المكونات التي تم الكشف عنها ؟

- احسب النسبة الجبهية لكل من لينالول و جيرانيول و سيتزال . رتب هذه الأنواع الكيميائية حسب الذوبانية في الطور المتحرك .

- كم نوع كيميائي يوجد في المادة الزيتية المدروسة ؟ علل جوابك

- ما هي المعلومات الإضافية التي يمكن استنتاجها من خلال الغروماتوغرام ؟ علل جوابك

**تصنيع الأنواع الكيميائية**

ينتج عطر الياسمين أو إثنانوات البنزيل Ethanouate benzyle عن تفاعل حمض الإيثانويك Acide éthanoïque و كحول البنزيليك Alcool de benzylique . يتم هذا التفاعل في تركيب الارتداد باستعمال 30ml من حمض الإيثانويك و 20ml من كحول البنزيليك .

الذوبانية في الماء	الثافة	
كلبة	1.05	حمض الإيثانويك
ضعيفة	1.04	كحول البنزيليك
ضعيفة جدا	1.06	إثنانوات البنزيل

- باستعمال معطيات الجدول جانبه ، احسب كتلة كل من حمض الإيثانويك و كحول البنزيليك المستعملين .

- عند نهاية التفاعل ، نحصل على طورين :

- ما العدة التجريبية المستعملة لنفصل هذين الطورين ؟

- كيف يتم فصلهما ؟ علل جوابك

- كيف يمكن أن تتحقق من أن النوع الكيميائي المحصل عليه جسم خالص ؟