

حل امتحان السداسي الأول في مقياس أجهزة الكروماتوغرافيا

ماستر 1 كيمياء تحليلية

2022 2023

حل التمرين الأول 6 نقاط

عملية الفصل في كروماتوغرافيا الغاز-

في حالة الطور الثابت قطبي و تستعمل في هذه الحالة لفصل الخلائط القطبية حيث المكون الأقل قطبية يخرج أولاً **1,25 نقطة**

في حالة الطور الثابت غير قطبي و تستعمل في هذه الحالة لفصل الخلائط غير القطبية و المركب الأقل درجة غليان يخرج أولاً **1,25 نقطة**

عملية الفصل في الكروماتوغرافيا السائلة عالية الأداء-

الطور الثابت غير قطبي و في هذه الحالة الطور المتحرك قطبي المكون الاكبر قطبية يخرج أولاً و تسمى كروماتوغرافيا السائلة عالية الأداء ذات الطور العكوس **1,25 نقطة**

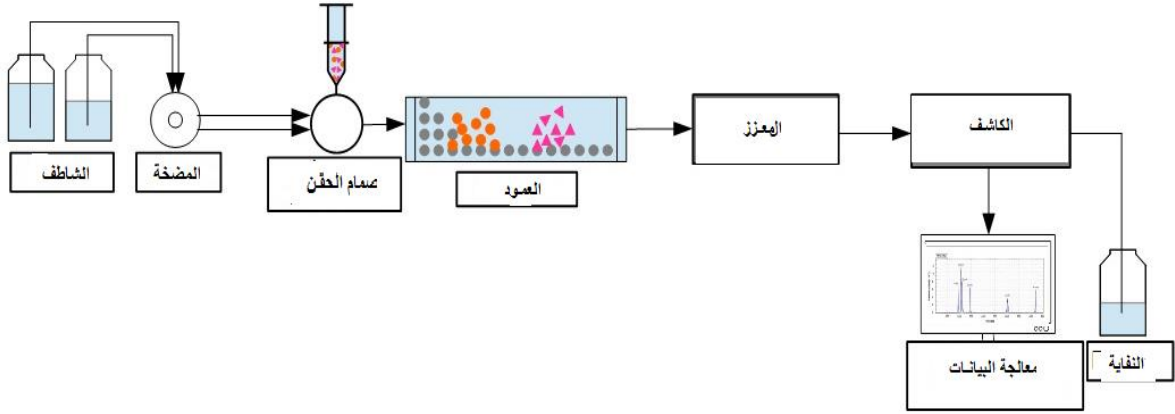
الطور الثابت قطبي و في هذه الحالة الطور المتحرك غير قطبي و المكون الأقل قطبية يخرج أولاً و تسمى كروماتوغرافيا السائلة عالية الأداء ذات الطور العادي **1,25 نقطة**

الفرق بين ربط كروماتوغرافيا الغاز و السائلة مع مطيافية الكتلة

عملية ربط كروماتوغرافيا الغاز مع مطيافية الكتلة اسهل من ربط الكروماتوغرافيا السائلة مع مطيافية الكتلة نظرا لان في كروماتوغرافيا الغاز تخرج المكونات المفصولة في الحالة البخارية و هو ما يتلائم مع عملية الحقن في مطيافية الكتلة عكس الكروماتوغرافيا السائلة العينة تكون سائلة و بالتالي توجد مشكلة في تحويلها الى الحالة البخارية **1 نقطة**

حل التمرين الثاني 6 نقاط

جهاز الكروماتوغرافيا الشاردية



نقاط 2

شرح المكونات 4 نقاط

الشاطف يحمل العينة من حلقة الحقن إلى العمود. **0.5 نقطة**

المضخة الغرض من المضخة هو توصيل المادة الحاملة إلى العمود بمعدل ثابت ، والذي يكون بشكل عام 1 مل / دقيقة **0.5 نقطة**

صمام الحقن و ذلك من اجل حقن العينة **0.5 نقطة**

العمود يتم فصل الأنيونات في عمود مكون من راتنج تبادل الأنيون. وبالمثل ، يتم فصل الكاتيونات في عمود يحتوي على راتنج تبادل الكاتيون. **0.5 نقطة**

الكاشف **0.5 نقطة**

كاشف الأكثر شيوعا والمستخدمة لکروماتوغرافيا الأيونات هو كاشف التوصيلية. ومع ذلك ، يمكن لأجهزة الكشف الطيفي وأجهزة الكشف الأخرى (الأشعة فوق البنفسجية / اللزوجة ، الفلورة ، قياس . الأمبير ...)

معالجة البيانات عادة يتم عرض نتائج الفصل الكروماتوجرافي على جهاز الكمبيوتر. يشير المخطط الكروماتوجرافي الذي تم الحصول عليه إلى الإشارة كدالة للوقت. يتم استخدام أوقات الاحتفاظ لتأكيد هوية الذروة غير المعروفة وفقاً لمعيار. عادة ما تتم مقارنة منطقة الذروة غير المعروفة بخط المعايرة الذي تم صنعه مسبقاً بمعايير التركيز المعروفة

المعزز او القامع ويستعمل في الاجهزة التي تفصل الانيونات و ذلك من اجل نزع الكاتيونات و تحسين عملية الفصل **0.5 نقطة**

النفائية و ذلك من اجل جمع المحاليل الناتجة من التحليل (العينة و الطور المتحرك بعد نهاية التحليل **0.5 نقطة**

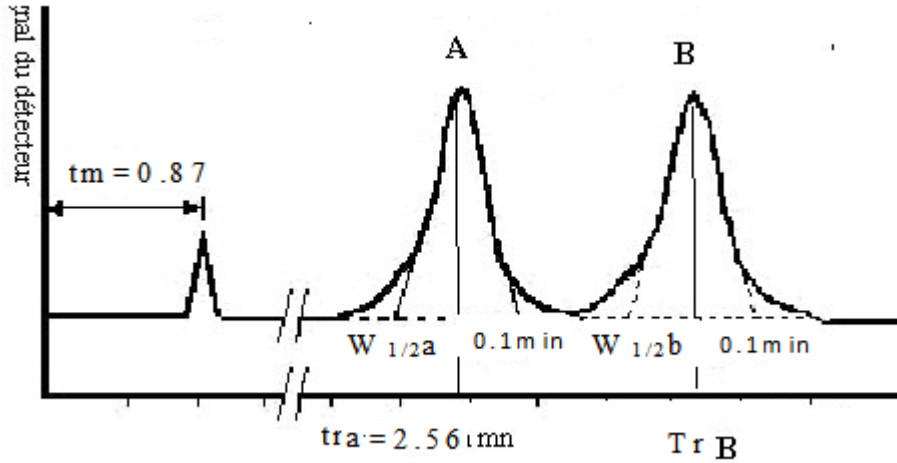
حل التمرين الثالث **8 نقاط**

نوع الكروماتوغرافيا المستعملة وأي المكونات يخرج الأول

- بمان الطور الثابت غير قطبي فان الكروماتوغرافيا تسمى كروماتوغرافيا السائلة عالية أداء دات - الطور العكوس و المركب الأكبر قطبية يخرج أولا **1 نقطة**
- حساب الحجم الميت -

$$D = \frac{V_r}{t_r} \quad vr = Dtr = 0.87 * 1 = 0.87ml \quad \text{نقطة 0.5}$$

اكبر قطبية فها يخرج أولا a في حالة المركب



نقطة 1, 5

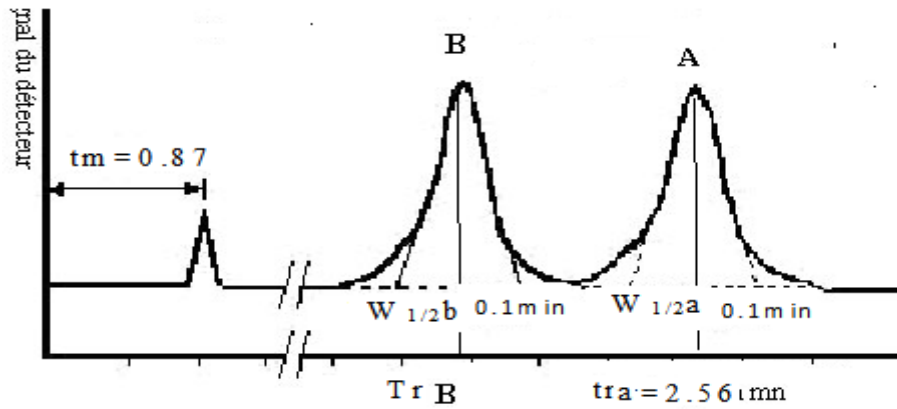
$$Tr=2.90min \quad \text{نقطة 1}$$

$$\alpha = \frac{K_r b}{K_r a} = \frac{t_{r b} - t_m}{t_{r a} - t_m} = \frac{2.90 - 0.87}{2.56 - 0.87} = 1.20 \quad \text{نقطة 0.5}$$

$$Na = 5.54 \left(\frac{2.56}{0.1} \right)^2 = \text{نقطة 0.25}$$

Nmoy=4145 **نقطه 0.25**

يخرج أولا b اقل قطبية في هذه الحالة المكون a حالة المركب



نقطه 5, 1

$T_{rb} = 2.22 \text{ min}$ **نقطه 1**

$$\alpha = \frac{K'a}{K'b} = \frac{t_{ra} - t_m}{t_{rb} - t_m} = \frac{2.56 - 0.87}{2.22 - 0.87} = 1.25$$

$$N_b = 5.54 \left(\frac{2.22}{0.1} \right)^2 \text{ **نقطه 0.25**}$$

Nmoy=3180 **نقطه 0.25**