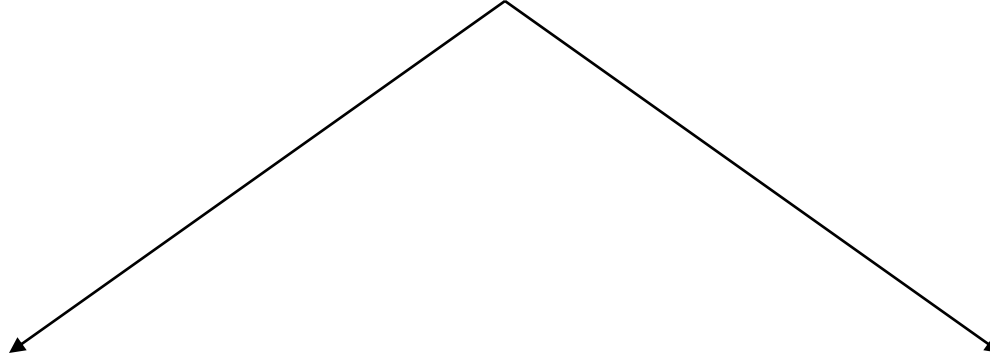


الكروماتوجرافي المستوية

Plane Chromatography

الكروماتوجرافي المستوية



الكروماتوجرافي ذات
الطبقة الرقيقة

**Thin Layer
Chromatography
TLC**

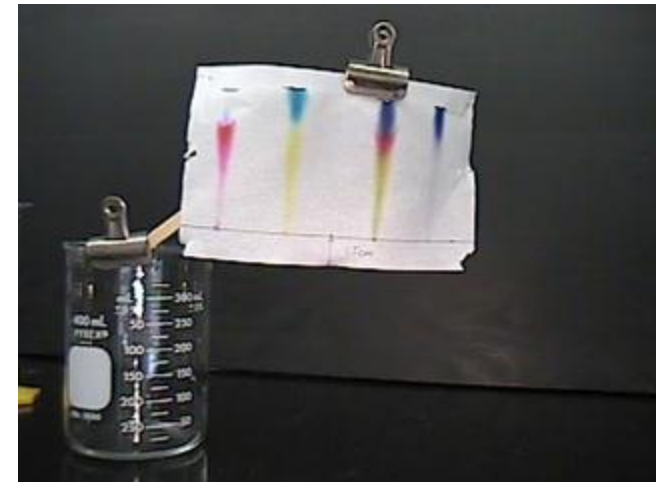
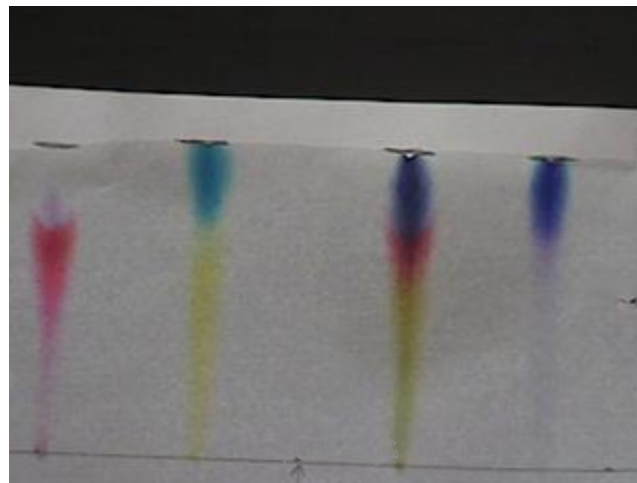
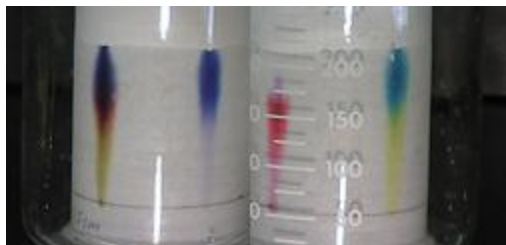
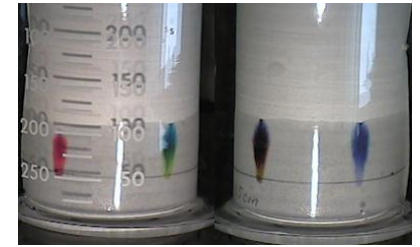
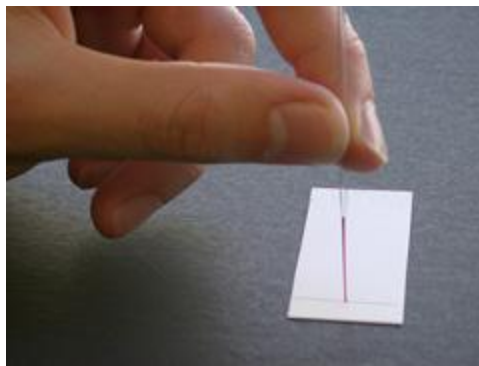
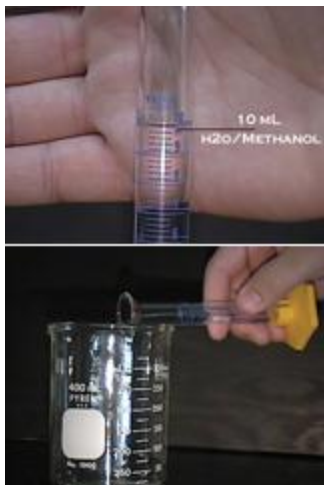
الكروماتوجرافي الورقية

Paper Chromatography

الكروماتوجرافي الورقية

Paper Chromatography

- يكون الطور الثابت سائل (الماء) المحيط بورقة السليلوز مثبت على ورقة الترشيح.
- توضع كميات صغيرة من العينات المختلفة على خط مرسوم في بداية الورقة.
- تغمس بداية الورقة في المذيب المتحرك في جو مغلق حتى يصبح محيط الكأس مشبع ببخار المذيب المتحرك.
- يتحرك المذيب الى أعلى الورقة بفعل الخاصية الشعرية و أثناء تحرك المذيب تتوزع مكونات العينة بين المذيب المتحرك و الطور الثابت حيث تسير بسرعات مختلفة عبر الورقة تبعا لذلك التوزيع.



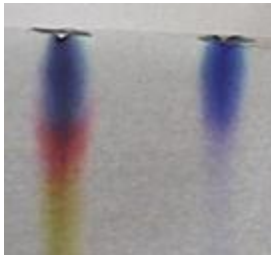
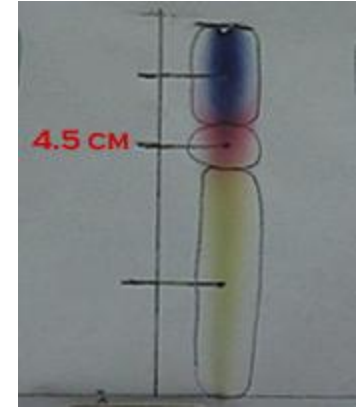
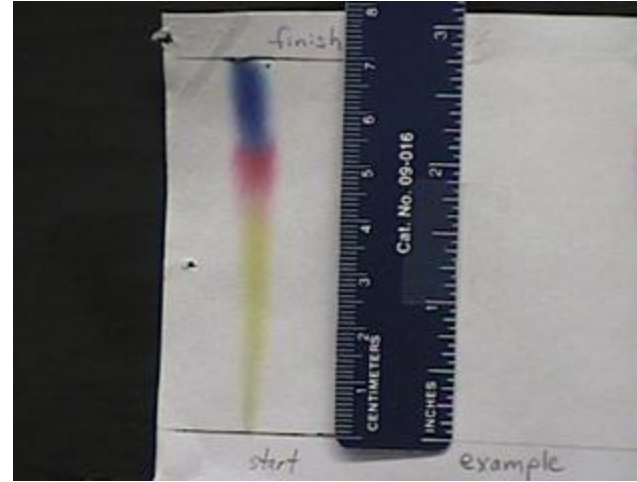
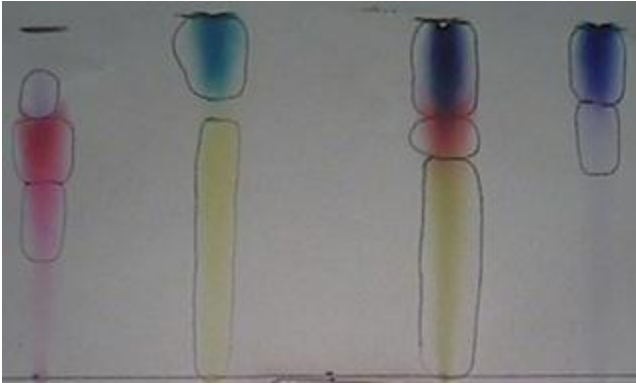
الكروماتوجرافي الورقية

Paper Chromatography

- أو يتحرك الى أسفل بفعل الجاذبية الارضية أو يتحرك أفقيا بفعل الانتشار.
- يمكن استخدام مذيب واحد أو مخلوط من المذيبات كطور متحرك.
- الطور الثابت عبارة عن الماء الممتز على الورقة أو تكون الورقة نفسها هي الطور الثابت.
- أظهار البقع عن طريق رش الورقة بكاشف طيفي.
- حدوث انتشار جزيئي يؤدي الى انتشار البقعة و يكون الفصل رديء كما ان لدرجة الحرارة تأثير على عملية الفصل.

عامل التأخير R_f

$$R_f = \frac{\text{المسافة التي قطعتها المادة } L_s}{\text{المسافة التي قطعها المذيب المتحرك } L_M}$$

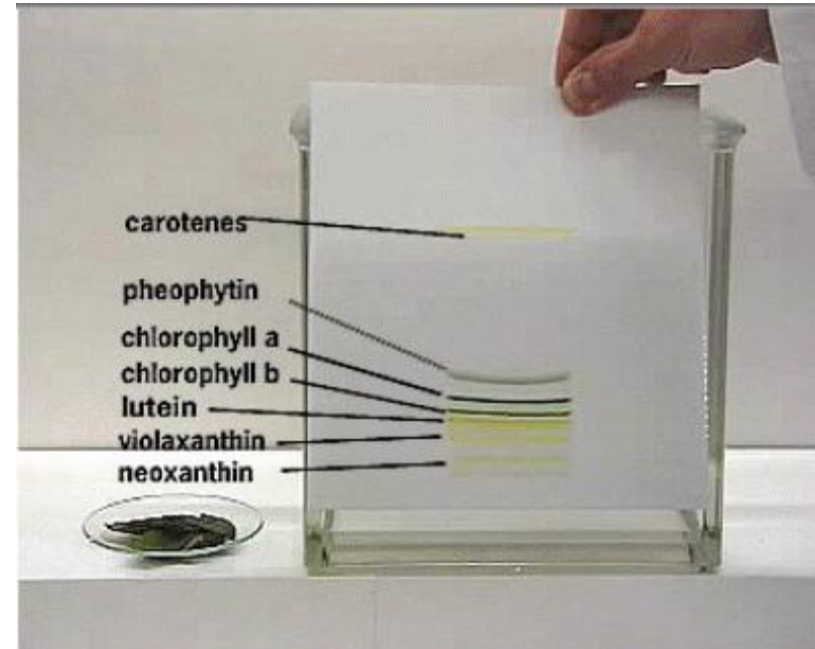


الكروماتوجرافي ذات الطبقة الرقيقة

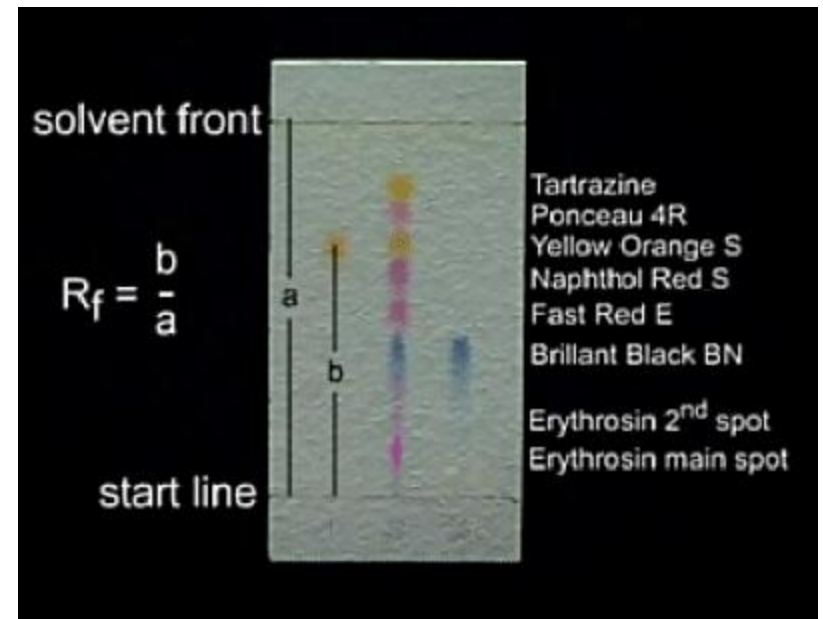
Thin Layer Chromatography(TLC)

- يستعمل لوح زجاجي أو صفيحة من البلاستيك تغطي بطبقة رقيقة من مادة مازة قطبية مثل الألومينا أو هلام السليكا.
- يمكن استبدال المادة المازة بمبادل أيوني أو مادة صلبة مغطاة بطبقة من سائل ما كطور ثابت.
- نستنتج ان ميكانيكية التوزيع قد تعتمد على الامتزاز أو التجزيئية أو التبادل الأيوني أو اختلاف حجم الجزيئات.
- الفصل يتم في جو مغلق حتى يتشبع الجو ببخار المذيب للحصول على تكرارية جيدة لقيم R_f

Separation of Plant Pigments by Thin Layer Chromatography (TLC)



Separation of Food Dyes by Thin Layer Chromatography (TLC)



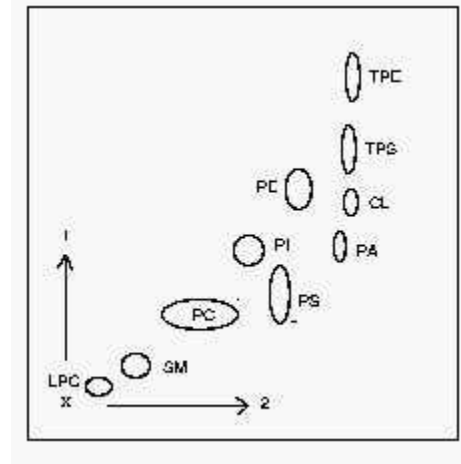


Chrom_tlc1_red.rm

إعداد أ.د. شيخة الغنام

الكروماتوجرافى ذات الطبقة الرقيقة

- قيم Rf فى الطبقة الرقيقة
تعتمد على عدة عوامل: سمك
الطبقة الرقيقة و درجة الحرارة
و تبخر المذيب فى جو مشبع
أو مفتوح و كمية العينة.
- يمكن تحسين عملية الفصل
بإستخدام حبيبات صغيرة جدا
من الطور الثابت أو الاظهار
ثنائى الابعاد.



الكشف عن المواد المفصولة في الكروماتوجرافي المستوية

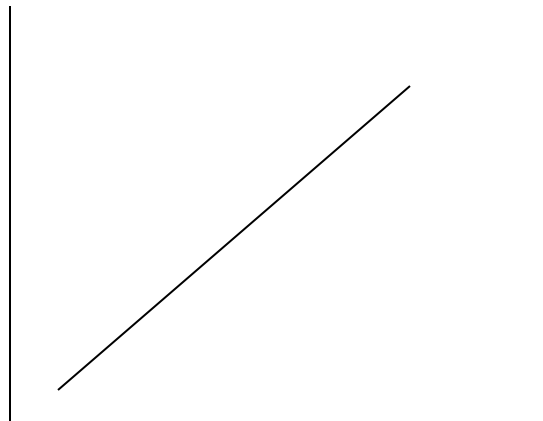
- اذا كانت المواد المفصولة ملونة يمكن ملاحظتها عند فصلها.
- اذا كانت غير ملونة ترش بكاشف ملون يكون مركبات ملونة مثل كاشف الننهيدرين للكشف عن الحموض الامينية و حمض الكبريتيك للكشف عن السكريات.
- هناك العديد من المركبات العضوية التي تتألق عند اثارها بالاشعة مثل الاشعة فوق البنفسجية.
- يمكن اذابة مادة متألفة مثل الفسفور في المذيب المتحرك و بعد الفصل و تسليط الاشعة فوق البنفسجية على اللوحة نجد انها تتألق كلها عدا بقع المواد المفصولة.

تطبيقات الكروماتوجرافي المستوية

- التحليل الكيفي: يمكن التعرف على نوع المواد المفصولة بمقارنة قيم R_f بتلك المواد مع قيم R_f لمواد قياسية تحت نفس الظروف. أو عن طريق فصل المكونات و التعرف عليها بالتحليل الطيفي الكتلي و الاشعة تحت الحمراء و الرنين النووي المغناطيسي.
- التحليل الكمي: رسم العلاقة بين وزن المادة أو اللوغارتم أو الجذر التربيعي لمساحة البقعة. أو تحليلها بالطرق الطيفية .

$$\log A(\sqrt{A})$$

وزن المادة



التركيز
كميات شريحة الغنام