

الفصل الثاني الكروماتوغرافيا المستوية (Plane Chromatography)

1- مقدمة :

يتحرك الطور المتحرك في هذا النوع على سطح مستوى بدلًا من العمود. وفي هذه الطرق تستخدم غالباً للتحليل النوعي. وهناك نوعان وهما :

- كروماتوغرافيا الورقة :Paper Chromatography

الطور الساكن يكون عادة من الماء المحيط بالسليلوز.

- كروماتوغرافيا الطبقة الرقيقة (TLC) :Thin lyer Chromatography

الطور الساكن يكون عبارة عن طبقة رقيقة من مادة امتراز ناعمة مطلية ومثبتة على قطعة من الزجاج أو الألومنيوم أو شريحة بلاستيكية.

معدل التحرك لمكونات الخليط يعتمد على التجزوء (في حالة كروماتوغرافيا الورقة) أو على الامتراز (حالة كروماتوغرافيا الطبقة الرقيقة).

في هذه الطرق تتوقف عملية التطهير قبل وصول المواد المراد فصلها والطور المتحرك إلى الحافة العلوية للسطح المستخدم يستخدم مصطلح R_f معامل الإعاقة Retardation factor كوسيلة مهمة للتحليل النوعي .Qualitative analysis

2- كروماتوغرافيا الورق : Paper chromatography

وهي أحد أنواع الكروماتوغرافيا السائل والذي يكون الطور الثابت عبارة عن غشاء رقيق ممتاز من الورق (السليلوز) والطور المتحرك سائل وهي أبسط أنواع التقنيات الكروماتوغرافية حيث توضع قطرة على حافة الورقة وتعمس حافة الورقة في الطور المتحرك (مذيب)

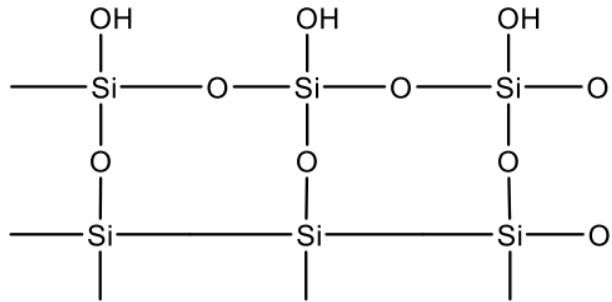
ويتم تشخيص المواد بعد فصلها على الورقة برشها بكواشف معينة. ومن العوامل المؤثرة على الفصل في هذه الطريقة هي

① القوى الدافعة والتي تتمثل في سريان المذيب والذوبانية (ذوبان المادة في المذيب)

② القوى المانعة وهي التي تعمل على إعاقة تحرك المواد وتتمثل في الامتراز والتوزيع

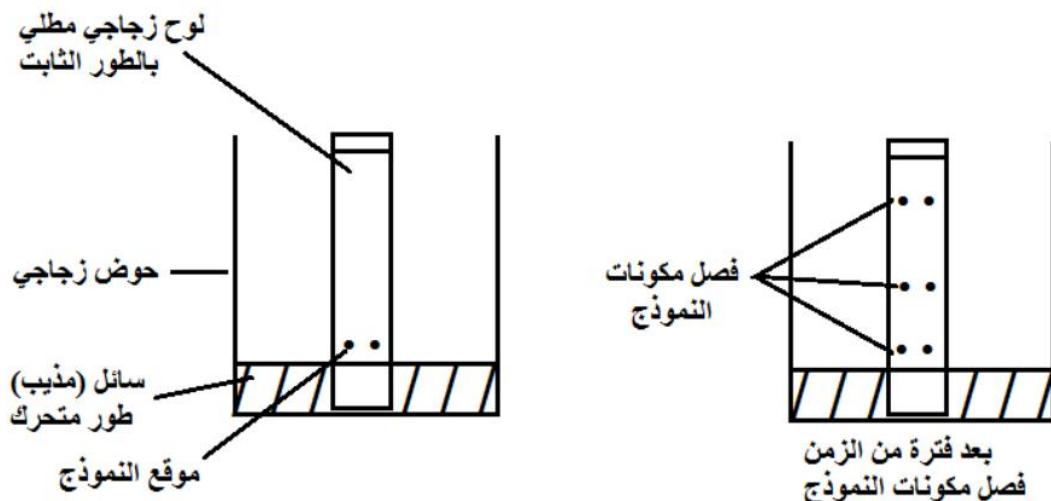
3- كروماتوغرافيا الطبقة الرقيقة : Thin layer chromatography

تم عملية الفصل على طبقة رقيقة من مادة الوسط الثابت المطلية على الواح مصنوعة من الزجاج أو البلاستيك او الألمنيوم ويعتمد الفصل اما على ظاهرة الامتراز او الاستبدال الايوني وان التطبيقات على ظاهرة الامتراز هي الأكثر شيوعا. ويتم العمل بهذه التقنية يغمر الجزء الأسفل من الشريحة بمذيب مناسب اعتمادا على نوع النموذج ويترك لمدة معينة من الزمن حيث ينتقل المذيب عبر الشريحة اعتمادا على الخاصية الشعرية مرتفعا الى الأعلى حاملا معه النموذج واعتمادا على حجم الجزيئات او قطبيتها توزع المادة (النموذج) على الطبقة الرقيقة وبحسب قدرة المذيب. وفي الغالب يكون الطور الثابت عبارة عن بوليمر السليكا يطلق على لوح زجاجي او بلاستيكي او من الألمنيوم.



شكل (بوليمير السليكا)

وتم عملية التحليل بهذه الطريقة بوضع النموذج على شريط TLC (صفيحة زجاجة او الالمنيوم او بلاستيك مطلي بطبقترقيقة من الطور الثابت) على شكل قطرات على خط معين يبعد مسافة معينة من بداية الصفيحة ثم توضع الصفيحة في حوض زجاجي يحوي الطور المتحرك (مذيب او اكثر من مذيب) بحيث يكون مستوى السائل قريب من مستوى النموذج (يبعد مسافة معينة) ويتراكم فترة من الزمن ليصل ارتفاع مستوى المذيب (الطور المتحرك) خلال الصفيحة الى خط النهاية حاملا النموذج والذي سيكون على ارتفاعات مختلفة على طول الصفيحة ويمكن توضيح ذلك بالشكل التالي:



بعد فصل المواد خلال الصفيحة يمكن الكشف عن المواد من خلال عدة كواشف كيميائية او ضوئية وان الدالة النوعية في هذه التقنية هي عامل الإلعاقة ويرمز لها R_f ويعبر عنه بالمسافة التي تقطعها المادة (النموذج) الى المسافة التي يقطعها المذيب (الطور المتحرك) ويعبر عنه رياضيا

$$R_f = \frac{di}{dm}$$

حيث : • di المسافة التي تقطعها العينة (النموذج)

• المسافة التي يقطعها المذيب (الطور المتحرك)

وبذلك فإن قيمة R_f لا تتجاوز الواحد الصحيح وان قيمة R_f تعتمد على معامل التوزيع (K_d) للمادة بين الطورين وطبيعة الطور المتحرك

- مميزات تقنية الـ TLC

- ① بساطة الطريقة وعدم الحاجة إلى أجهزة معقدة
- ② إمكانية الوصول إلى جودة الفصل نفسها التي تعطيها الطرق الكرومتوغرافية الأخرى
- ③ إمكانية الوصول إلى فصل انتقائي باستخدام كواشف متخصصة
- ④ تحاليل سريعة وتحتاج إلى كميات قليلة من النموذج
- ⑤ تطبيقات واسعة
- ⑥ إمكانية الاستخدام في المجال التحضيري(Preparative) أي الحصول على مواد بنقاوة عالية high purity

2-4 - تطبيقات الكرومتوغرافيا المستوية :

هناك عدة تطبيقات مفيدة، من أبرزها: استخدامه في الكشف عن الشوائب التي قد تكون موجودة في بعض المركبات العضوية، وذلك بوضع نقطة من محلول العينة على الورقة أو الطبقة الرقيقة والسماح للمذيب المناسب بالمرور خلالها ، فإذا تحركت العينة كبقعة واحدة فمعنى ذلك أنها عينة نقية أما إذا انفصلت في عدة بقع فهذا يعني وجود شوائب.

كما تستخدم هذه في التقدير النوعي للمواد المفصولة وذلك بمقارنة معامل الإعاقة R_f بمعاملات إعاقة لمواد قياسية معروفة تحت نفس الظروف العملية.

وكذلك يمكن استخدامه في التحليل الكمي وذلك بقطع جزء الورقة الذي يشغل المكون المراد تقديره وإذاً هذا المكون في المذيب المناسب وتقديره بأي من الطرق المعروفة أو كشط من الطبقة الرقيقة الذي يحتله المكون المطلوب تقديره واستخلاص المذاب منه وتعيينه بطرق التحليل المناسبة كالتحليل الطيفي.