

الانبار	الجامعة
التربية للبنات	الكلية
الكيمياء	القسم
الرابعة	المرحلة
Practical Biochemistry	اسم المادة باللغة العربية
الكيمياء الحياتية العملي	اسم المادة باللغة الانكليزية
م.م. ببداء حسين عيدة	اسم التدريسي
تشخيص الاحماض الامينية بواسطة كروموتوغرافيا الورق	عنوان المحاضرة باللغة العربية
Identification of Amino acids by paper chromatography	عنوان المحاضرة باللغة الانكليزية
10	رقم المحاضرة
كتاب الكيمياء الحياتية العملي	المصادر والمراجع

بالدنطرة (denaturation) وهو تحويل (مسخ) في جزيئة البروتين بما يؤدي الى تغير في خصائص البروتين الفيزيائية والبايولوجية.

ويحدث التغيير في التركيب الثانوي والثالثي ولايتاثر التركيب الاولي.(السلسلة الببتيدية).

### تشخيص الاحماض الامينية بواسطة كروماتوغرافيا الورق:

#### **Identification of Amino acids by paper chromatography**

تعتمد هذه الطريقة بصورة رئيسية على مدى اختلاف سرعة انتقال جزيئات الحوامض الامينية المختلفة على ورق خاص وبواسطة خليط من المحاليل المذيبة التي تسير بفعل الخاصية الشعرية للورق، حيث تختلف سرعة انتقال هذه الحوامض المذابة بالنسبة لنوعية خليط المحاليل المذيبة فتتفصل مكونات الخليط عن بعضها في صورة بقع (spots) وتُعرف الورقة بما عليها من بقع بأسم الكروماتوغرام chromatogram.

ان حركة المذيب تُعرف بأسم الجبهة (Front) والمسافة التي يتحركها مركب من مكونات الخليط تقاس من خط البداية حتى مركز البقعة ويعبر عنها برمز Rf:

$$Rf = \frac{\text{المسافة التي يقطعها المركب المجهول}}{\text{المسافة التي يقطعها المذيب}} = \frac{A}{B}$$

Rf: Retardation Factor (عامل الاعاقة)

ان مقدار Rf يعبر عن صفة مميزة لكل مركب عند تثبيت ظروف التجربة. هناك نوعان من كروماتوغرافيا الورق:

#### **Descending chromatography**

#### **(1) الكروماتوغرافيا الهابطة:**

وفيها ينتقل المذيب على الورق بفعل الجاذبية (والخاصية الشعرية) اي من الاعلى الى الاسفل.

## (2) الكروماتوغرافيا الصاعدة: Ascending chromatography

فيها ينتقل المذيب على الورق بفعل الخاصية الشعرية من الاسفل الى الاعلى وهي الطريقة المفضلة.

### Procedure:

اقطع ورقة ترشيح (No 1) بشكل شريط عرضه أقل من عرض انبوبة الاختبار ثم أشر بقلم الرصاص (لا تستخدم قلم حبر او جاف) خط على بُعد (2Cm) من أحد حافتيها وضع نقطة في منتصف الخط ، بعد ذلك خذ بواسطة انبوبة شعرية محلول الحامض الاميني وضعه على النقطة بحيث تكون البقعة على اصغرها. جفف واعد العملية حتى تنقل كمية مناسبة من المحلول في اصغر بقعة ممكنة. ضع قليل من خليط محلول المذيب (1-2ml) في قعر انبوبة الاختبار ثم اغمر الجزء الاسفل من الشريط المحمل بالنموذج في محلول المذيب في الانبوبة (بحيث تكون بقعة النموذج فوق مستوى سطح المذيب). سد الانبوبة بواسطة فلينه واتركها لمدة نصف ساعة (الى ان يصعد المذيب اكثر من نصف المسافة) ومن ثم ارفع الشريط وأشر بالقلم الرصاص الحد الذي وصل اليه المذيب ثم جفف الشريط في فرن درجة حرارته (110c°) وبعد ذلك رُشه بواسطة رشاش يحتوي على محلول الننهيدرين (كاشف عام عن جميع الاحماض الامينية حيث يلون الحامض الاميني) ، جفف ثانية فتظهر بقعة الحامض الاميني في موقعها المناسب على الشريط بعد ذلك احسب قيمة Rf واستدل منها على الحامض الاميني المجهول.