



إستخلاص البروتين



إعداد: أ. الجوهرة الشبيب



الادوات والمواد

- ١) أوراق نباتية غضة
- ٢) حمام مائي
- ٣) أقمع
- ٤) دوارق عيارية ٥٠ مل
- ٥) مخبر مدرج ١٠ مل
- ٦) ماصة ١ مل ، ماصة ٥ مل
- ٧) ورقة ترشيح
- ٨) انابيب اختبار
- ٩) ميزان

الكواشف

A كاشف

١ جرام من بوتاسيوم صوديوم تترات تذوب في ٠,٥ لتر من هيدروكسيد الصوديوم عيارية ٠,٥

B كاشف

١٠ جرام من بوتاسيوم صوديوم تترات و ٥ جرام من كبريتات نحاس مائية تذوب كلا المادتين في هيدروكسيد الصوديوم عيارية ٠,١ .

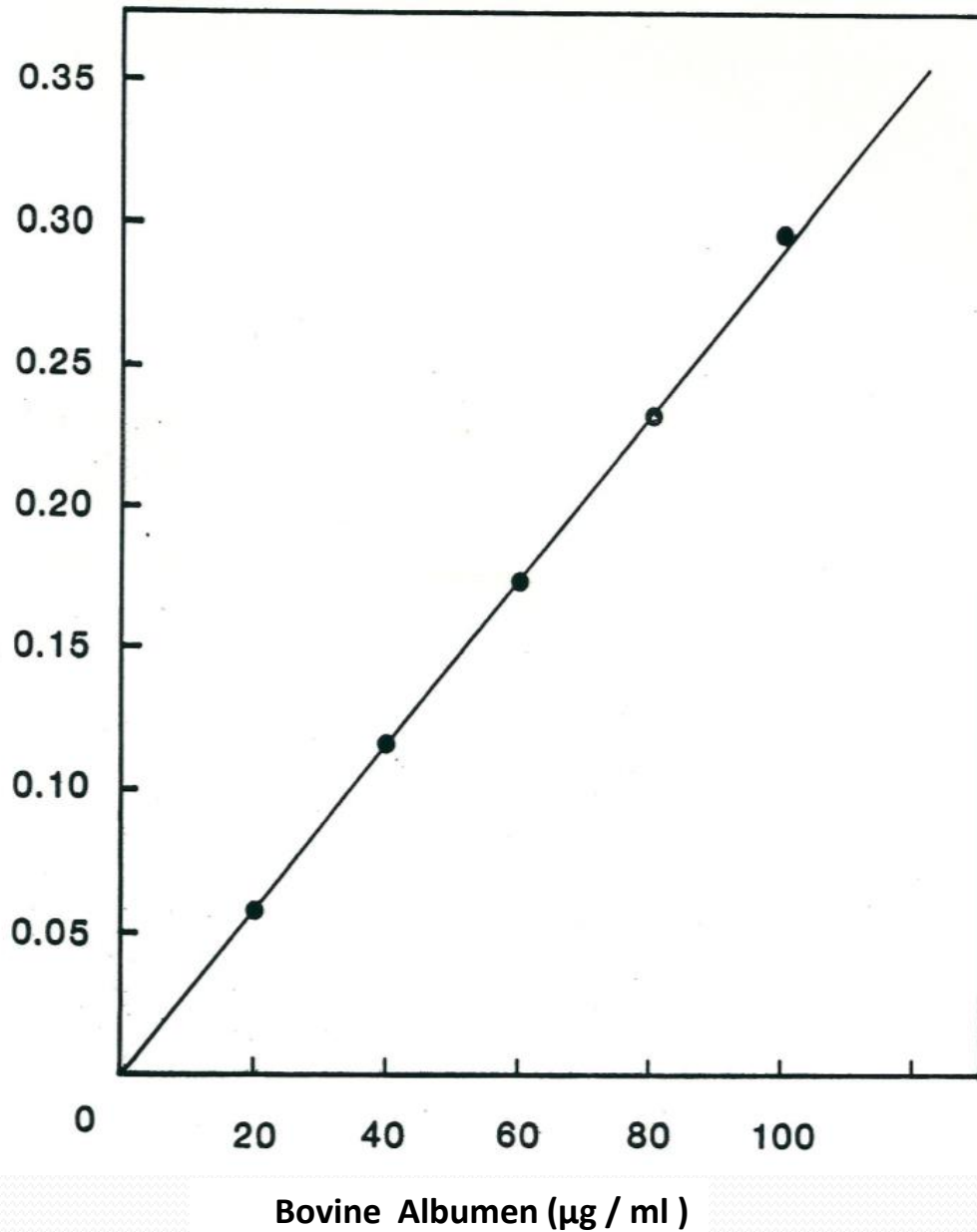
C كاشف

محلول الفولين.

طريقة العمل

- (١) يوزن مقدار ٠,٥ جرام من الاوراق وتوضع في بيكر ويضاف لها ١٠ مل من هيدروكسيد الصوديوم (٠,٥) وتترك لمدة يومين او ثلاث أيام في الثلاجة مغطاة بقصدير.
- (٢) يتم ترشيح المستخلص باستخدام ورق ترشيح دورق عياري ٥٠ مل
- (٣) يكمل الحجم الى ٥٠ باستخدام هيدروكسيد الصوديوم (٠,٥)
- (٤) يؤخذ ١ مل من المستخلص ويوضع في انبوبة اختبار.
- (٥) يضاف اليه ٠,٩ مل من كاشف A
- (٦) يوضع في حمام مائي ٥٠ درجة مئوية لمدة ١٠ دقائق.
- (٧) يضاف اليها ٠,١ مل من كاشف B
- (٨) اضافة كاشف C
- (٩) توضع في حمام مائي لمدة ١٠ دقائق عند درجة ٥٠ درجة مئوية.
- (١٠) ثم يقاس مباشرة في جهاز السبيكتروفوتوميتر عند الطول الموجي ٥٤٠ نانوميتر.
- (١١) نقارن النتائج بالمنحنى القياسي للالبيومين لتحويلها الى مليجرامات.

Optica density (O.D)



المنحنى القياسي للالبومين