

ترسيب البروتينات



15/11/2021



مدققة



عملي

د. محمد صفا زودة

محتوى مجاني غير مخصص للبيع التجاري

RB Medicine

الكيمياء الحيوية 1 | Biochemistry 1

السلام عليكم ورحمة الله تعالى وبركاته

أطباء المستقبل ♥

نقدم لكم جلسة العملي الثالثة في مادة الكيمياء الحيوية
راجين من الله تعالى أن تحقق الفائدة المرجوة منها *~*

إشراف الدكاترة:

د. خالد وهبي || د. دانيا حلاق || د. رهن المرديخي || د. زهران المحمد

فهرس المحتويات

الصفحة	الفقرة
2	الترسيب العكوس
4	الترسيب اللاعكوس



Let's go

تذكرة

بنية البروتينات:

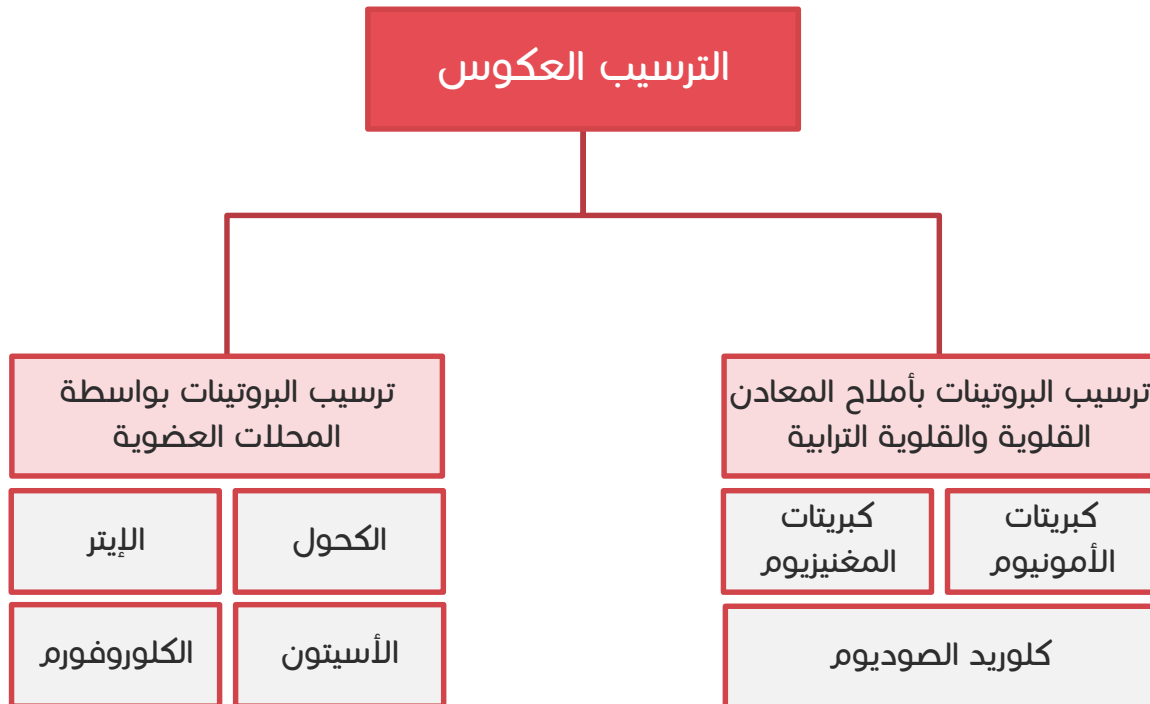
- ♦ تربط الأحماض الأمينية فيما بينها بواسطة روابط بيبتيديّة ← مشكلة البنية الأولية.
- ♦ انطواء السلسلة بشكل حلزوني (ألفا) أو بشكل صفيحة (بيتا)، بواسطة الروابط الهيدروجينية ← يعطي البنية الثانوية
- ♦ تتجمع السلاسل الثانوية ألفا وبيتا مع بعضها تاركة بينها نقاط انعطاف بواسطة مجموعة من الروابط، أهمها ثنائية الكبريت والكارهة للماء ← لتعطي البنية الثالثة.
- ♦ تتجمع البنيات الثالثة ← لتعطي مايعرف بتحت الوحدة (بنية رابعة) وعند هذا المستوى يصبح البروتين وظيفي.

ترسيب البروتينات

- ❖ هناك العديد من العوامل الفيزيائية والكيميائية التي تؤثر على خواص المركبات البروتينية مما يُحدث تغيرات في **(الشكل الفراغي) للجزيئات البروتينية وبشكل خاص البنىتين الثانوية والثالثة.**
- ❖ تفاعلات الترسيب إما عكوسة أو غير عكوسة.

الترسيب العكوس

- يتميز بأن البروتين يحافظ على فعاليته البيولوجية ولا تتعرض الجزيئات البروتينية إلى تغيرات كبيرة وبالتالي فإن **الراسب المشكل يمكن أن يندل بالماء مرة أخرى.**



7. ترسيب البروتينات بأملاح المعادن القلوية والقلوية الترابية (تمليح البروتين):

✓ أهم هذه الأملاح:

✍ كبريتات الأمونيوم $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$.✍ كبريتات المغنيزيوم MgSO_4 .✍ كلوريد الصوديوم NaCl .✓ تقوم هذه الأملاح **بتعديل** شحن الجزيئات البروتينية مما يؤدي إلى سقوطها على شكل راسب.

طريقة العمل



نأخذ 3 أنابيب اختبار ونضع فيهم 1 مل من المحلول البروتيني ونضيف للأنبوب الأول 1 مل من كبريتات الأمونيوم وإلى الثاني كلوريد الصوديوم وإلى الثالث كبريتات المغنيزيوم، نمزج بشكل جيد، ثم نترك الأنابيب على الحامل فنلاحظ تشكل راسب أبيض على **شكل عكس** في الأنابيب الثلاثة من المحلول البروتيني.

2. ترسيب البروتينات بواسطة المحلات العضوية:

✓ أهم هذه المحلات العضوية:

✍ الكحول.

✍ الإيثير.

✍ الأسيتون.

✍ الكلوروفورم.

✓ تقوم المحلات العضوية **بسحب** الماء من الجزيئات البروتينية مما يؤدي إلى **انخفاض ثباتية البروتينات في المحلول وسقوطها على شكل راسب**، وكذلك يمكن أن تجرى هذه العملية بوجود كلوريد الصوديوم.

طريقة العمل

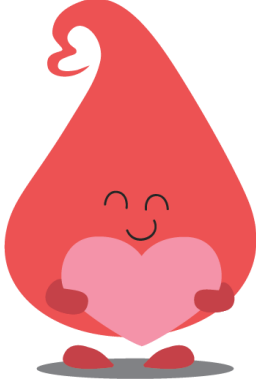


نضع في أنبوب اختبار 1 مل من المحلول البروتيني ويضاف إليه قليلاً من ملح كلوريد الصوديوم ويخض جيداً حتى الذوبان، ثم نضيف 3 مل من الإيثانول عن طريق التنقيط، ثم نخض الأنبوب جيداً بقوة ويترك في حالة هدوء ويلاحظ تشكل الراسب بعد (5 - 6) دقائق.



الترسيب الالعكوس

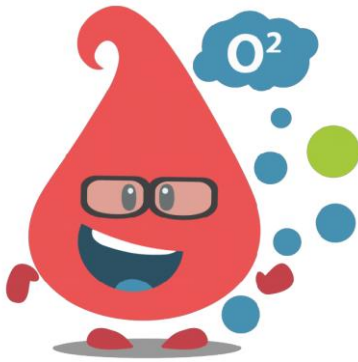
- يحدث تغيرات كبيرة على البنية الفراغية للجزيئات البروتينية مما يؤدي إلى تغيرات في خواص البروتين بعد الترسيب.
- تكون البروتينات بالحالة الطبيعية منحلة نتيجة الإماهة واحاطة جزيئات الماء لها.
- ينتج الترسيب غير العكوس:
 - » إما عن سحب جزيئات الماء حول البروتينات.
 - » او تعديل شحنتها (سالبة الى معتدلة).
 - » او الحالتين معاً.
- وبالنتيجة ترسيب البروتين.



الترسيب الالعكوس



7. الترسيب بواسطة الحموض العضوية:



- ✓ من هذه الحموض العضوية:
 - » ثلاثي كلور حمض الخل.
 - » حمض الصفصاف.
- ✓ تستطيع الأحماض العضوية ترسيب البروتينات عبر تعديل شحنتها.

طريقة العمل

نأخذ أنبوب اختبار ونضع فيه 2 مل من المحلول البروتيني ثم نضيف (5 - 8) نقاط من حمض ثلاثي كلور حمض الخل ونلاحظ تشكل الراسب (تفاعل غير عكوس).

2. الترسيب بواسطة الحموض المعدنية:



✓ من هذه الحموض المعدنية:

✍ حمض الكبريت.

✍ حمض الآزوت.

✍ حمض كلور الماء.

✓ تقوم الحموض المعدنية الكثيفة بنزع قوي للماء المحيط بالجزيئات البروتينية وتعديل شحنتها ومنه تشكيل مركبات معقدة مع البروتينات ⇐ تشكيل رواسب غير منحلة بالماء.

طريقة العمل

نضع في أنبوب اختبار 2 مل من المحلول البروتيني ثم نضيف له تدريجياً 1 مل من حمض الآزوت الكثيف، فنلاحظ تشكل حلقة بيضاء في الأنبوب عند السطح الفاصل بين السائلين.

3. الترسيب بواسطة أملاح المعادن الثقيلة:



✓ من هذه الأملاح:

✍ خلاص الرصاص.

✍ كبريتات النحاس.

✍ كلوريد الحديد.

✓ تقوم أملاح المعادن الثقيلة بإحداث تشوهات في البنية الثانوية والثالثية للسلاسل البروتينية وتفكيك الروابط العاملة على تثبيت هذه البنيات ولا سيما الروابط ثنائية الكبريت ⇐ تشكيل رواسب بروتينية غير عكوسة.

✓ تستخدم تفاعلات الترسيب البروتيني بواسطة شوارد المعادن في بعض الإسعافات الأولية عند التسمم بهذه الأملاح وذلك بإعطاء المصاب كميات كبيرة من بروتينات الحليب والبيض.

ملاحظة

عند ترسيب الالبومين بحمض الكبريت نلاحظ تشكل راسب ابيض ناتج عن سحب جزيئات الماء المحيطة بالبروتين.
بينما يكون الراسب ابيض مصفر عند الترسيب بحمض الازوت نتيجة نترجة الحلقات العطرية اضافة الى سحب جزيئات الماء.

طريقة العمل

نضع في أنبوب 2 مل من محلول بروتيني ثم نضيف لها خلايا الرصاص أو كبريتات النحاس بالتنقيط حتى ظهور الراسب.

4. الترسيب بواسطة التخريب الحراري:

✓ تتعرض معظم البروتينات للتخثر، فتأثير الحرارة المرتفعة تحدث تغيرات غير عكوسة على الخواص الفيزيائية والكيميائية والبيولوجية للجزيئات البروتينية.

طريقة العمل

نضع 2 مل من محلول بروتيني ونسخن في حمام مائي بدرجة الغليان لمدة (5 - 6) دقائق لنلاحظ ترسب البروتين.



- لا تنسوننا من صالح الدعاء -

دوّن ملاحظتك
