

البطاقة الفنية رقم 2

المستوى: السنة الثالثة علوم تجريبية
المدة الزمنية: 5 ساعات

الكفاءة الختامية : في نهاية السنة الثالثة يكون التلميذ قادرا على :

- ✓ اختيار التوجه نحو مجال علمي
 - ✓ اقتراح حلول مبنية على أسس علمية للإجابة على مشاكل الصحة و المحيط و المشاركة في حوارات
- الكفاءة القاعدية 1 :** يقدم بناء على أسس علمية – إرشادات لمشكل اختلال وظيفي عضوي بتجنيد المعارف المتعلقة بالاتصال على مستوى الجزيئات الحاملة للمعلومة.

مجال (المجال المفاهيمي) التعلم الأول: التخصص الوظيفي للبروتينات
الهدف التعليمي : يجد **العلاقة بين البنية و التخصص الوظيفي للبروتين (الكفاءة الأساسية 2)**
الوحدة التعليمية: II – العلاقة بين بنية و وظيفة البروتين

المرحلة الأولى : التقويم التشخيصي-وضعية الانطلاق ➔ الوضعية المشكلة-

أدوات و أهداف التقويم التشخيصي (نشاط الأستاذ)	مدة الإنجاز	نسبة النجاح / الإجراءات المتخذة (نشاط التلميذ)
<p>طرح إشكالية التخصص الوظيفي للبروتين وعلاقته بالبنية</p> <p>الأسئلة: 1-1-1 : فقر الدم المنجلي مرض وراثي ؛ ما هو سبب ظهوره ؟ ما هو آلية ظهورها على المستوى الوراثي ؟ اعتمادا على الوثيقة في الصفحة 39. ما علاقة خضاب الدم الناتج بالعادي ؟ ما تأثير ذلك على وظائف الدم ؟ هل توجد إذا علاقة بنية البروتين بوظائفه ؟ الأهداف من التقويم: تذكر و استعمال المعارف السابقة و استغلالها في طرح إشكالية جديدة :</p> <p>العلاقة بين بنية و وظائف البروتين لإبراز هذه العلاقة ينبغي أولا طرح التساؤلات التالية :</p> <ul style="list-style-type: none"> ○ كيف تمثل بنية البروتين ؟ أو كيف تتمثل بنية البروتين؟ ○ هل للبروتينات بنية واحدة؟ ما هي مستويات هذه البنية ؟ ○ و أخيرا ما علاقة البنية بالوظيفة ؟ 	7 دقائق	<p>⊙ فقر الدم المنجلي مرض وراثي ناتج (أو يظهر نتيجة) عن طفرة وراثية</p> <p>⊙ حيث يتبدل ترتيب القواعد على مستوى مورثة خضاب الدم فتتغير إحدى الثلاثيات ينتج عن ذلك استبدال حامض الغلوتاميك في المورثة السليمة بحامض الغالين في المورثة الطافرة.</p> <p>⊙ يختلف خضاب الدم الناتج في البنية عن خضاب الدم العادي</p> <p>⊙ ينتج عن ذلك خضاب دم غير عادي و غير وظيفي ؛ يفترق إلى القدرة على التفاعل و بالتالي نقل O₂ يسجل الأستاذ الإشكالية في السبورة على شكل عنوان: II – العلاقة بين بنية و وظيفة البروتين</p>

المرحلة الثانية : تحقيق الكفاءات الأساسية : يجد العلاقة بين البنية و التخصص الوظيفي للبروتين

تنظيم المحتوى/ نشاط الأستاذ	الوسائل	توقع الجواب/ نشاط التلميذ
<p>تحقيق المؤشر 1 للكفاءة الأساسية 2 : يمثل البنية الفراغية للبروتين</p> <p>تنظيم المحتوى لتحقيق الكفاءة المحلية 1: (تصور و تنظيم وضعية التعلم) النشاط 1: تمثيل البنية الفراغية للبروتينات باستعمال برنامج Rastop مثل البنية الفراغية للجزيئات التالية :</p> <p>*البسيطة مثل الحامض الأميني: Alanine, lysine... *الكبيرة مثل البروتينات : Insuline , Amylase , hémoglobine و ذلك باختيار عدة طرق تمثيل :</p> <ul style="list-style-type: none"> - طريقة العود Bâtonnets - طريقة الكرة و العود Boules et bâtonnets - طريقة النموذج المكس Sphères - نموذج الشريط و الشريط السميك Rubans ، caricatures (بالنسبة للبروتينات). <p>استنادا إلى الوثائق 1 و 2 و 3 من ص 40 و 41 ، استخراج مزايا كل نموذج في دراسة البروتين .</p> <p>مؤشر الكفاءة الأساسية : يقارن البنيات الفراغية لبروتينات وظيفية (جزيئات بسيطة و أخرى كبيرة باستعمال برنامج Rastop خلال 30د</p>	<p>الكتاب المدرسي + الحاسب الآلي و جهاز العرض الخاص به</p>	<p>النشاط 1: تمثيل البنية الفراغية للبروتينات يستعمل برنامج Rastop النسخة الفرنسية حيث: *لعرض بنية الأحماض الأمينية نفذ التعليمات التالية :</p> <p>1- Fichier → Ouvrir → Data (ou base de donnés) →acide aminés → Alanine 2- Bâtonnés, boules et bâtonnés, sphères</p> <p>*لعرض بنية البروتينات نفذ التعليمات التالية :</p> <p>1- Fichier → Ouvrir → Data (ou base de donnés) →protéines →myoglobine ou hémoglobine ou lysozymes ou amylase ou insuline... 2-Cacher tout (ou carré bleu) → Rubans 3-Atomes → colorer par →groupes ou chaines ou structures.....</p> <p>يسمح البرنامج Rastop بإعطاء عدة نماذج تصور و تعكس بناء البروتين بشكل مفصل حيث يمكن :</p> <ul style="list-style-type: none"> - تحديد وضع الذرات و الأحماض الأمينية في البنية الفراغية للبروتين - تعيين و إبراز الجذور الجانبية للأحماض الأمينية في السلاسل البروتينية . - عدد و مستويات ارتباط السلاسل الببتيدية في البروتين - تحديد المواقع الفعالة في البروتين و طريقة الارتباط بمواد التفاعل

تحقيق المؤشر 2 للكفاءة الأساسية 2 : يتعرف على مستويات البنية الفراغية للبروتين * يستخرج و ينص تعريفًا للبنية الأولية للبروتين		
تنظيم المحتوى/ نشاط الأستاذ	الوسائل	توقع الجواب/ نشاط التلميذ
<p>تنظيم المحتوى لتحقيق الكفاءة المرحلية 1: (تصور و تنظيم وضعية التعلم) بما تتميز بنية البروتينات انطلاقًا من الدراسة السابقة ؟ استخرج معيارًا لتصنيف مختلف البنيات. النشاط 2 : مستويات البنية الفراغية للبروتينات. 1- البنية الأولية تمثل الوثيقة 1 ص 42 البنية الأولية لمتعدد ببتيد ، - استنادًا إلى الوثيقة نص تعريفًا دقيقًا للبنية الأولية مبرزًا الخصائص التي تحدها مؤشر الكفاءة الأساسية : يستخرج و ينص تعريفًا للبنية الأولية للبروتين استنادًا إلى وثائق خلال 7د</p>	<p>الكتاب المدرسي + الحاسب الآلي و جهاز العرض الخاص به</p>	<p>تتميز بنية البروتينات حسب الدراسة السابقة بالتعقيد حيث تزيد و تختلف درجته من بروتين لآخر . تصنف بنيات البروتينات المختلفة على أساس درجة تعقيدها إلى مستويات (عدد أبعاد الجزيء). النشاط 2 : مستويات البنية الفراغية للبروتينات 1- البنية الأولية: حسب الوثيقة فإن البنية الأولية تتحدد بعدد و نوع و ترتيب الأحماض الأمينية في السلسلة البروتينية أو الببتيدية. و إذا كان البروتين من عدة سلاسل فإنها تتحدد بعدد و نوع و ترتيب الأحماض الأمينية في كل سلسلة ثم أنواع و ترتيب السلاسل ، إذا احتوت البنية عدة سلاسل.</p>
* يستخلص آلية الانتقال من البنية الأولية إلى البنية الثانوية (آلية تشكل البنية الثانوية و خصائصها)		
<p>2- البنية الثانوية ادرس الوثيقة 2 ص 42 ثم : 1- استخلص كيف تتطور البنية الأولية إلى بنية ثانوية ؟ مؤشر الكفاءة الأساسية: يستخلص آلية تشكل البنية الثانوية استنادًا إلى وثائق خلال 15د</p>	<p>الكتاب المدرسي + الحاسب الآلي و جهاز العرض الخاص به</p>	<p>2- البنية الثانوية: تتشكل البنية الثانوية نتيجة انثناء و انطواء السلسلة الببتيدية ذات البناء الأولي بشكل حلزوني أو ورقى منتظم أو غير منتظم فيأخذ جزيء البروتين بعدًا ثانيًا (اتجاهًا آخر) يسمى بنية ثانوية إما : • حلزونية أو البنية α عندما يكون الالتفاف حلزوني • أو ورقية (زجاجية) أو β عندما يكون الانطواء في اتجاهين مختلفين . تنتج هذه البنية و تبقى ثابتة نتيجة تشكل روابط هيدروجينية بين الوظائف الكربوكسيلية $-CO-$ و الأمينية $-NH-$ للروابط الببتيدية للأحماض الأمينية الواقعة على بعد 3 أو 4 أو أكثر عن بعضها البعض . كما تحتوي بعض البروتينات ذات البناء الثانوي على مناطق غير محددة البناء .</p>
* يستخرج خصائص البنية الثالثية وما يميزها عن الثانوية (خصائصها)		
<p>3- البنية الثالثية من تحليلك للوثيقة 3 ص 43 2- بماذا تتميز البنية الثالثية عن الثانوية ؟ مؤشر الكفاءة الأساسية : يستخرج خصائص البنية الثالثية و ما يميزها عن الثانوية استنادًا إلى وثائق خلال 20د</p>	<p>الكتاب المدرسي + الحاسب الآلي و جهاز العرض الخاص به</p>	<p>3- البنية الثالثية تميز البنية الثالثية عن الثانوية باتخاذ البنية الثانوية بعدًا ثالثًا نتيجة انثناء السلاسل البروتينية ذات البناء الثانوي α أو β أو كليهما ، المتجانس أو الغير متجانس بشكل منتظم أو غير منتظم على مستوى المناطق الغير محددة البنية فيصبح للجزيء بعدًا ثالثًا ؛ فتوصف بنية الجزيء الثالثية . تتشكل البنية الثالثية و تحافظ السلاسل أو الجزيئات البروتينية عليها بسبب نشوء و تشكل العديد من الروابط الكيميائية : * روابط هيدروجينية بين الوظائف في الجذور الجانبية للأحماض الأمينية في السلاسل البروتينية فيما بينها أو مع جزيئات الماء في الوسط حيث يوجد البروتين. * الروابط الشاردية أو الملحية بين المجموعات الكيميائية السالبة و الموجبة في الجذور الجانبية . * قوى التجاذب أو التنافر بين الجذور المحبة أو الكارهة للماء في البروتين و جزيئات الوسط الذي يوجد فيه البروتين و الذي عادة هو الماء (الروابط المحبة و الكارهة للماء) . * الروابط ثنائية الكبريت بين الجذور الكبريتية</p>
* يحدد مميزات و خصائص البنية الرابعة ، أقل و أكبر عدد من الوحدات الداخلة في بنائها.		
<p>4- البنية الرابعة استنادًا إلى دراستك للوثيقة 4 ص 44 1- علل لماذا تعتبر البنية الرابعة من أعقد البنيات أو أكثرها تعقيدًا ؟ 2- حدد أدنى و أقصى عدد من تحت الوحدات في البنية الرابعة مع التعليل. مؤشر الكفاءة الأساسية : يحدد خصائص البنية الرابعة و أقل و أكبر عدد من الوحدات يدخل في بنائها استنادًا إلى وثائق خلال 20د</p>	<p>الكتاب المدرسي + الحاسب الآلي و جهاز العرض الخاص به</p>	<p>4- البنية الرابعة تعتبر هذه البنية من أعقد البنيات لأنها تتكون من ارتباط عدد من تحت الوحدات المتشابهة أو المختلفة كل منها عبارة عن سلسلة ذات بنية ثالثة ؛ مرتبطة بنسق معين يكسب جزيء البروتين بنية معقدة . لا تملك جميع البروتينات هذه البنية فهي تخص عددًا معينًا منها في حين يكتفي عدد لآخر من البروتينات بالبنية الثالثية . و عليه يكون أقل عدد من تحت وحدات في بنية البروتينات ، الرابعة هو اثنين و أكبر عدد غير محدود. لأنه أقل من وحدتين أي وحدة فقط تكون بنيتها ثالثة.</p>

* يبين كيف يتم الانتقال من البنية الأولية إلى الرابعة

<p>5- مستويات البنية عند البروتينات و العلاقة بينها تتكون البنية الأولية للبروتينات و تتعين بتتابع عدد و أنواع من الأحماض الأمينية في السلسلة البروتينية ، عند انثناء أو انطواء هذه السلسلة نتيجة الروابط الهيدروجينية بن مجموعات الكربوكسيل و الأمين في الروابط الببتيدية للأحماض المتباعدة يأخذ جزئي البروتين بعدا ثانيا فتوصف البنية بالثانوية و عند انثناء السلاسل ذات البنية الثانوية بشكل منتظم أو غير منتظم يصبح لجزئي البروتين بعد ثالث فتوصف بنيته بالثالثية و لما ترتبط سلسلتين أو أكثر ذات بنية ثالثية بطريقة ما يأخذ البروتين الناتج بنية رابعة</p>	<p>الكتاب المدرسي + الحاسب الآلي و جهاز العرض الخاص به</p>	<p>5-العلاقة بين مستويات البنية عند البروتينات استنادا إلى الوثيقة 5 ص 45 و معلوماتك المبينة حول البنيات البروتينية بين كيف يمكن الانتقال من البنية الأولية إلى غاية البنية الرابعة للبروتينات بنص علمي ؟ مؤشر الكفاءة الأساسية : يبين العلاقة بين مستويات البنية عند البروتينات و العلاقة بينها بنص علمي استنادا إلى معارفه المبينة و وثائق خلال 20 د</p>
--	--	--

* تحقيق المؤشر 3 للكفاءة الأساسية 2 : يربط العلاقة بين بنية و وظيفة البروتين
* يستخرج أوجه الشبه و الاختلاف في بنية بروتينات مشهورة و يقترح فرضية تفسر الاختلاف

<p>النشاط 3 : العلاقة بين بنية و وظيفة البروتين 1- أمثلة عن البنيات الفراغية لبعض البروتينات المشهورة. 1- المقارنة بين بنية البروتينات الأربعة: عدد السلاسل : يحتوي الليزوزيم و الميوغلوبين على سلسلة واحدة و يحتوي الأنسولين على سلسلتين بينما في الهيموغلوبين أربع سلاسل مستوى البنية : يأخذ كل من الأنسولين و الليزوزيم و الميوغلوبين بنية ثالثة بينما للهيموغلوبين بنية رابعة. عدد و نوع البنيات الثانوية في الجزئي: يحتوي جزئي الأنسولين على ثلاث بنيات حلزونية (بالأحمر) و تضم بنية الليزوزيم من 8 إلى 10 بنيات ثانوية حلزونية (بالأحمر) اثنين منها ورقية (β بالأصفر). تحتوي بنية الميوغلوبين كذلك على عدد آخر مائل من البنيات الثانوية كلها حلزونية . بينما تحتوي بنية الهيموغلوبين على عدد كبير من البنيات الثانوية الحلزونية يصعب عدّها (حوالي 32) . مناطق الانعطاف تحتوي جميع الجزئيات على مناط الانعطاف التي لا تميز بأي بنية و هي ممثلة باللون الأبيض و الأزرق. 2- طالما تختلف البروتينات في عدد و نوع وترتيب الوحدات الداخلة في بنائها فيفسر إذا الاختلاف في البنيات باختلاف عدد ، نوع و ترتيب الأحماض الأمينية .</p>	<p>الكتاب المدرسي + الحاسب الآلي و جهاز العرض الخاص به</p>	<p>مما سبق فإن البروتينات تتميز ببنيات مختلفة بل و فريدة كما تقوم بأدوار محددة ، ما هي إذا العلاقة بين البنية و الوظيفة ؟ النشاط 3 : العلاقة بين بنية و وظيفة البروتين للتحقق من اختلاف بنية البروتينات تجري مقارنة أو نمثل البنية الفراغية لبعض البروتينات الوظيفية المشهورة باستعمال برنامج Rastop 1- أمثلة عن البنيات الفراغية لبعض البروتينات المشهورة. 1- من خلال التحليل المقارن لبنية البروتينات الأربعة الموضحة في الوثيقة 1 ص 46 استخرج أوجه الشبه و الاختلاف في بنيتها . 2- اقترح فرضية تفسر اختلاف البنية الفراغية للبروتين. مؤشر الكفاءة الأساسية : يستخرج أوجه الشبه و الاختلاف في بنية بروتينات مشهورة و يقترح فرضية تفسر الاختلاف انطلاقا من وثائق و باستعمال برنامج Rastop خلال 20 د .</p>
---	--	--

* يستخرج و يتعرف على الأحماض الأمينية و يقترح تصنيفا لها

<p>2- الأحماض الأمينية 1- الحمض الأميني مركب عضوي يتكون من ذرة كربون مركزية α مرتبطة بها : * مجموعة أو وظيفة كربوكسيلية -COOH * مجموعة أمينية -NH₂ * جذر أو سلسلة جانبية تختلف من حامض أميني لآخر -R . 2- أبسط حمض هو الذي يحتوي على أبسط جذر R=H₃ - (مجموعة مثل) و هو الغليسين . أعقد حمض أميني هو الذي جذره عبارة حلقتين خماسية و سداسية و هو التريبتوفان . 3- يحتوي جذر السيرين و الثريونين كلاهما على وظيفة كحولية (هيدروكسيلية) * جذر السيرين على -CH₂-OH * و جذر الثريونين على -CHOH-CH₃ 4- الأحماض الأمينية الكبريتية هي : السيستين Cystéine و الميثيونين Méthionine 5- الأحماض الأمينية ذات الجذر: الحامضي : Aspartique , Glutamique القاعدي : Lysine , Arginine , Histidine</p>	<p>الكتاب المدرسي + الحاسب الآلي و جهاز العرض الخاص به</p>	<p>كيف تتحدد و تختلف البنية نتيجة اختلاف الأحماض الأمينية ؟ بما تتميز أو تختلف فيما بينها ؟ 2- الأحماض الأمينية من استغلالك لمعطيات الوثيقة 2 و 3 ص 47 : 1- قدم تعريفا للحمض الأميني من خلال صيغته الكيميائية العامة (الوثيقة 2). 2- تعرف على أعقد و أبسط حمض أميني في الوثيقة 2 . 3- قارن بين جذري الحمضين الأميين Serine ، Threonine . 4- تعرف على الأحماض الأمينية الكبريتية و العطرية . 5- حد الأحماض الأمينية ذات الجذر الحامضي و القاعدي . 6- يصنف الألائين ضمن الأحماض الأمينية المتعادلة ، علل ذلك . 7- اعتمادا على الجزء المتغير ® اقترح إذا تصنيفا للأحماض الأمينية العشرين. مؤشر الكفاءة الأساسية : يستخرج و يتعرف على الأحماض الأمينية و يقترح تصنيفا لها انطلاقا من وثيقة توضح الصيغ الكيميائية لبعض منها خلال 30 د</p>
---	--	---

<p>6- يعلل تصنيف الألانين ضمن الأحماض الأمينية المتعادلة لأنه لا يحتوي على أي مجموعة من المجموعات السابقة ؛ القاعدية أو الحامضية ؛ جذره غير قابل للتأين.</p> <p>7- تصنف الأحماض الأمينية على أساس الشحنة الكهربائية للجذر إلى:</p> <p>* أحماض أمينية حامضية : Aspartique , Glutamique</p> <p>* أحماض أمينية قاعدية : Lysine , Arginine , Histidine</p> <p>* أحماض أمينية متعادلة : بقية الـ 15 حامض أميني</p>		
<p>* يستخرج سلوك الأحماض الأمينية في الوسط</p>		
<p>5- سلوك الأحماض الأمينية في الوسط</p> <p>1- في الوسط الذي $pH = 2$ يهاجر Ala نحو القطب السالب حيث تكون شحنته موجبة . في الوسط الذي $pH = 12$ يهاجر Ala نحو القطب الموجب حيث الموجب حيث تكون شحنته سالبة و في الوسط الذي $pH = 6$ يبقى Ala في الوسط حيث وضع حيث تكون شحنته متعادلة</p> <p>2- صيغة الحمض الأميني Alanine عند : $pH = 2$ هي : $H_3N^+-CHR-COOH$ $pH = 12$ هي : $H_2N-CHR-COO^-$</p> <p>3- عندما يكون pH الوسط أكبر من pHi للحمض أي الوسط قاعدي يتصرف الحمض الأميني كقاعدة حيث تتأين المجموعة الحمضية (يصح الحمض الأميني سالب الشحنة).</p> <p>و عندما يكون pH الوسط أقل أو أصغر من pHi للحمض الأميني يتصرف هذا الأخير كقاعدة حيث تتأين المجموعة الأمينية (يصح موجب الشحنة).</p> <p>و عندما يكون $pH = pHi$ تكون شحنة الحمض الأميني معدومة أي متعادل كهربائيا حيث مجموع الشحنات السالبة و الموجبة متساوي.</p> <p>4- سلوك الألانين الذي جذره مجموعة مثيل عند : $pH = 2$ قاعدي : $H_3^+N-CHR-COOH$ و عند $pH = 12$ حامضي : $H_2N-CHR-COO^-$ حيث تسلك الأحماض الأمينية سلوكا قاعديا في الأوساط الحمضية و سلوكا حامضيا في الأوساط القاعدية فهي مركبات أمفوتيرية أو حمقلية.</p>		<p>3- سلوك الأحماض الأمينية في الوسط</p> <p>استنادا إلى النتائج التجريبية الممثلة في الصفحة 48 :</p> <p>1- فسر نتائج الهجرة الكهربائية للحمض الأميني Alanine ماذا تنتج ؟</p> <p>2- إذا علمت أن $pH = 6$ تمثل نقطة التعادل الكهربائي (pHi) لحمض Alanine و أن صيغته عند هذه النقطة تكون : $H_3N^+-CHR-CO-O^-$</p> <p>مثل صيغة الحمض الأميني Alanine عند قيم $pH = 2$ و $pH = 12$.</p> <p>3- استخرج قاعدة تسمح بتحديد شحنة الحمض بمقارنة قيمة الـ pH مع قيمة الـ pHi .</p> <p>4- بمقارنة صيغة الحمض الأميني عند قيم pH السابقة حدد سلوك Alanine في الوسط ذو $pH = 2$ و $pH = 12$.</p> <p>مؤشر الكفاءة الأساسية: يستخرج سلوك الأحماض الأمينية في الوسط انطلاقا من نتائج تجريبية خلال 30 د</p>
<p>* يستخرج كيفية تشكل الرابطة الببتيدية و الروابط المشاركة في تكوين هذه الرابطة ثم يمثل هذه الرابطة و يستخرج عدد الوظائف الكربوكسيلية و الأمينية الحرة في السلسلة الببتيدية (ما عدا الجذور الجانبية)</p>		
<p>4- تشكل الرابطة الببتيدية:</p> <p>1- تشكل الرابطة الببتيدية نتيجة ارتباط المجموعة الكربوكسيلية للحمض الأميني الأول و المجموعة الأمينية للحمض الأميني التالي مع انطلاق جزيء من الماء.</p> <p>2- تشكل الرابطة الببتيدية بين وظيفتين كيميائيتين: وظيفه حمضية كربوكسيلية و وظيفه قاعدية أمينية .</p> <p>3- تشكيل رباعي ببتيد : $H_2N-CHR_1-CO-NH-CHR_2-CO-NH-CHR_3-CO-NH-CHR_4-COOH$.</p> <p>4- يحتوي كل من ثلاثي و رباعي الببتيد على وظيفتين حرتين : وظيفه أمينية في بدايته و وظيفه كربوكسيلية في نهايته و لا يتأثر هذا العدد بطول السلسلة الببتيدية.</p>		<p>5- تشكل الرابطة الببتيدية:</p> <p>استنادا إلى الوثيقة و معلوماتك حول الأحماض الأمينية :</p> <p>1- استنتج كيفية تشكل الرابطة الببتيدية.</p> <p>2- ما هي أنواع الروابط الكيميائية المشاركة في تكوين هذه الرابطة؟</p> <p>3- باستعمال الصيغة العامة لحمض أميني ، شكل رباعي ببتيد انطلاقا من ثلاثي الببتيد في الوثيقة.</p> <p>4- ما هو عدد الوظائف الكربوكسيلية و الأمينية الحرة في ثلاثي و رباعي الببتيد ؟ هل يتأثر عدد هذه الوظائف بطول السلسلة؟</p> <p>مؤشر الكفاءة الأساسية: يستخرج كيفية تشكل الرابطة الببتيدية و الروابط المشاركة في تكوين هذه الرابطة ثم يمثل هذه الرابطة و يستخرج عدد الوظائف الكربوكسيلية و الأمينية الحرة في السلسلة الببتيدية (ما عدا الجذور الجانبية) استنادا إلى معارفه و وثيقة خلال 20 د من الوقت .</p>
<p>* يربط العلاقة بين تابع و تسلسل الأحماض الأمينية في السلسلة الببتيدية و البنية ثلاثية الأبعاد و وظيفه البروتين ، يستخرج دور الأحماض الأمينية في تشكيل البنية ثلاثية الأبعاد و ثباتها و علاقة البنية بوظيفة البروتين و يتأكد من ذلك.</p>		
<p>5- العلاقة بين البنية ثلاثية الأبعاد و وظيفه البروتين</p> <p>1- تمثل الأرقام روابط ثنائية الكبريت بين الجذور الجانبية للأحماض الأمينية الكبريتية ضمن بنية البروتين.</p>		<p>6- العلاقة بين البنية ثلاثية الأبعاد و وظيفه البروتين</p> <p>استنادا إلى نتائج تجربة Anfinsen (جدول ص 49 و الوثيقة 4 ص 50) نفذ التعليمات التالية:</p> <p>1- بالاعتماد على الصيغ المفصلة للأحماض الأمينية ، ماذا تمثل الأرقام داخل بنية البروتين؟</p>

<p>2- يؤدي وجود أحماض أمينية معينة في مواضع و أماكن محددة من بنية البروتين إلى تشكيل روابط كيميائية تحدد البنية الفراغية للبروتين من جهة و الوظيفة من جهة أخرى.</p> <p>حيث أن انكسار هذه الروابط بواسطة مركب اليوريا أفقد البروتين بنيته الطبيعية و كذلك وظيفته (الإنزيمية) ؛ لكل بروتين بنية محددة تسمح له بأداء وظيفة معينة .</p> <p>3- ومنه فإن فرضية تدخل الأحماض الأمينية بأنواعها و عددها و ترتيبها يتحكم في البنية ثلاثية الأبعاد للبروتين و من ثم وظيفة البروتين صحيحة و مؤكدة.</p>		<p>2- من خلال نتائج التجربة استنتج دور تابع و نوع الأحماض الأمينية في تحديد البنية الفراغية و وظيفة البروتين .علل إجابتك.</p> <p>3- هل تأكدت من صحة الفرضية أو الفرضيات السابقة ؟</p> <p>مؤشر الكفاءة الأساسية: يربط العلاقة بين تابع و تسلسل الأحماض الأمينية في السلسلة الببتيدية و البنية ثلاثية الأبعاد و وظيفة البروتين ، يستخرج دور الأحماض الأمينية في تشكيل البنية ثلاثية الأبعاد و ثباتها و علاقة البنية بوظيفة البروتين و يتأكد من ذلك استنادا إلى نتائج تجريبية خلال 30 د من الوقت .</p>
المرحلة الثالثة : التقويم التكويني		
نشاط التلميذ/ المقاييس	الوسائل	تنظيم المحتوى/ نشاط الأستاذ
<p>التمرين 3 ص 56 :</p> <p>*ينجز هذا التمرين تطبيقا في القسم باستعمال الحاسب ؛ و إذا أمكن في مخبر الإعلام الآلي حيث يعطي الأستاذ التعليمات مدونة و منظمة في وثيقة تسلم لكل مجموعة يطلب من كل مجموعة تنفيذ التعليمات و الإجابة على الأسئلة و التعليمات المرفقة بالتمرين و تحرير الإجابات حتى و لو كانت مشتركة بين التلاميذ .</p> <p>*يحرر الأستاذ شبكة دقيقة لتقييم منتجات التلاميذ و يصحح الإجابات على أساس ذلك .</p> <p>* تحتسب العلامات كتقويم مستمر.</p>	<p>الكتاب المدرسي الكومبيوتر جهاز العرض الرقمي</p>	<p>وظيفة كتابية رقم 2</p> <p>أدوات التقويم التكويني: (الأسئلة)</p> <p>يكلف التلاميذ بحل التمرين 3 ص 56 من الكتاب في القسم باستعمال الكومبيوتر و جهاز العرض الرقمي و برنامج Rastop.</p> <p>الأهداف من الأسئلة (التقويم):</p> <p>الأهداف (الكفاءات) المعرفية :</p> <ul style="list-style-type: none"> - استخراج و التعرف على البنيات الأولية لكل من الخضاب العضلي و الدموي (Myoglobine , Hémoglobine) - التعرف على التتابعات للأحماض الأمينية في مختلف السلاسل و استنتاج العلاقة بينها. - التعرف على أنواع البنيات الثانوية و تحديدها. - التعرف على الجزئيات الملونة في الخضاب ووظيفتها. - يستنتج دور هذه الجزئيات البروتينية. - يبرر تواجد هذه البروتينات . <p>الأهداف (الكفاءات) المنهجية:</p> <ul style="list-style-type: none"> -التمثيل التخطيطي -إيجاد علاقات منطقية بين المعطيات -تطبيق الاستدلال العلمي - المعالجة اليدوية ، الإستغلال و التحكم في وسائل الإعلام الحديثة <p>الإجراءات المتخذة : تصحح و توضع العلامات وفقا للمقاييس المحددة من طرف الأستاذ (سلم التنقيط) تحتسب العلامات تقويما مستمرا.</p>