



نموذج إجابة اختبار نهاية الفصل الدراسي الصيفي للعام الجامعي ٢٠١٩ / ٢٠١٨
الفرقة: الأولى - ساعات معتمدة
والتجهيز
الزمن: ساعتان
درجة الاختبار: ٦٠ درجة
مقرر: طبيعة وكيمياء الياف PDFW 2104

إجابة السؤال الأول: (١٥ درجة)

١. تفترض النظرية الجسيمية بأن الألياف تتكون من مادة منسجمة التركيب. () **(X) لا تكون**
٢. يحتوي الكيراتين على عناصر الكربون والهيدروجين والأكسجين والنتروجين والكبريت. () **(✓)**
٣. تتأثر الروابط السيستينية بدرجة تركيز الايون الهيدروجيني والقلويات والمواد المختزلة. () **(X) لا تتأثر**
٤. تتميز البروتينات الكريية باحتواها على مناطق متبلرة وعدم ذوبانها في الماء. () **(X) الليفية او عدم احتواها وذوبانها في الماء.**
٥. يزداد النشاط الكيميائي للألياف كما زادت درجة التبلر. () **(X) يقل النشاط الكيميائي للألياف كلما زادت درجة التبلر لاشتراع المجموعات الفعالة لتكوين الروابط الجانبية.**
٦. كلما زادت خشونة سطح الألياف كلما زادت متانة الألياف. () **(✓)**
٧. تعتبر جميع الألياف الطبيعية قصيرة الطول (محددة الأطوال) مثل القطن والصوف والحرير الطبيعي. () **(X) الحرير الطبيعي طويله الطول**
٨. يعرف البوليستر في فرنسا باسم الداكرون. () **(✓)**
٩. ساعدت النظرية الهدابية في تفسير كثير من خواص الألياف وخاصة الخواص الميكانيكية. () **(✓)**
١٠. لا يذوب السيرين في الماء المغلي والصابون والقلويات. () **(X) يذوب**
١١. يتمتع الرابط الملحي (الإيوني) للكيراتين بأكبر مقدار من القوة عند درجات التعادل الإيوني. () **(✓)**
١٢. تعمل كربونات الصوديوم على تكسير الروابط السيستينية للكيراتين في درجات الحرارة العادلة. () **(X) العالية**
١٣. يختلف الفيروين عن الكيراتين بعدم احتواه على الأحماض الأمينية الكبريتية مثل السيرين. () **(X) مثل السيستين**



٤. يتم تحضير البولي استر بواسطة بلمرة التكافف بين الايثيلين جليكول وحامض الترافيثيك.

(✓)

٥. تفترض نظرية التركيب المستمر بأن مادة الأساس للالياف تتكون من جزيئات قصيرة ومستمرة.

(✗) طويلة

(١٥ درجة)

السؤال الثاني: قارن بين ما يلى

أ. تأثير القلويات (الصودا الكاوية) على كلا من القطن والصوف.

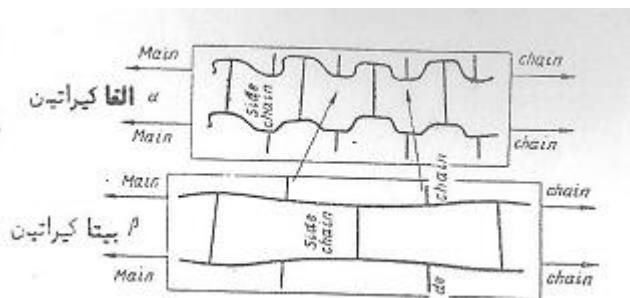
أولاً التأثير على القطن: تعمل القلويات على انتفاخ الجسيمات (المناطق المتبلرة) في الألياف السيليلوزية دون أن يؤدي ذلك إلى الإذابة وندلقت معالجة الألياف السيليلوزية استعمالاً كبيراً في صناعة المنسوجات مثل تلميع الخامات القطنية وزيادة امتصاصها للصبغات (المرسنة) وأهم التغيرات التي تحدث للخيوط من تأثير الصودا الكاوية هي: انتفاخ الألياف، انكماس الخيوط بحوالي ٢٥٪ من الطول الأصلي، ازدياد شفافية الخيوط ولمعانها وزيادة قابلية الخيوط لامتصاص الصبغات.

ثانياً التأثير على الصوف: تتأثر الألياف الكيراتينية تأثيراً كبيراً بالقلويات المركزية فعلاً على اتحاد القلويات بالروابط الملحية في السلسلة الجانبية فانها تؤثر على الروابط السيسينية (الكبريتية)، يذوب الصوف في محلول هيدروكسيد الصوديوم.

ب. الالفا كيراتين والبيتا كيراتين.

الالفا كيراتين وهي الصورة المنكمشة أو الطبيعية للكيراتين وتوجد السلسلة الكيراتينية في صورة مجعدة (حلزونية).

البيتا كيراتين وهي الحالة المشدودة للكيراتين ويوجد السلسلة في هذه الحالة في صورة مبسطة ومنفرجة.



ج. الانتفاخ العكسي والغير عكسي للسيليلوز بالماء.



الانتفاخ العكسي: ينتفخ السيليلوز بفعل الماء مثلاً إلى حد ما دون حدوث أيه اذابة وعند إزالة السائل ينكش السيليلوز ويبيقى محتفظاً بجميع خواصه ويحدث الانتفاخ بتسرب الماء بين الجسيمات فقط.

الانتفاخ الغير عكسي: يؤدي هذا النوع من الانتفاخ إلى تغير صفات السيليلوز ويؤدي هذا الانتفاخ إذا زاد إلى حد ما إلى ذوبان السيليلوز ويحدث الانتفاخ في هذه الحالة بدخول المحاليل المركزية إلى الجسيمات ويعتمد هذا الانتفاخ على نوع درجة تركيز السائل.

ويعتمد هذا الانتفاخ على نوع درجة تركيز السائل وتعمل أيونات المحاليل المركزية على جذب الماء داخل المناطق المتبلرة مما يؤدي إلى ابعاد السلسل بعضها عن البعض واضعاف الروابط الجانبية مثل الرابطة الهيدروجينية وهذا يؤدي إلى قلة درجات تماسك السلسل وفي النهاية ذوبان الألياف.

(١٥ درجة)

السؤال الثالث:

أ. انكر المصطلح العلمي لما يلى:

١. مقدرة الشعيرة على استعادة طولها الأصلي بمجرد زوال الشد. (**المطاطية**)
٢. هي نسبة المناطق المتبلرة التي تحتويها الألياف. (**درجة التبلر**)
٣. تكون نتيجة تخزين الصوف وعمليات الاكسدة التي تحدث بسبب اثار الشحوم والزيوت الموجودة بالألياف. (**الاشتعال الذاتي للصوف**)

ب. بما تفسر :

١. يقل النشاط الكيميائي للألياف كلما زادت درجة التبلر.

لاشتراك المجموعات الفعالة في تكوين الروابط الجانبية بين السلسل المجاورة في المناطق المتبلرة ويعود النشاط الكيميائي للمناطق الغير متبلرة لوجود المجموعات الفعالة في صورة حرة.

٢. الاحماض المعدنية المركزية أشد تأثير على الألياف السيليلوزية من الاحماض العضوية.
لضعف درجة تأين الاحماض العضوية وذلك لأن تعتمد درجة تأثير الحمض على درجة التأين (درجة تركيز الايون الهيدروجيني للحمض)

(١٥ درجة)

السؤال الرابع:

تكلم مع الشرح عن الخواص الكيميائية والميكانيكية للبولي استر؟

تحتفل **الخواص الميكانيكية** باختلاف ظروف التشغيل واهماها نسبة شد الألياف بعد غزلها وكلما ارتفعت نسبة الشد زادت م坦ة الألياف وانخفاضت وبالتالي قدرتها على الاستطالة عند القطع.

وتنتمي الياف البولي استر بقله امتصاصها للرطوبة وعدم التجدد حتى في الظروف الشديدة الرطوبة مما يجعل لها ميزة كبرى في عدم حاجة الملبوسات المصنوعة منها للكي بعد غسلها.



وتعتبر الخواص الكهربائية لهذه الاليف من اكبر عيوبها اذ انها رديئة التوصيل للكهرباء ويسهل بذلك تكوين الكهرباء الاستاتيكية على الملبوسات مما يساعد على جذب الاتربة لها.

الخواص الكيميائية : الياف البولي استر غير قابلة للاشتعال وتحترق بعد انصهارها وتقاوم فعل الاحماض المعدنية المخفضة والاحماض المعدنية المركزة في درجة الحرارة العادبة والفلويات الضعيفة ولا تتأثر الياف البولي استر بالمواد المؤكسدة ولهذا فان الاليف المخلوطة مع البول استر تتحمل عمليات التبييض بدرجة اعلى .

لا يذوب البولي استر في المذيبات العادبة ولذا يستخدم بعض منها في تنظيف الملبوسات ويدزوب البولي استر في بعض المذيبات العضوية الساخنة مثل الفينول والارثوكلور فينول.

مع تمنياتي بالتوفيق،

د/ محمد مسعد