

نموذج اجابة اختبار نهاية الفصل الدراسي الأول للعام الجامعي ٢٠١٦/٢٠١٥
الفرقة: الثالثة
قسم: طباعة المنسوجات والصبغة والتجهيز
الزمن: ساعتان
درجة الاختبار: ٩٠ درجة
مقرر: تكنولوجيا صباغه

أجب عن الأسئلة التالية:

السؤال الاول : ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة

(٣٠ درجة)

مع تصحيح العبارة الخطأ

- 1 تنخفض قابلية الصبغات النشطة تدريجيا بارتفاع قيمة pH. (✓)
- 2 تعطي صبغات monochloromonohydroxy عند تفاعلها مع الماء مركبات dihydroxytriazine لها قابلية للتفاعل مع الألياف. (X)
- 3 تعطي صبغات monochloromonohydroxy عند تفاعلها مع الماء مركبات dihydroxytriazine ليس لها قابلية للتفاعل مع الألياف.
- 4 بزيادة تآين السليلوز يزداد التنافر بين الألياف وأيونات الصبغة النشطة السالبة. (✓)
- 5 تزداد درجة التجمع الجزيئي للصبغات الحامضية بزيادة الخاصية الهيدروفيلية. (X)
- 6 تزداد درجة التجمع الجزيئي للصبغات الحامضية بزيادة الخاصية الهيدروفوبية.
- 7 Tippy dyeing هو حدوث اختلاف في خواص الصباغة على طول شعيرة الصوف. (✓)
- 8 تتميز الصبغات الحامضية Milling بالوزن الجزيئي الكبير وقلة عدد مجموعات الإذابة. (✓)
- 9 تطبق صبغات Equalising acid dyes من محلول حامضي ضعيف لاتمام عملية الاستنفاد. (X)
- 10 تطبق صبغات Equalising acid dyes من محلول حامضي قوي لاتمام عملية الاستنفاد.
- 11 عند الوصول لحالة الاتزان تكون جزيئات الصبغة قادرة على الحركة داخل الألياف حتى تستقر مما يترتب عليه حدوث حالة التجانس اللوني. (✓)
- 12 عوامل التجانس الأنيونية ترتبط بأيونات الصبغة الحامضية في المحلول مما يؤدي إلى تقليل سرعة انتشارها وسرعة ارتباطها بالألياف. (X)
- 13 عوامل التجانس الكاتيونية ترتبط بأيونات الصبغة الحامضية في المحلول مما يؤدي إلى تقليل سرعة انتشارها وسرعة ارتباطها بالألياف.
- 14 تفاعل الصبغة النشطة عن طريق استبدال ذرات الكلور بمجموعات الهيدروكسيل المتأينة في السليلوز هو Nucleophilic substitution reaction. (✓)
- 15 ترتبط قابلية الصبغة بخواص الهجرة لها فالصبغات ذات القابلية الشديدة تكون خواص الهجرة لها جيدة. (X)
- 16 ترتبط قابلية الصبغة بخواص الهجرة لها فالصبغات ذات القابلية الشديدة تكون خواص الهجرة لها ضعيفة.
- 17 عند اضافة سلسلة كربونية الي جزئ الصبغة الحامضية فإنه يقلل من قابليتها للألياف وسرعة انتشارها. (X)
- 18 عند اضافة سلسلة كربونية الي جزئ الصبغة الحامضية فإنه يزيد من قابليتها للألياف ولكن يقلل من سرعة انتشارها.
- 19 تتميز صبغات Remazol بدرجات ثابت عالية ضد التميؤ القلوي. (X)
- 20 تتميز صبغات Remazol بدرجات ثابت عالية ضد التميؤ الحامضي.

- 14 تتفاعل ذرة الكلور الثانية في صبغات Dichloroquinoxaline عند استخدام ظروف أعلى للتثبيت مثل التبخير أو التثبيت الحراري. (✓)
- 15 عند تفاعل الصبغات النشطة بالإضافة فيكون دور القلوي هو تكوين الصورة النشطة للصبغة (✓)

السؤال الثاني : علل لما يأتي: (١٥ درجة)

- 1. يفضل استخدام الصبغات النشطة ذات القابلية المنخفضة.**
نظرا لشدة ارتباط الصبغة غير المتفاعلة مع الالياف نتيجة القابلية المرتفعة فان ذلك يسبب صعوبة كبيرة في عملية ازالة هذه الصبغة بعمليات الغسيل.
- 2. ارتباط الصبغات الحامضية بالصوف بعد عملية deamination.**
 1. انه في الوسط الحامضي القوي (pH منخفضة جدا) فان مجموعة الاميد الموجودة بكثرة في السلاسل الرئيسية للالياف ترتبط بايونات الهيدروجين وتتحول الى مجموعات قاعدية تحمل شحنة موجبة تعمل على جذب ايونات الصبغة والارتباط بها (كما يحدث في حالة الياف النايلون)
 2. عند درجات pH اعلى وخصوصا في الوسط المتعادل فان ارتباط الصبغة بمجموعات الاميد يمكن ان يحدث بواسطة الروابط الهيدروجينية بين مجموعة الاميد بالالياف والمجموعات غير الانيونية في جزي الصبغة مثل مجموعات $N=N$, NH_2 , OH
- 3. تتم عملية الصباغة بالصبغات النشطة على مرحلتين الأولى استنفاد الصبغة والثانية تثبيت الصبغة وتفاعلها مع الألياف.**
حيث انه في المرحلة الاولى نتيجة وجود الاملاح فقط تزداد كمية الصبغة المدمصة ويتبعها انتقال جزيئات الصبغة داخل الالياف ليرتبط جزئ الصبغة باقرب مجموعة هيدروكسيل ثم يليه جزئ اخر حتى يتم استنفاد الصبغة الموجودة في الحمام وزيادة عمق اللون والوصول الي حالة الاتزان وي هذه الحالة (حالة الاتزان) تكون جزيئات الصبغة لديها القدرة على الحركة داخل الالياف حتى تستقر مما يترتب عليه حدوث التجانس اللوني. وبعد الوصول الي حالة الاتزان يتم اضافة القلوي لحمام الصباغة وتبدأ عملية التثبيت.
- 4. قابلية صبغات Remazol للإزالة Dischargeability.**
تتميز هذه الصبغات بدرجة ثبات للتميؤ القلوي اقل كثيرا مما في حالة الصبغات النشطة الاخرى ويمكن ان يحدث تميؤ لحوالي 97% من الصبغة المرتبطة بالالياف اذا تعرضت لتأثير الصودا الكاوية كما في عملية الغسيل في حمام يحتوي على الصودا الكاوية عند الغليان وهذه الحساسية تجاه القلوي هي الاساس التي تعتمد عليه قابلية هذه الصبغات للإزالة.
- 5. يتوقف تأثير الاملاح على درجة ارتباط الصبغة الحامضية بالالياف على قيمة pH.**
عند اضافة الالكتروليتات فان تركيز الايونات غير العضوية يزداد في المحلول حيث تحل محل ايونات الصبغة مما يؤدي الى انخفاض نسبة ارتباط الصبغة بالالياف وتحسن خواص التجانس ويجب ملاحظة ان تأثير الاملاح على درجة ارتباط الصبغة الحامضية بالالياف يتوقف على قيمة pH لحمام الصباغة حيث انه في الوسط المتعادل او القلوي يكون تأثير الملح عكس تاثيره في الوسط الحامضي.

يرجع عدم التجانس اللوني على الياف الصوف الي ظروف عملية الصباغة أو الي اختلاف خواص الصباغة لشعيرات الصوف نفسها.... قارن بين **skittery dyeing** و **patchy dyeing**

اولا: patchy dyeing

يرجع هذا العيب الى الاسباب الاتيه :

١. عدم انتظام انتشار الصبغة خلال الالياف
 ٢. اختلاف درجة الحرارة من منطقة الى اخرى اثناء عملية الصباغة
 ٣. زيادة سرعة امتصاص الصبغة على الالياف
 ٤. اختلاف قيمة pH وعدم انتظامها بشكل متجانس اثناء الصباغة
- لذلك فان التحكم في سرعة عملية الصباغة يشكل اهمية خاصة حتى يمكن تحقيق صباغة متجانسه ويتم ذلك بطريقتين:

اولا : الطريقة المعتادة وهي عن طريق التحكم في درجة حراة الصباغة والتي يجب ان تبدأ عند درجة حرارة منخفضة (٥٠:٤٠ ° م) ثم ترفع تدريجيا وبشكل منتظم حتى تصل الى الغليان وتستمر لفترة لزيادة هجرة الصبغة وانتشارها بشكل متجانس خلال الالياف.

ثانيا: تعتمد هذه الطريقة على تقليل قابلية الصبغة للالياف ويمكن تحقيق ذلك اما برفع قيمة pH لحمام الصباغة خصوصا في بداية عملية الصباغة ثم اضافة الحامض تدريجيا اثناء الصباغة او باستخدام املاح الامونيوم والتي تتفكك تحت تاثير الحرارة العاليه لتعطي الوسط الحامضي المناسب

ثانيا : skittery dyeing

يرجع هذا العيب الى اختلاف خواص الشعيرة نفسها بين قمة الشعيرة وجذرها والتي تغطيها طبقة هيدروفوبيه وعند تكسير هذه الطبقة في اجزاء معينه من الشعيرة ووجودها في اجزاء اخرى يؤدي ذلك الى اختلاف قدرة الشعيرة علي امتصاص الصبغات حيث تختلف درجة انتشار الصبغة على طول الشعيرة نفسها وبالتالي فان هذا العيب سوف يعتمد على

- A. the Hydrophilic /hydrophobic properties of wool surface
- B. the hydrophilic / hydrophobic balance of the dye

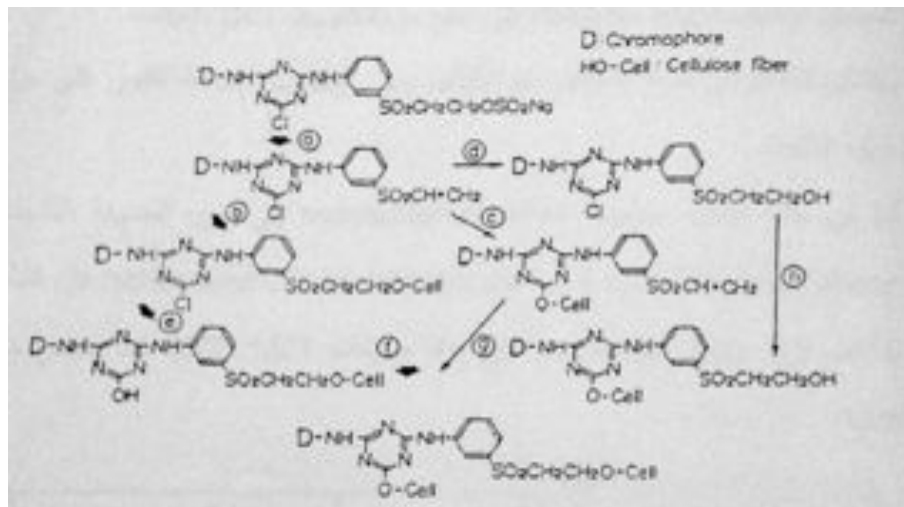
وبالتالي كلما زادت الخواص الهيدروفيلية للصبغة المستخدمه كلما ظهر هذا العيب بدرجة اكبر مما في حالة استخدام صبغات تزداد فيها الصفة الهيدروفوبيه.

السؤال الرابع:

(٣٠ درجة)

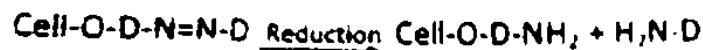
وضح مستعينا بالمعادلات:

١. التفاعلات المختلفة لصبغات Hetrobifunctional Reactive dyes مع كلا من الألياف والماء.



٢. استخدام مجموعات الأزو $N=N$ في الصبغات النشطة لاثبات تكون الروابط الاشتراكية بين الصبغة والألياف.

عند صباغة السيليلوز باحد الصبغات النشطة والتي تحتوي على مجموعة ازو $N=N$ ثم اختزالها باستخدام هيدروسلفيت الصوديوم حيث ينفصل جزئ الصبغة الى مركبين كل منهما يحمل مجموعة امين حرة (NH_2) فاذا كان هناك تفاعل بين الصبغة والاياف قبل عملية الاختزال فسوف يكون احد هذين المركبين مرتبطا بالسلسلوز بعد عملية الاختزال وبالتالي لا يزول بعملية الغسيل. عند اذيتة السيليلوز ثم معالجته مع احد مركبات الازدواج يتكون اللون مرة اخرى على الاياف مما يثبت ارتباط الصبغه مع السيليلوز بروابط اشتراكية ثابتة.



(colourless)

↓ diazotization

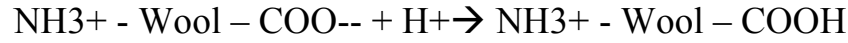


↓ Coupling

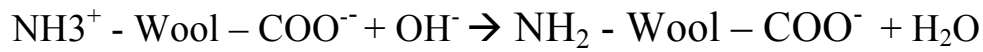


(Coloured)

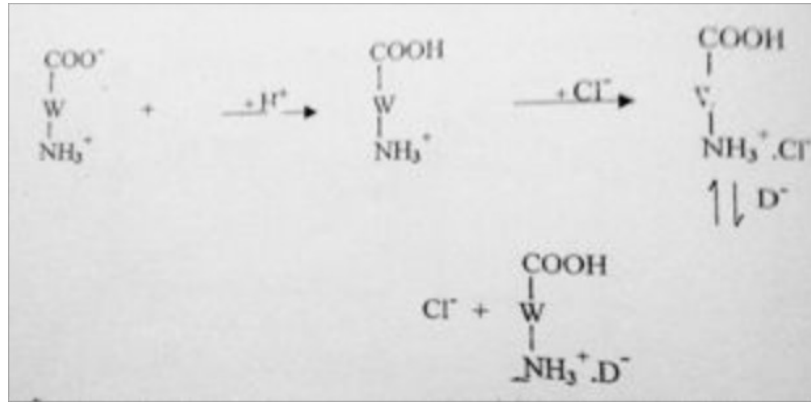
٣. امتصاص الصوف للامحاض والقلويات وميكانيكية تفاعل الصبغات الحامضية مع الصوف في الوسط الحامضي .
 عند غمر الصوف في محلول مائي حامضي أو قلوي فيلاحظ تغير قيمة pH للوسط وذلك نتيجة لامتصاص الصوف لأيونات الهيدروجين من المحلول الحامضي وارتباطها بمجموعات الكربوكسيل المتأينه كما يلي:



اما عند غمر الصوف في وسط قلوي فان ايونات الهيدروجين المرتبطه بالمجموعه القاعديه للصوف تنفصل وتتجه الي الوسط المائي ولذلك تنخفض قيمة pH له ويكتسب الصوف شحنه سالبه كما يلي



ميكانيكية تفاعل الصبغات الحامضية مع الصوف في الوسط الحامضي:



انتهت الاسئله

مع تمنياتي بالنجاح