

مستشار في الاتحاد العربي للصناعات النسيجية ومدرّب التقنيات الصباغية في غرفتي صناعة دمشق وحلب  
دمشق: هاتف: ٠١١ ٣٤٤٠٥٣٨، حلب: ٠٢١ ٢٢٦٢١٣٩، جوال: ٠٩٤٤ ٥٨٤٣١٦، b.rifatex@hotmail.com

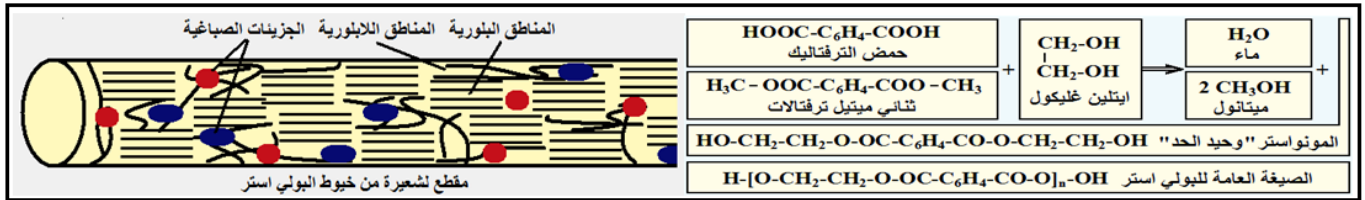
من منهاج دورات التقنيات الصباغية في الاتحاد العربي للصناعات النسيجية وغرفتي صناعة دمشق وحلب

## صباغة البولي استر

١- اصطناع البولي استر: يتم اصطناع البولي استر عبر مراحل أساسية ثلاث:

**مرحلة تحضير المونومير:** ويتم فيها التفاعل بين حمض الترفتاليك أو ثنائي ميتيل ترفتالات مع الإيتيلين غليكول عند حرارة ١٥٠-١٩٠°م وبوجود وسيط ممزوج من خلات التوتياء وثلاثي أكسيد الأنتمان، ويُستحسن الأخذ بثنائي ميتيل ترفتالات لسهولة تنقيتها بالتقطير على العكس من حمض الترفتاليك غير المتطاير وذي قابلية الانحلال المنخفضة في معظم المحلات.

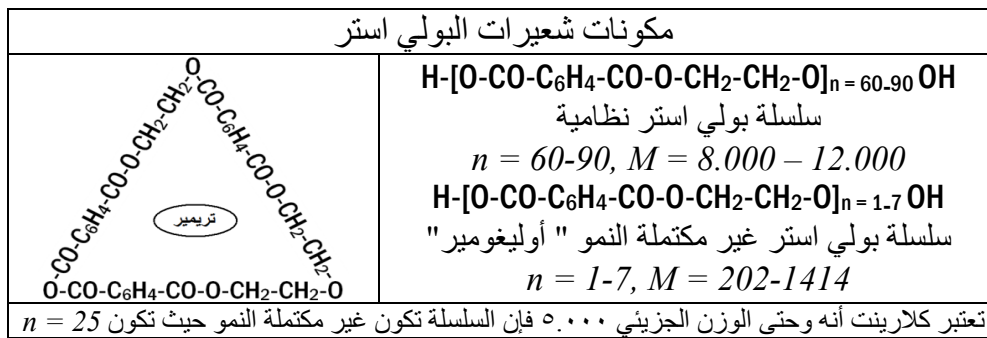
**مرحلة البلمرة:** ويتم فيها تفاعل تكاثف ينحذف فيه جزيء الإيتيلين غليكول ويجري عند ٢٦٠°م لتبدأ عملية البلمرة وصولاً لسلاسل ذات وزن جزيئي ما بين ٨.٠٠٠-١٢.٠٠٠، ويمكننا وضع مخطط العملية على الشكل:



ويستلزم استمرار التفاعل إزاحة الإيتيلين غليكول باستمرار أو إنجاز التفاعل تحت الفراغ أو بإمرار غاز حامل كي يتسنى لنا السيطرة على التفاعل والوصول للوزن الجزيئي المطلوب.

ويُضاف عادةً بعض من حمض الخل للمزيج المتفاعل ليحد من نمو السلاسل فوق الوزن الجزيئي المطلوب بتبقيعه لنهايات السلاسل البوليميرية لمنع تشكل المنتجات عالية الوزن الجزيئي واللزوجة وبالتالي درجة الانصهار والتي يمكنها عرقلة عمليات الغزل اللاحقة.

وعندما لا تتجاوز  $n$  القيمة ٧ فإننا نقول عن السلسلة بأنها غير مكتملة النمو- أوليغومير *Oligomers* - والذي تصل نسبته عادة حتى ١.٥%، وقد يتحلق التفاعل أحياناً عند مرحلته الثالثة لتفاعل البلمرة معطياً التريمير الحلقي الذي تصل نسبته حتى ١.٥% والمبينة صيغته بالشكل التالي:



وتتداخل التريميرات مع الأوليغوميرات ما يجعلهما يتسبان بنفس القدر من المشاكل أثناء العملية الصباغية، إذ يتحرك كل منهما بتأثير الحرارة من المناطق اللابلورية لسلاسل البولي استر باتجاه الحوض الصباغي حتى الوصول لدرجة الإشباع فيبدأ بعدها بالتبلور والترسب غير المنتظم على جدران الآلات والبضائع على شكل غبار عديم اللون بذاته، ولكن امتصاصه لبقايا الأصبغة والمكونات الملونة يظهره ملوناً.

**مرحلة الغزل:** وهي مرحلة الغزل التي يتم فيها صهر البوليمير في فرن خاص بحيث لا تتجاوز الرطوبة ٠.٠١% منعاً لتعرض السلاسل للفصم بسبب الحملة وبالتالي انخفاض الوزن الجزيئي.

تبلغ أقطار ثقب المغزل ٠.٢-٠.٤ مم، ويتم السحب بسرعة ٤٠٠-٩٠٠ متر/ دقيقة، ويمكننا إجراء السحب على البارد أو الساخن، ولكن السحب عند حرارة ١٠٠ م° يعطينا خيوطاً ذات خواص فيزيائية أفضل، ويصل السحب حتى ٥٠٠ % من الطول الأصلي بفعل التسخين الموضعي لدرجات حرارة أعلى من ٢٨٠ م° بسبب حرارة الاحتكاك، ونهني عملية السحب بالثبييت على البخار الساخن منعاً لحدوث أي التواء ما بين الجزيئات.

وبنتيجة المراحل الثلاث السالفة الذكر يمكننا أن نميز بين خيوط البولي استر بعضها عن بعض في خواصها الفيزيائية والصبغية عبر التباين بين الشركات الصانعة في:

١. درجة حرارة كل مرحلة من المراحل السابقة الذكر.
٢. درجات نقاوة القيم الأساسي: الإيتيلين غليكول، حمض الترفتاليك أو ثنائي ميتيل الترفتالات.
٣. زمن البقاء لكل مرحلة.
٤. أسلوب سحب الإيتيلين غليكول أو نوعية الغاز الخامل الداخل لمفاعل البلمرة ومعدلات ضخه.
٥. نسبة حمض الخل المضافة.
٦. حال الوسيط: كنسبة خلات التوتياء لثلاثي أكسيد الأنتومان، عمر الوسيط ودرجة نقاوته، ودرجة نعومته وهيئة توضع داخل المفاعل.
٧. معدلات السحب وزمن البقاء في مرحلة التثبيت.
٨. سائل الإنهاء المضاف للخيوط بهدف حماية وتغطية الخيوط كثيرة الشعيرات والذي يتكون من مزيج لزيت خاص مع ماء نقي عبر جهاز البخ المتوضع بعد غرفة تبريد الخيط مباشرة، إذ تتم موائمة المسافة بين قالب السحب وموقع تطبيق السائل بالبخ تبعاً لنمرة الشعرة الواحدة في الخيط.

٢- **المصطلحات المتداولة في عالم خيوط البولي استر:** تتكون خيوط البولي استر عادة من عدد من الشعيرات المتوازية والتي ترتبط ببعضها البعض بواسطة سائل الإنهاء السالف الذكر، وعملية ميكانيكية هي عملية الدمج - أو التطيع *Intermingling* - التي تتم بشكل مقطوع بواسطة بخاخ هواء ذي صمام فتح وإغلاق آلي، وتبعاً لذلك فإن هناك مجموعة من المصطلحات الخاصة بتداول خيوط البولي استر:

**خيوط الفلات FDY:** خيط مستمر مؤلف من شعيرات دقيقة، ويتم سحبه عبر باثق *Extruder* يمكنه سحب الخيط بنمر من ٧٠-١٥٠ دنبيير.

**خيوط التكتستوريه DTY " من التضخيم Texturising "**: أي تحويل الخيوط المسبقة الصنع لشكل أكبر من حجمها الحقيقي عبر معالجات كيميافيزيائية لإحداث تغيرات في طبيعة سطح الخيوط التركيبية القابلة للانصهار بالحرارة، ولتحقيق جملة الخواص التالية:

١. منح الخيوط استطالة وتجعيد ثابتين.
٢. خفض وزنها النوعي وسهولة خلخلة الهواء في الأقمشة المنسوجة منها مع رفع قدرتها على الاحتفاظ بالحرارة.
٣. رفع مقاومتها للكرمشة وبالتالي عدم الحاجة لإعادة كيهها، وزيادة نعومتها وتراجع شفافيتها.
٤. إكسابها درجة لمعان قليلة مستساغة.

**الخيوط المغزولة أو السبن Spun:** وتتم بتطيع شعيرات البولي استر لقطع صغيرة وإعادة غزلها بطريقة تحاكي تيلة الغزول القطنية وبحيث يكون قطرها فيما بين ٤-٧ ميكرون، ويصل حتى ١٤ ميكرون لبعض الأغراض.

**خيوط الميكروفيبير:** تتكون من شعيرات غاية في الدقة وبخانات دون الميكرون الواحد، لذا فإنها تتميز بسطح نوعي كبير جداً مقارنة مع الأنواع الثلاثة الأولى ما يستلزم نسب صباغ أعلى للوصول لذات الدرجة اللونية، إضافة لضرورة اعتماد أصبغة بمواصفات خاصة يمكنها تحقيق درجات تسوية وثباتيات عالية على الغسيل والاحتكاك.

٣- **تنمير خيوط البولي استر:** يتم التعامل مع خيوط البولي استر وفق مجموعة نمر متداولة عالمياً، وأهمها:

تنمير خيوط البولي استر		
التكس	<i>Tex</i>	غرام واحد من المادة لطول ١٠٠٠ م
الميلي تكس	<i>m.Tex</i>	ميلي غرام لطول ١٠٠٠ م
الديمي تكس	<i>D.Tex</i>	غرام لطول ١٠.٠٠٠ م
الكيلوتكس	<i>K.Tex</i>	كيلو غرام واحد لطول ١٠٠٠ م
التيتير = الدنبيير = الدينية		غرام واحد بطول ٩٠٠٠ متر
النمرة الإنكليزية	<i>N<sub>el</sub></i>	ليبرة لطول ٣٠٠ ياردة

٤- **الخواص التحليلية لبولي استر:**

١. طريقة الحرق: يتميع بلهب قصير مسود وبرائحة احتراق السكر مخلفاً كرةً بيضاء.
٢. طريقة التقطير الجاف: يعطي أبخرة حمضية تلون ورقة عباد الشمس بالأحمر عند حرقه في انبوب اختبار جاف.
٣. طريقة الصباغة: يتشرب أصبغة ديسبرس فقط.
٤. اختبار الذوبان: يذوب بثنائي ميثيل فورم أميد الساخن أو بأورتو ثنائي كلور البنزول الساخن.
٥. طريقة درجة التميع: تستلزم هذه الطريقة مجهراً وحامل عينة وميزان حرارة دقيق، وتعتمد على كسر العينة للضوء المستقطب عند تمييعها، وهذا ما يساعدنا على تحديد نقطة التميع عندما يُجهز المجهر بضوءٍ مُستقطب، ونجد على سبيل المثال:

درجات حرارة تمييع بعض الأنواع التجارية لخيط البولي استر				
النوع	كورل	ديولين أو تريفييرا	فيرون	غريلين
درجة حرارة التميع المثوية	282	255	237	229

٥- **التجهيز الأولي للبولي استر:** تتبع أهمية عمليات التجهيز الأولي لخيط البولي استر قبل صباغتها من طبيعة الزيوت المرافقة سواءً أكانت من زيوت الإنهاء في مراحل تصنيع الخيط أو من زيوت عمليات الحياكة اللاحقة، والتي من المفروض أن تكون قابلة للاستحلاب الذاتي بمجرد تبللها بالماء بفضل عوامل الاستحلاب ومضادات الأكسدة المضافة لها عند تحضيرها للمساعدة على خزنها لمددٍ طويلة قدر الإمكان، ولكن وبمرور فترات زمنية أطول أو بتشغيل الخيوط بسرعات حياكة عالية تبدأ بالتأكسد بفعل الحرارة الناشئة عن الاحتكاك لتفقد قدرتها على الاستحلاب الذاتي المطلوب.

٥-١- **حمام الغسيل الأولي:** يستحسن تطبيق حمام غسيل أولي مستقل للنسيج قبل الصباغة باستخدام عامل منظف ذي خواص استحلاب عالية وإلا يُستحسن أن يكون حاوياً على مذيبيات أمينة وفعالة، وبوسط قلوي لطيف بحدود  $pH: 9$  بإضافة كربونات الصوديوم وعند حرارة  $60-70^{\circ}C$  لمدة  $10-20$  دقيقة، ومن الضروري الإشارة هنا إلى أن ارتفاع الحرارة لأكثر من ذلك قد يؤدي لنقض الاستحلاب وبالتالي لمفعول عكسي، ونتبع هذا الحمام بشطف بارد مع بعض الحمض للتعديل.

وتوصي شركة يورك شاير بعدم استخدام غوازل لا شاردية بحمام الغسيل الأولي لأنها تتسبب بتجمع بعض أصبغة الديسبرس ما يؤدي لتشكّل بقعاً غامقة عند الصباغة لصعوبة إزالتها بصورةٍ تامة، ما حدا باستخدام غوازل مختلطة شاردية ولا شاردية.

تنصح شركة باير باستبدال كربونات الصوديوم ببيررو الفوسفات رباعية الصوديوم عندما يكون الماء متوسط القساوة، في حين تنصح شركات أخرى بثلاثي فوسفات الصوديوم، أما شركة كلارينت فتتصح بإضافة بعض الهيدروسلفيت لحمام التجهيز الأولي هذا بقصد تخريب بعض المواد الملونة أو الشوائب الكيماوية الأخرى.

٥-٢- **اختصار حمام الغسيل الأولي:** يستحسن بعض الصباغين دمج عمليتي الغسيل والصباغة في حمام واحد لرفع اقتصادية العملية الصباغية وتوفير ما أمكن من الماء، لذا فإنهم يلجؤون لإضافة عامل منظف ومزيل زيوت إلى حمام الصباغة بعد التحقق من عدم تأثيرهما على اللون والأصبغة، ولكن لوحظ عملياً استحالة الضمانة الأكيدة لهذه الطريقة لأن بعض الملوثات تستلزم وسطاً قلوياً لإزالتها، وهو ما يتعارض مع الحمام الحمضي أو المعتدل اللازم لصباغة البولي استر.

## تطبيق حمام صباغة البولي استر

أولاً- مبدأ صباغة البولي استر: ينتمي البولي استر لمجموعة الخيوط التركيبية الخاملة التي لا تملك أي مركز فعال يمكن للجزيء الصباغي أن يرتبط به، لذا تتم صباغته برفع درجة حرارته بقصد توسيع مساماته - أي ما يسمى الانتفاخ *Swilling* - ومن ثم تغلغل الجزيئات بينها لتبقى حبيسةً إثرَ عمليات التبريد اللاحقة، وتتم عملية امتصاص الأصبغة من ماء الحمام عبر مرحلتين:

• الهجرة: وتعرف على أنها مرحلة انتقال الصباغ من ماء الحمام إلى سطح الخيط.

• الانتشار: وتعرف على أنها مرحلة انتقال الصباغ من سطح الخيط نحو العمق.

وتتأثر مرحلتا الهجرة والانتشار بعددٍ من العوامل، والتي من أهمها:

١- درجة الحرارة والتحرك.

٢- الأفعال الكهربائية المتبادلة بين: مواد بناء الحمام / الأصبغة / البولي استر.

٣- بنية الصباغ وخواصه من حيث:

• حجم الجزيء الصباغي.

• نوعية الزمر المرتبطة بالجزيء الصباغي وعددها: أي زمر الأوكسوكروم المساعدة التي تزيح امتصاص

اللون نحو الموجة الأطول مثل زمر  $-OR$ ،  $-OH$ ،  $-NR_2$ ،  $-NH_2$ ، أو الكروموفورات أي حوامل اللون مثل

زمر  $-N=O$ ،  $-N=N-$  والتي تقوم بامتصاص اللون الأساس.

• شكل ومدى استواء الجزيء.

• نوعية ونسب الإضافات الداخلة في تركيب المسحوق الصباغي.

ثانياً- تصنيف أصبغة الديسبرس " المبعثرة أو المعققة ": وقد أطلق عليها تسمية الأصبغة المعققة لعدم قابليتها

الانحلال بالماء إلا لجزءٍ توازني يسيرٍ منها، ويمكننا تصنيفها عملياً بحسب حجمها إلى:

تصنيف الأصبغة المبعثرة " Disperse dyes "				
الحجم	صغيرة جداً	صغيرة	متوسطة	كبيرة
التصنيف	أسينات	E or L	SE or M	S or H

الصغيرة جداً: وتستخدم بشكلٍ رئيسٍ لخيوط ٢.٥ أسينات الذي يُحضر بأستلة زمرتين مع ثلاث زمر هيدروكسيل سيليلوزية، وللبولي أميد بالألوان الفاتحة " أي دون ٠.٥ % " .

الصغيرة: ويرمز لها بـ E من Easy أي سهل للدلالة على سهولة استنزافها من الحمام الصباغي، أو L من Low أي منخفض للدلالة على احتياجها قدرًا بسيطاً من الطاقة كي تتمكن من استنزافها من الحمام الصباغي.

الكبيرة: ويرمز لها بـ S من Slow أي بطيء للدلالة على بطء تشربها وبالتالي احتياجها زمنًا أطول لتطبيقها، أو H من High للدلالة على احتياجها قدرًا عالياً من الطاقة لتطبيقها.

المتوسطة: ويرمز لها بـ SE للدلالة على توسطها الأصبغة الكبيرة والصغيرة، أو M من Medium للدلالة على احتياجها قدرًا متوسطاً من الطاقة لتطبيقها.

وتبعاً لهذا التصنيف يمكننا استنباط أهم فوارق خواصها على النحو المبين في الجدول ١:

الجدول ١

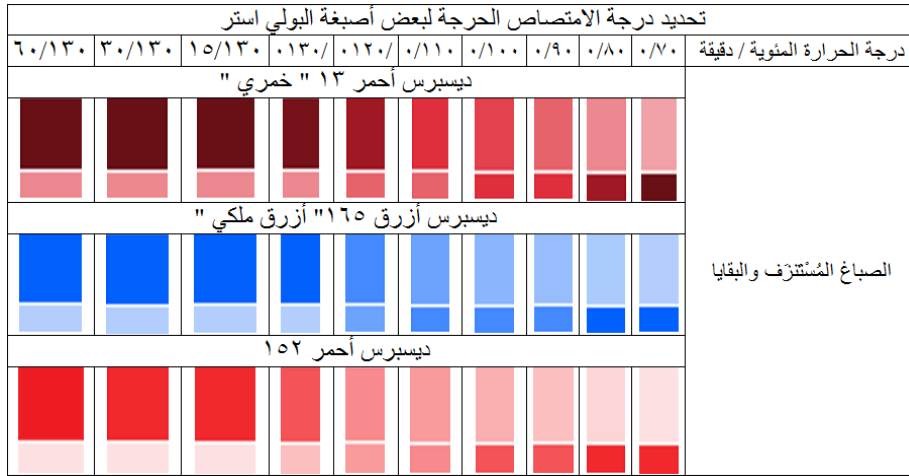
أهم الفوارق بين الأصبغة المبعثرة " Disperse dyes "			
كبيرة	متوسطة	صغيرة	المجموعة
S or H	SE or M	E or L	الخزمة
ضعيفة	متوسطة	عالية	التسوية
صعبة		سهلة	سهولة التطبيق
ضعيفة		ممتازة	الصباغة بطريقة الحوامل " الكارير "
عالية		ضعيفة	الثباتية للحرارة الجافة " الرام " بسبب تصعد الصباغ " التبخر من الحالة الصلبة للحالة الغازية مباشرة "

ثالثاً- المنطقة الحرجة للأصبغة: يسبب تباين حجوم جزيئات الأصبغة تبايناً في درجات الحرارة اللازمة للبدء بعملية الامتصاص بتغلغل هذه الجزيئات بين السلاسل البوليميرية لخيوط البولي استر، إذ تتزايد درجات الحرارة اللازمة ارتفاعاً مع ازدياد حجم جزيئة الصباغ، فأصبغة E تبدأ تغلغلها عند ٧٠ م تقريباً، وSE عند ٩٠ - ١٠٠ م، في حين أن

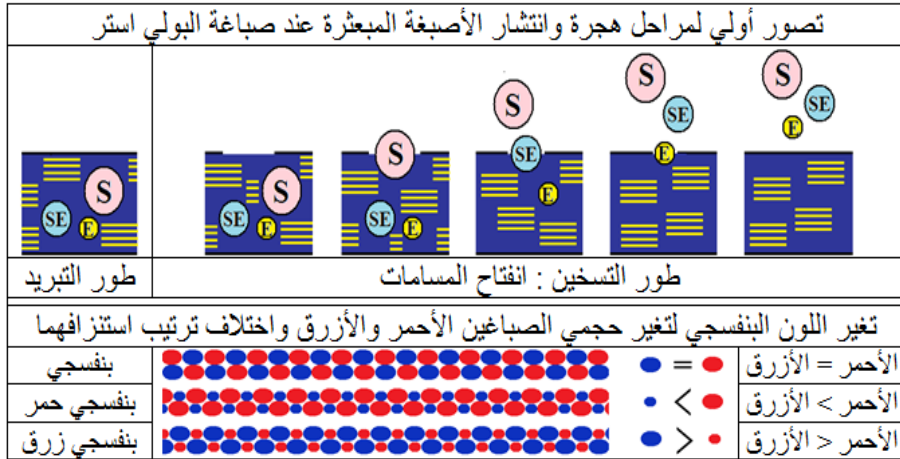
S تبدأ بعد ١٠٠ م، ولا يمكننا هنا تحديد رقم مطلق في هذا الصدد ولمجموعة بكاملها، فهذا مجال وليس نقطة، وترتبط عموماً درجة الحرارة التي يمكن للصبغ أن يبدأ عندها بالتشرب بعددٍ من العوامل التي من أهمها: الحجم الجزيئي للصبغ: فالصبغ ديسبرس أزرق ٥٦ والديسبرس الأصفر ٥٤ ينتميان لمجموعة E، ومع ذلك تبدأ عملية امتصاص الأصفر قبل الأزرق.

المتبادلات المحمولة على الجزيء الصباغي: إذ تعتمد بعض الشركات الصانعة للأصبغة لإدخال بعض الزمر الإضافية التي تعزز مواصفات معينة كالثباتيات وزهاء اللون أو التسوية... أو استبدال زمر بأخرى لذات الغاية كاستبدال جذر الإيتوكسي في الصبغ ديسبرس أزرق ٧٩ بجذر الميتوكسي في الديسبرس الأزرق ١:٧٩ ما يرفع من تسويته ويخفض من ثباتياته ويقلل من وزنه وحجمه ليخفض درجة حرارته الحرجة نوعاً ما. درجة الحموضة: ففي حين أن صبغ الديسبرس الأحمر ١٦٧ يحتاج لوسط حمضي  $pH: 3-7$  كي لا يتخرب نجد أن الديسبرس الأحمر ١٥٢ أوسع مجالاً إذ يتحمل المجال  $pH: 2-9$  وكلاهما من المجموعة S، ومع ذلك يتم بناء الحمام الصباغي عند:  $pH: 5-6$ .

ألفه خيوط البولي استر: أو مدى سهولة انتفاخها بحسب المعالجات المطبقة عليها قبل وصولها لمرحلة الصباغة، ويبين الشكل التالي تباين سرعة امتصاص الأصبغة المعلقة باختلاف حجمها ومدى تأثير ذلك التغير الحاصل على اتجاه اللون النهائي، ونرى في الشكل ١ تطور لون الصبغ الممتص بتأثير ارتفاع درجات الحرارة، وفي الشكل ٢ آلية عملية الامتصاص وترتيب عملية الهجرة والانتشار بالتزامن مع تشكل المسامات بفعل ارتفاع درجات الحرارة أيضاً والتي تمكن الجزيئات الصباغية من اختراق خيوط البولي استر.



الشكل ١ : درجة حرارة الامتصاص الحرجة لبعض الأصبغة



الشكل ٢

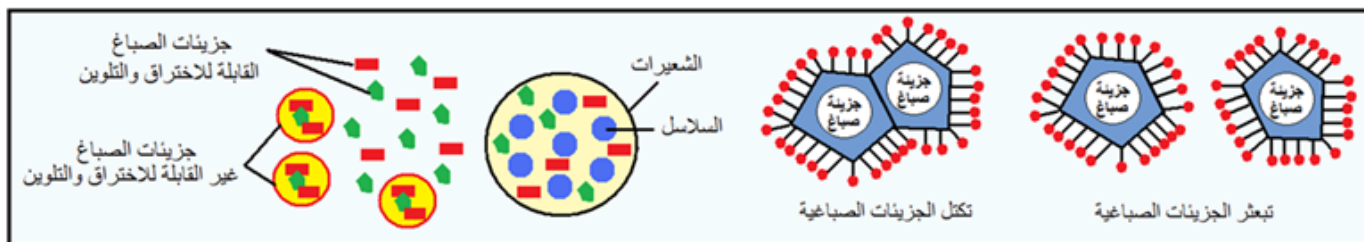
#### رابعاً : مواد بناء الحمام الصباغي:

١- الحمض: تتخرب بعض أصبغة الديسبرس في الوسطين المعتدل أو القلوي، ويتحسس بعضها الآخر من تذبذب درجة حموضة الحمام الصباغي بسبب تطاير الحمض أو تزايد درجة تشرد الحمض أو الأملاح الحمضية بفعل ارتفاع درجات الحرارة، فصبغ الديسبرس الأزرق ٧٩ مثلاً يستلزم درجة حموضة  $pH: 3-5$ ، إذ نجده يحمر دون  $pH: 3$  ويصفر عندما تزيد عن  $pH: 5$ ، لذا فإن عدم ضبط درجة الحموضة يؤدي إلى:

- انحراف اللون.
  - تراجع نسب الاستنزاف والثباتيات.
- لذا عمد الكثير من الصباغين لضبط العملية الصباغية لاعتماد بعض الأملاح الحمضية غير الطيارة التي تطرحها بعض الشركات، أو لتطبيق المحلول الموقفي من حمض الخل وخلات الصوديوم باعتماد الجدول ٣.

تركيب المحلول الموقفي : حمض الخل / خللات الصوديوم					
درجة الحموضة " pH "					
6-7	5.5	5	4.5	4	المزيج الموقفي
0.2	0.3	0.4	0.5	1	حمض الخل ٨٠% : مل/ل
3	2	1	0.5	-	خلات الصوديوم : غ/ل
عن : SUPROSS Chemie: Switzerland					
تأثير درجة الحموضة على أصبغة الديسبرس					
1% Disp. Blue 79 200% & 0.5% Disp. Yellow 241 200%					
pH: 11 : تخرب صباغي الأزرق والأصفر ، pH: 7.5 : تخرب الصباغ الأزرق					
pH: 5.5 : حموضة مناسبة وعدم تخرب أيًا من الصباغين					

- ٢- **العوامل المبعثرة:** بما أن أصبغة الديسبرس أصبغة غير ذوابة بالماء فإنها تميل للتجمع والتكتل على بعضها البعض *Aggregation* كما في الشكل ٣، ما يستدعي إضافة عوامل مبعثرة بحيث نضمن:
- بعثرة الصباغ بشكل كامل طوال فترة الحمام الصباغي .
  - الانسجام التام مع جميع مكونات الحمام من أصبغة ومواد مساعدة أخرى.



الشكل ٣ : تشكيل الجزيئات الصباغية للتجمعات الكبيرة وصعوبة اختراقها لما بين الشعيرات ومنها للسلاسل البوليميرية وتسبب آلات الصباغة العالية الغزارة والتدفق لتراجع في درجة تبعثر الأصبغة، إضافة لتفاعلات ضارة بين مختلف المواد المساعدة مع الزيوت والكارير المستحلبين ومع الأصبغة المبعثرة ما يستوجب رفع معدلات عوامل البعثرة بصورة عالية نسبياً لمنع تبقيع الخامات المصبوغة أو ترسب بقايا صباغية بين طبقات البيم أو خيوط البولي استر بنظام الكون.

ونرى في نماذج آلات صباغة معينة وعلى السطح الفاصل بين الهواء والسائل تفكك بعض المواد المساعدة الموجودة على السطح قبل الوصول لدرجة حرارة الحمام الصباغي النظامية " أي ١٣٠م " فتبدأ بالتجمع والترسب على سطح القماش لتسبب تشكل بقع غامقة، ولتحاشي هذه الظاهرة يُستحسن اعتماد المواد المساعدة اللا رغوية قدر الإمكان ورفع نسب العوامل المبعثرة لمنع هذه التفاعلات بين الأصبغة ومنتجات تفكك أو تخرب المواد المساعدة. إذاً يُستحسن عند تطبيق الحمامات الصباغية في آلات عالية معدلات الغزارة حيث تتراجع معدلات التبعثر رفع كمية العوامل المبعثرة وخاصة القادرة منها على رفع معدلات الهجرة والتزليق، وإلا فإننا نعد لإضافة موانع التفسير والعوامل المساعدة على رفع معدلات انحلال أصبغة الديسبرس ومعززي الهجرة، ومنع إعادة تبلور أصبغة الديسبرس الزائدة التي لم يتم استنزافها أو تشربها من قبل القماش في الحمام الصباغي.

٣- **عوامل التسوية:** يستلزم تطبيق بعض أصبغة الديسبرس عوامل تسوية بحسب الحالة، فهناك أصبغة ذات معدلات هجرة عالية تستلزم إضافة عوامل مؤخرة نضمن معها تجانساً أكبر في توزيعها على كامل سطح الخامات " الشكلان ٤ و٥ "، وأصبغة ضعيفة الألفة تجاه الماء وبالتالي ضعيفة التوزع ما يستوجب إضافة عوامل تسوية يمكنها تعزيز معدلات الانحلال لتستقر وتتوازن في عمليات هجرتها وانتشارها إلى أعماق الخيط، وهناك أنواع تسوية يمكنها النقاط

الأوليغوميرات التي تفرزها خيوط البولي استر عند درجات الحرارة العالية وخاصة في أنواع آلات الصباغة المنخفضة النسبة وذات معدلات التدفق العالي، وأخيراً نجد عوامل تسوية ذات قدرات استحلاب عالية تفيدنا في حال تعذر استحلاب كامل الزيوت والغرويات بمراحل التجهيز الأولية، فهناك بعض الزيوت أو الكيماويات التي لا يتم كامل استحلابها إلا بشروط درجات الحرارة العالية، وتفيدنا هذه الأنواع في التخلص من مشاكل هذه البقايا الزيتية التي ستسبب في الحمام مسببة تراجع التسوية.

تأثير أنواع تسوية مختلفة على استنزاف صباغ الأزرق التركواز ٦٠				
٠.٧٥% ديسبرس أزرق ٦٠ ، pH:5.5 ، ٦٠ دقيقة / ٩٥ م ، البقايا : ٣٠ دقيقة / ١٣٠ م				
				الصباغ المُستنزَف والبقايا
١ غ/ل عوامل تسوية مختلفة	بدون عامل تسوية	١ غ/ل كارير ميتيل نفتالين	٣٠ د / ١٣٠ م	شروط العمل
لاحظ التأثير السلبي على بريق اللون عند استخدام عامل التسوية الثالث				
الشكل ٤ : تأثير بعض عوامل التسوية على استنزاف صباغ ديسبرس أزرق ٦٠				

تمييز فعالية عوامل تسوية مختلفة بشروط الضغط الجوي				
٠.٦% ديسبرس أزرق ٧٩ ، ٠.٤% ديسبرس أصفر ٥٤ ، ٦٠ دقيقة / ٩٥ م ، pH: 4.5 ، عامل تسوية : ١ غ/ل				
				الصباغ المُستنزَف والبقايا
كارير ميتيل نفتالين	أنواع تسوية مختلفة	تسوية من نمط الاسترات العطرية	بدون تسوية	نوع العامل المساعد
٣٠ دقيقة / ١٣٠ م				

الشكل ٥ : تأثير بعض عوامل التسوية على الحمام الصباغي

#### ٤- مضادات التفسير: عند اللزوم

٥- الحوامل " الكارير ": تُستخدم لصباغة البولي استر بشروط الضغط الجوي العادي أي عند ٩٥ م تقريباً بعض المركبات الكيماوية القادرة على خفض درجة حرارة تزجج هذه الخيوط " أي درجة الحرارة اللازمة لانتفاخ الخيوط وتباعد سلاسلها عن بعضها البعض " وبالتالي تشكل مسامات بما يسمح للجزيئات الصباغية بدء عملية التغلغل وسط هذه السلاسل بفضل الحركة الاهتزازية التي تمارسها كآثرٍ حي تقدمه لها طاقتي الحرارة والتحريك .

وهناك من يعتقد بأن آلية عمل هذه المركبات تقوم على قدرتها تشكيل طبقة رقيقة على سطح الخيوط تقوم بحل الأصبغة لتصبح عملية الهجرة من الحامل إلى الخيوط بدلاً عن الماء إلى الخيوط وكأنها تقوم بدور طبقة الوسيط. ومن الضروري التنويه هنا إلى أن الاعتماد على الحوامل لا يصح مع جميع أصبغة الديسبرس، بل مع الأصبغة ذات الحجم المتوسط والصغير ولتراكيز محددة بالألوان المتوسطة العمق إلى الفاتحة، وإلا وقعنا في فخ ضعف الثباتيات أولاً وعدم الجدوى الاقتصادية ثانياً.

تتميز أنواع الحوامل عن بعضها البعض لدرجة عالية في: فعاليتها، ثمنها، رائحتها... وفي كل الأحوال فإن على الحامل تحقيق جملة من الشروط والمواصفات كي يمكننا اعتماده في عالم الصباغة، ومن هذه الشروط نجد:

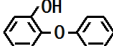

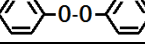






- الفعالية العالية وثبات مستحلبه طوال فترة الحمام الصباغي.
- التجانس مع مختلف مجموعات الأصبغة في الحمام الصباغي وعدم تأثيره سلباً على ثباتيات الأصبغة.
- التجانس مع مختلف المواد المساعدة الداخلة في بناء الحمام الصباغي.
- سهولة غسله والتخلص من بواقيه على البضائع المصبوغة بوجوده.
- انخفاض درجة سميته لأصغر حدٍ ممكن وضعف تطايره.

وتتوزع الحوامل في صنوفٍ عدة بحسب تركيبها، إذ نجد وكأهم مجموعات:

١٠-١- مشتقات كلور البنزن: تتميز بارتفاع فعاليتها ورخص ثمنها، ومن أهم عيوبها تطايرها العالي مما يسبب تكاثف بخارها على جدران الآلات الصباغية ومن ثم تقاطرها مسببة تبقعاً على النسيج، إضافة لسميتها وتلوينها العالي للبيئة مما دفع بمنعها نهائياً.

- ١٠-٢- أورتو فينيل فينول: يتميز بخواص تسوية وبعثرة، ويرفع من معدلات بريق اللون، ومن أهم عيوبه صعوبة التخلص من بقاياه إلا بالحرارة الجافة عند ١٥٠ م.
- ١٠-٣- ألكيل نفتالين: يتميز أيضاً بخواص تسوية وبعثرة مع رفع لمعدلات البريق إضافة لانخفاض رغوته وقلة تطايره، ولا تتطاير بقاياه إلا عند الدرجة ١٥٠ م.
- ١٠-٤- مشتقات الفحم الهيدروجينية الكلورية: تشابه مشتقات كلور البنزن إلى حد بعيد وتتميز عنها بقلّة تبقيعها على الصوف بالأصبغة المعلقة، لذا فإنها غالباً ما تستخدم لمزائج الصوف مع البولي استر " الجوخ " .
- ١٠-٥- الاسترات عالية الوزن الجزيئي: تعتبر عوامل بعثرة وتسوية وتعرية للبولي استر، تستحلب ذاتياً بالماء الحار، ضعيفة الفعالية دون الدرجة ١٠٠ م، وعالية الفعالية فيما بين ١٢٠-١٣٠ م، إذ ترفع معدلات الهجرة والتسوية بشكل جيد، وتستخدم كعامل تعرية عند درجة الحرارة ١١٠-١٢٠ م، وتتميز بقلّة تطايرها وعدم تخليفها لبقايا كأنواع الحوامل الأخرى إضافة لعدم تأثيرها على الثباتية على النور.
- ١٠-٦- الاسترات العطرية: تتميز بقدرتها العالية على التسوية والبعثرة، تؤثر سلباً على الثباتية على النور، وغالباً ما يكون استخدامها على الآلات المغلقة لأن معظمها لا يبدأ عمله قبل درجة الحرارة ١١٠ م، لذا فإنها تستخدم هنا كمعزز هجرة ولرفع نسبة استنزاف الحمام، ولا تزول بقاياها إلا عند الدرجة ١٥٠ م.
- ونرى في الجدول ٤ الصيغ المجملّة لهذه الأنواع، وتصور عن فعاليته، كما نرى في اشكل ٧ الفوارق العملية بين تطبيق صباغ ديسبرس أسود بشروط الضغط العالي عند ١٣٠ م، وحاله بشروط الضغط العادي بوجود الكارير عند ٩٥ م:

#### الجدول ٤

بعض أنواع الحوامل " Carrier "					
	أورتو فينيل فينول		ميتيل نفتالين		
	ثنائي الفينيل		الاسترات العطرية		
X-R-CH <sub>2</sub> -Cl	مشتقات الفحم الهيدروجينية الكلورية	R-CO-O-R'	الاسترات عالية الوزن الجزيئي		
	مشتقات كلور البنزن " ممنوعة في سورية "				
<b>دور الكارير في خفض حرارة تزجج البولي استر ورفع معدلات امتصاص صباغ الديسبرس</b>					
١% ديسبرس أزرق ٧٩ + ١% ديسبرس أصفر ٤٥ ، الحموضة : pH: 5.5					
مع كارير	الصباغ المستنزف والبقايا				
					
	بدون كارير / ١٣٠ م	١٢٠ م	١١٠ م	١٠٠ م	٩٠ م
	درجة الحرارة المئوية				
	لاحظ الفرق عند حرارة ٩٠ م وبدء تطابقهما عند الدرجة ١٠٥ م وتطابقهما عند الدرجة ١٣٠ م				

صباغة 1% ديسبرس أسود EX-SF 300% عند pH: 5.5	
٣% أسود	30 دقيقة / 130 م
	60 دقيقة / 95 م
	1 غ/ل كارير ميتيل نفتالين
	البواقي
	30 دقيقة / 130 م
لاحظ أن جمع البواقي لنتاج الصباغة بشروط الكارير لا تؤدي لذات اللون عند تطبيقه بشروط الحرارة العالية	



### تقنية العملية الصباغية

- ١ - **تحضير المحلول الصباغي:** من الضروري بعثرة الصباغ لأكبر قدر ممكن قبل إضافته للحوض الصباغي، ويتم العمل برذ مسحوق الصباغ على الماء الدافئ في خلاط ثابت سرعة الدوران " وتوصي شركة باسف بألا تزيد سرعة دوران الخلاط عن ١٠٠٠ دورة/ دقيقة"، فإن لم يتوفر الخلاط نلجأ لعجن الصباغ بالماء مع عامل مبعثر ومن ثم إضافته للماء الدافئ مع التحريك الجيد، ولا يجوز أن تتجاوز درجة حرارة الماء ٧٠م° منعاً لتجمع الصباغ من جديد ونقض بعثرته، وأخيراً نقوم بترشيح المحلول عبر غربال شديد النعومة ليصبح جاهزاً للضخ للحوض الصباغي.
- ٢ - **إضافة المحلول الصباغي لحوض الصباغة:** لا يجوز إضافة المحلول الصباغي مباشرة في المواضع التي يدور فيها القماش، بل يتم ضخه باتجاه النقاط التي يدور فيها الماء مثل موقع المبادل الحراري، وتتم الإضافة بهدوء وببطء قدر الإمكان وبخاصة مع الأصبغة الصغيرة الحجم الجزيئي.
- ٣ - **الصباغة:**

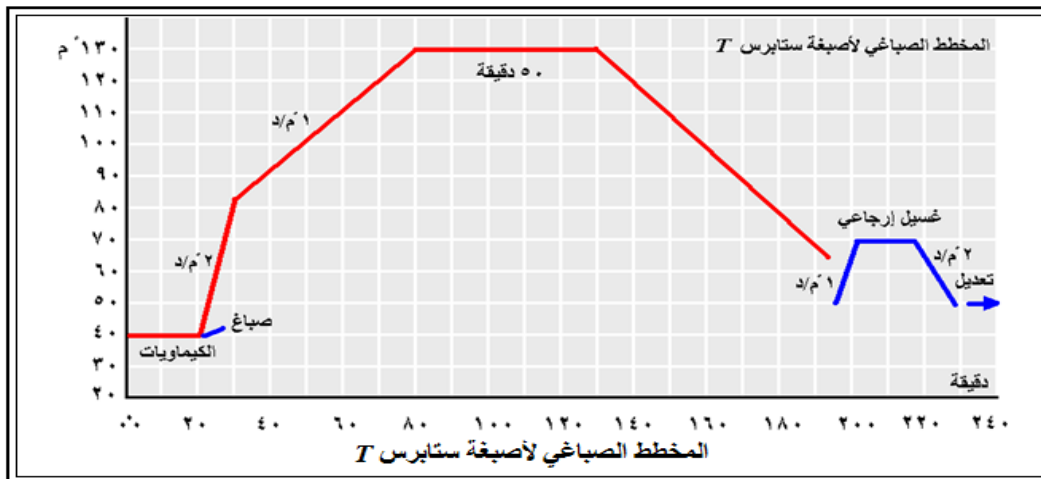
٣ - ١ : الصباغة بطريقة الحرارة العالية: تمتاز طريقة الحرارة العالية عن طريقة الضغط الجوي العادي بـ:

- تمكنا من تطبيق الأصبغة كبيرة الحجم الجزيئي وذات الثباتات العالية.
- زمن صباغة أقصر مع درجة استنزاف أعلى للأصبغة.
- تجاوز مشاكل الكارير: غسلاً وبيئياً.

لذا فإنها أكثر اقتصادية من طريقة الكارير، ومع ذلك فإن لتطبيقها معوقات عدة نجد من أهمها:

١. تزيد كلف آلات الضغط العالي ٣٠-٤٠% عن آلات الصباغة بالضغط الجوي العادي.
٢. يستلزم تشغيلها تجهيزات ضغط بخار عالي وثابت.

ولتطبيق عملية الصباغة بطريقة الحرارة العالية نبدأ كما يبين الشكل ٨ برفع درجة حرارة الحمام حتى ٦٠-٧٠م°، ونضيف الحمض والمواد المساعدة المطلوبة ونتأكد من درجة الحموضة بحيث تكون 5 - 6 pH ومنتظر ١٠ دقائق نبدأ بعدها بضخ السائل الصباغي المصفى ومنتظر ٥-١٠ دقائق، ثم نبدأ برفع درجة الحرارة بمعدل ١-٢ درجة/دقيقة، ويمكننا رفع هذا المعدل مع أصناف قصيرة الحبل نسبياً، ونستمر بمرحلة التخمير عند حرارة ١٣٠م° لمدة ١٥-٦٠ دقيقة حسب درجة عمق اللون وقدرة الصباغ الذاتية على التسوية، إذ أن هناك بعض الأصبغة الضعيفة التسوية مثل الديسبرس الأزرق ١٦٥، أو الديسبرس الأحمر ١٥٢...، لذا ولمثل هذه الأصبغة حتى وإن وصلنا معها لمعدلات الاستنزاف الجيدة فإنها تحتاج لزمان تخمير إضافي ولعوامل تسوية مميزة، ونبرد في النهاية وصولاً للدرجة ٨٠م° ونقارن اللون باللون المطلوب لإجراء ما يلزم من إضافات والعودة بدرجات الحرارة حتى ١٣٠م° من جديد.



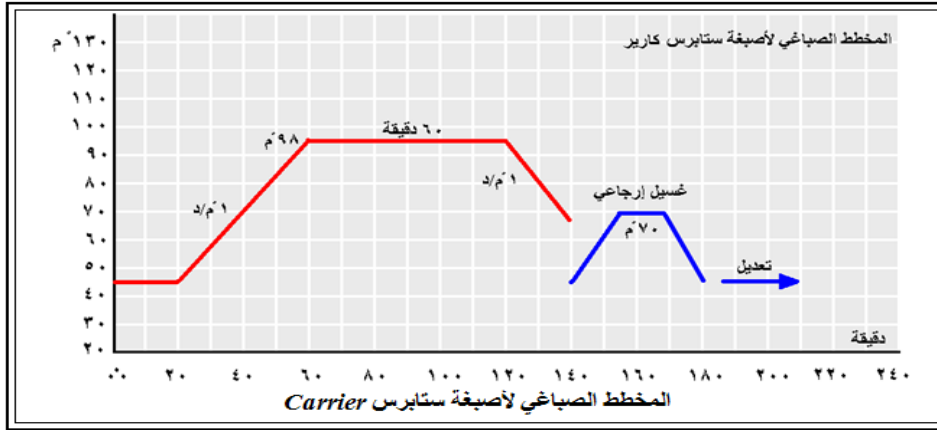
الشكل ٨: تطبيق أصبغة الديسبرس بطريقة الحرارة العالية

ويتوجب علينا الإبطاء بالتبريد قدر الإمكان منعاً للتكسير، ومن الضروري الإشارة هنا إلى أنه وبالوصول لدرجة حرارة معينة وبوجود أصبغة غير ممتزة وقابلة للتبلور أو بوجود الأوليغوميرات بكميات كافية نشهد تدرجاً لونياً ما يستوجب متابعة تدوير القماش إلى ما دون ١٠٠م° قبل التوقف.

ويُنصَح أحياناً لبعض أنواع الخامات القابلة للتكسير أو الضعيفة الحياكة أو الخيوط أن نحاول العمل بشروط خفض فيها درجة حرارة الحمام الصباغي دون ١٣٠ م° بإضافة بعض الكارير.

٢-٣- الصباغة بطريقة الكارير: يمكننا بالاعتماد على الكارير تطبيق مجموعة كبيرة من الألوان بما فيها الأسود شرط استخدام أصناف أصبغة معينة وبتبائيات دون تلك التي يمكننا الوصول إليها بالحرارة العالية، ومن الضروري كما سبق ومر معنا التخلص من كامل بقايا الكارير قبل تطبيق عمليات الإنهاء عند درجات الحرارة العالية والجافة وبخاصة مع الألوان الغامقة.

وترتبط طريقة الصباغة بالكارير بشكل وميزات آلة الصباغة أولاً ونوعية خيوط ومواصفات الخامات المراد صباغتها ثانياً، ومع ذلك يمكننا توصيف طريقة العمل كما يبين الشكل ٩:



الشكل ٩: تطبيق أصبغة الديسيرس بطريقة الكارير تحت الضغط الجوي العادي

نرفع درجة حرارة الحمام حتى الدرجة ٦٠ م° ونضيف الحمض والكارير بعد استحلابه بماء دافئ والعوامل المساعدة المطلوبة وننور لمدة ٥-١٠ دقائق، ونتأكد من درجة الحموضة بحيث تكون  $pH: 4-5$  ثم نضيف محلول الصباغ المصفى ببطء وننور لمدة ٥-١٠ دقائق ونبدأ برفع درجة الحرارة بمعدل ١ درجة/دقيقة وننتظر عند درجة حرارة الغليان ٦٠-٩٠ دقيقة نبرد بعدها ونقارن مسطرة اللون.

إن من أهم ميزات العمل بطريقة الكارير هي التخلص من مشكلة الأوليغوميرات التي تتسلخ عن خيوط البولي استر بشروط درجات الحرارة العالية.

٤ - **المعالجة بعد الصباغة:** تجري جميع المعالجات بعد الصباغة للتخلص من جميع المواد والبقايا الصباغية المتمتزة على سطح الخيوط بهدف رفع ثباتياتها لحدودها العظمى، لذا فإننا نلجأ لعمليات الشطف والغلي والغسيل الإرجاعي بحسب درجة عمق اللون ونوعية الأصبغة وطبيعة المواد المساعدة المستخدمة وشروط العملية الصباغية.

ومن الضروري في حال استخدام الكارير في عملية الصباغة معالجة القماش المصبوغ عند ١٥٠ م° الجافة لضمان التخلص من كامل آثار الكارير خاصة وباقي المواد المساعدة عامة، كي لا تتسبب بتراجع الثباتيات فيما لو بقيت حتى مرحلة التثبيت عند حرارة ١٨٠ م° فما فوق، إذ أن بقاياها عند الدرجة ١٨٠ م° فما فوق يسبب تراجعاً ملحوظاً في الثباتيات وخاصة على النور بسبب الهجرة الحرارية الناشئة والتي تعني هجرة أو انتشار معاكس للصبغ من عمق الخيوط إلى سطحها. ويتم الإنهاء عادة بعملية الغسيل الإرجاعي أو الغلي.

**الغسيل الإرجاعي:** ويتم بمعالجة الأقمشة المصبوغة في حمام يحوي:

بناء حمام الغسيل الإرجاعي للبولي استر بعد إنهاء الحمام الصباغي			
ماءات الصوديوم ٥٠%	هيدروسلفيت الصوديوم	منظف أو تسوية	١٥-٢٠ دقيقة / ٦٠ م°
٢ غ/ل	٢ غ/ل	١ غ/ل	٧٠ م°

وهناك من ينصح بالمنظف اللاشاردي خاصة مثل شركة يورك شاير، وآخرون بغوازل الأصبغة الفعالة القادرة على ربط وحجز شوارد المعادن الثقيلة والأوليغوميرات " من نمط: البولي كربوكسيلات، البولي أكريلات، البولي فوسفونات " مما يرفع من كفاءات التثبيت الحراري عند الـ ١٨٠ م°.

**عملية الغلي:** ونلجأ لها عندما لا تكون هناك حاجة للغسيل الإرجاعي كما هو الحال عند الصباغة بدرجات الحرارة العالية مع أصبغة عالية الاستنزاف، إذ تتم المعالجة هنا لمدة ٣٠ دقيقة عند حرارة ٨٠ م° بوجود ١ غ/ل منظف مع ٢ غ/ل كربونات الصوديوم، ثم نشطف ونعدل.

وقد نلجأ لشطف أخير عند حرارة ٥٠-٥٥ م° للتأكد من تمام التخلص من بقايا حمام الصباغة وبقايا حمام الغسيل الإرجاعي على السواء.

٥ - إعادة التسوية: تظهر علامات ضعف التسوية عادةً عند حصول خطأ ما في العملية الصباغية : كانقطاع حبل، أو عدم مراعاة معدلات رفع درجات الحرارة اللازمة المرتبطة بطول حبل القماش و غزارة تدفق السائل الصباغي والتي جدولتها شركة BASF على الشكل المبين في الجدول ٥، إذ تظهر علامات انعدام أو ضعف التسوية بعدم تجانس اللون ما يستلزم حماماً جديداً مع ١٠-٢٠% من الصباغ وبدرجة حموضة 4-5 pH مع كارير وعامل تسوية بحدود التراكيز التي تنصح بها كل شركة، فشركة كلارينت مثلاً تنصح بـ : ٣-٥ غ/ل كارير ديلائين EN مع ٠-٢ غ/ل تسوية ليوجين DFT، وفي حال استخدامنا لأنواع الكارير من نمط الاسترات العطرية بتركيز ٢-٣ غ/ل " حسب درجة عمق اللون ونوع الصباغ وشروط العملية الصباغية " ودون الحاجة لإضافة عوامل تسوية لقدرة التسوية العالية لهذا النمط من الكارير، ونرى في الشكل ١٠ طريقة اختبار فعالية عوامل إعادة التسوية:

الجدول ٥

معدلات رفع درجات الحرارة المناسبة لمعدلات دوران البضائع والمحلول بحسب BASF									
6	5	4	3.5	3	2.5	2	1.5	1	دوران المحلول : دورة/دقيقة
-	2	1.75	1.5	1.25	1	0.75	0.5	-	دوران البضاعة : رأس/دقيقة
3.6	3	2.4	2.1	1.8	1.5	1.2	0.9	0.6	معدل رفع درجات الحرارة عند مجال الاستنزاف الأعظمي : درجة/دقيقة

تحديد فعالية عوامل إعادة تسوية							
طريقة المؤلف				طريقة شركة كلارينت			
1.5 ديسبرس أحمر + 0.5% ديسبرس أزرق 165 مثبت عند 180 م° / 30 ثانية				1.5% ديسبرس أحمر 152 مثبت عند 180 م° / 30 ثانية			
شروط التجربة : 60 دقيقة / 130 م° ، pH:5.5				شروط التجربة : 60 دقيقة / 120 م° ، pH:5.5			
عامل إعادة التسوية من نمط الاسترات العطرية				عامل إعادة التسوية من نمط الاسترات العطرية			
2 غ/ل		1 غ/ل		-		اللون الأصلي	

الشكل ١٠

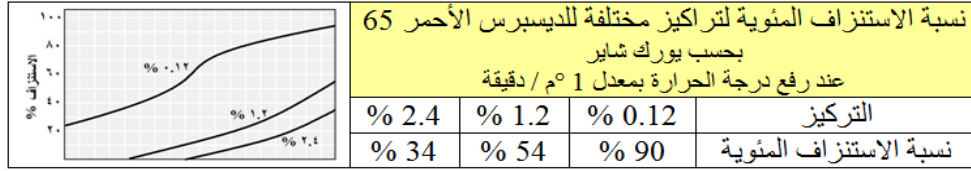
٦ - التعرية: يمكننا إجراء عملية تعرية بسيطة نخفف فيها من درجة عمق اللون بحمام يحوي كارير وعامل تسوية وبدرجة حموضة 4-4.5 pH لمدة ١ - ٢ ساعة، أما التعرية الكاملة أو شبه الكاملة فتتم بحمام قلوي بوجود هيدروسلفيت الصوديوم والكارير وعامل التسوية بتركيز تلائم درجة عمق اللون ونوعية الأصبغة ودرجة حرارة وزمن التثبيت الحراري.

٧- اختيار الأصبغة: تنصح شركة باسف باعتماد أصبغة الديسبرس في الجدول التالي وفقاً للمواصفة المطلوبة:

اختيار بعض الأصبغة لبعض التطبيقات بحسب توصيات BASF	
الألوان الفاتحة : تُستحسن المجموعة E	أصفر ٥٤ ، أحمر ٥٠ ، أزرق ٥٦ ، وقد نضطر للأورانجو ٢٥ والأزرق ٨٧
الألوان الغامقة : تستحسن المجموعة S	أصفر ٢٤١ ، أورانجو ٢٩ أو ٣٠ ، أحمر ٩٢ أو ١٦٧ ، فيوليت ٣٥ ، أزرق ٧٩
السنائر والمفروشات : ثابتية على النور	أصفر ٥٤ ، أورانجو ٢٩ أو ٣٠ ، أحمر ٦٠ أو ٦٠ أو ٩٢ أو ١٦٧ ، فيوليت ٣٥ ، أزرق ٥٦ أو أزرق تركواز ٦٠
ألوان فاتحة للسيارات	أصفر ٤٢ ، أحمر ٩١ ، فيوليت ٣٥ ، أزرق تركواز ٦٠
ألوان غامقة للسيارات	أورانجو ٢٩ أو ٣٠ ، أحمر ١٦٧ ، أزرق ٥٦

## ٨- نظام الاستنزاف " The V. Nember System "

٨-١- مفهوم الاستنزاف: يتوجب علينا عند صباغة البولي استر بلون مركب من مجموعة أصبغة انتقاء مجموعة لبناء اللون، ذلك لأن نسب الاستنزاف تتأثر أساساً بالتراكيز المستخدمة بصورة عالية، فلو أخذنا صباغ الديسبرس الأحمر ٦٥ لوجدنا في مخطظه عند رفع درجة الحرارة بمعدل درجة واحدة في الدقيقة أنه وبالوصول لـ ١٢٠ م° تكون نسب الاستنزاف بحسب التركيز على الشكل:



وعندما نأخذ مزيجين لصبغاي السيرلين الأصفر والأزرق يكون مخطط الاستنزاف على الشكل :

تباين نسب استنزاف صباغين بتغير تركيزهما بحسب يورك شاير		
الصبغ	الوصفة A	الوصفة B
سيرلين أصفر 3GL150%	0.06 %	0.05 %
سيرلين أزرق 3RLN	0.4 %	4.8 %

لذا فإنه يتوجب علينا معرفة مخططات الاستنزاف وفق مختلف التركيزات للأصبغة المستخدمة قبل مزجها بنسب معينة، مع الأخذ بعين الاعتبار بتأثيرات: درجة الحرارة، الزمن، نسبة الحمام، نوعية الخيوط، المواد المساعدة الداخلة في بناء الحمام الصباغي، تركيز الأصبغة، وبعض الشروط الثانوية الأخرى.

٨-٢- قياس نسب الاستنزاف: تطبق عملية الصباغة على كل صباغ بشكل منفرد ووفق الشروط:

شروط تجربة قياس نسب الاستنزاف				
العامل	النسبة	حمض الخل	عامل مبعثر سالب	نسبة الحمام
لمعدل	% ٠.٣	١ غ/ل	١ غ/ل	٢٠/١

ونبدأ الصباغة عند الدرجة ٧٠ م° ونرفع درجة حرارة الحمام بمعدل درجة واحدة /دقيقة وصولاً للدرجة ١٣٠ م° التي نستمر عندها ساعة كاملة، ونأخذ المساطر على التوالي ونقرأها على جهاز السيكتروفوتومتر، مع إعادة الصباغ لبواقي الحمام وقراءتها أيضاً، ونرسم الخط البياني الموافق لمعدلات الاستنزاف بأخذ القيمتين عند منتصف ونهاية الزمن لتحديد المكافئ V.

وتتم عملية القياس على عدة تركيز لكل صباغ ونرسم خطوط الاستنزاف الموافقة وفق الشكل التالي :

مخطط قياس نسب استنزاف صباغ بخمس تركيز					
رقم الخط البياني	1	2	3	4	5
نسبة الصباغ المئوية	0.06	0.2	0.5	1	4
الزمن 1.5	30	40	45	50	53
V	4	3	2.5	2	1.7

### العوامل المسببة لتراجع الثباتيات:

- ١- عدم الغسيل الجيد قبل العملية الصباغية ما يعني وصول بعض زيوت عمليات الغزل أو الحياكة غير القابلة للاستحلاب في الحمام الصباغي ومنعها تغلغل الصباغ بشكل جيد بين السلاسل البوليميرية.
  - ٢- اعتماد أصبغة صغيرة الحجم الجزيئي من النمط E، والتي تتراجع ثباتياتها عند تعرضها لحرارة الرام بسبب التباعد الحاصل بين السلاسل البوليميرية بفعل الحرارة الجافة وبالتالي اكتساب الجزيئات الصباغية لطاقة حركية تتسبب بخروجها وهو ما يسمى بالهجرة الحرارية.
  - ٣- اعتماد أنواع تسوية ضعيفة الفعالية التنظيفية، وبالتالي لا يمكنها ربط ما تطرحه الخيوط عند الحرارة ١٣٠ م°.
  - ٤- عدم الغسيل الجيد بعد إنهاء الحمام الصباغي: إذ يتوجب تطبيق نظام حمام الغسيل الإرجاعي الحمضي أو القلوي مع الأصبغة غير كاملة الاستنزاف كما هو حال صباغ الديسبرس الخمري BD "ديسبرس أحمر ١٣".
  - ٥- إنهاء القماش مع مطريات ماكرو أو ميكرو أو نانو سيليكونية: إذ يتسبب استخدامها بتراجع الثباتيات لتغلغلها بين السلاسل البوليميرية وتزليقها ما يعني تمكن الجزيئات الصباغية من التحرك السهل عند أي معالجة حرارية بوسط مائي أو جاف لتصل إلى السطح وبالتالي تراجع الثباتيات جميعها وبخاصة على الغسيل والاحتكاك والتعرق.
- مبادئ معالجة الأوليغوميرات والترايميرات في حمام الصباغة:** غالباً ما تتداخل التريمرات الحلقية مع الأوليغوميرات مما يجعلها يتسببان بنفس القدر من المشاكل أثناء العملية الصباغية، إذ يتحرك كل منهما بتأثير الحرارة من المناطق اللابلورية لسلاسل البولي استر ما يجعل سرعة تحركها مرتبطة بشكل أساسي بدرجة الحرارة، وبالتالي فإن أعلى معدلات هجرتها من الخيوط باتجاه الحوض الصباغي تجري عند مراحل طور الحرارة العالية ١٣٠ م° فأكثر، وبخاصة عند ازدياد زمن هذا الطور بحيث نصل لدرجة الإشباع التي يبدأ بعدها قسم منه بالتبلور والترسب غير المنتظم على جدران الآلة والبضائع المراد صباغتها على شكل غبار غير ملون بذاته، ولكنه يكتسب لونه لما يمتصه من أصبغة ومكونات ملونة في الحوض الصباغي، ويبقى قسم منه دواراً ومنحلاً في الحمام طوال زمن العملية الصباغية ليبدأ بالترسب مع بدء طور التبريد على الحواشي وخطوط تكسير النسيج الدوار وبشكل ظاهر

للعين المجردة، ويمكننا تجنب حدوث هذه الظاهرة بعدم السماح بترسب الأوليغوميرات أو التريميرات لأكثر من ١.٥% بالأخذ بالقواعد:

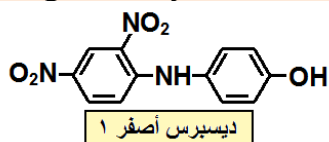
- إجراء العمليات الصباغية عند أخفض درجات حرارة ممكنة: ١٢٥°م إن أمكن والإقلال من زمن العملية الصباغية قدر الإمكان بالاعتماد على كميات بسيطة من الكارير .
- المحافظة على أعلى درجات تبعثر الأوليغوميرات وخفض معدلات ترسيبها بإضافة بعض المواد المساعدة التي يمكنها ربط الأوليغوميرات أو إذابتها كـ بعض الحموض الكربوكسيلية أو استرات بولي غليكول إيتير الأغوال الدسمة، بعض مشتقات كلور الايتيلين، بعض أنواع الايتوكسيالات، وأخيراً بعض مشتقات مركبات الأمونيوم الرباعية التي تستخدم عادة لتنظيف الآلات.
- منع نموها وتضخمها أثناء مرحلة التبريد بإجراء عملية تفريغ الحمام بحقن الماء الساخن أيضاً، أو محاولة تفريغ الحمام على الساخن أيضاً وتحت الضغط إن كانت صمامات الآلات وأوعية التمديد فيها تسمح بذلك.
- إجراء حمام غسيل إرجاعي بوجود عامل فعال سطحياً وهيدرو سلفيت الصوديوم " أو ما يقوم مقامه " مع الصود الكاوي عند الدرجة ٨٠°م ، ليتبعه شطف بارد وحمام تحميض مناسب.
- إضافة بعض المطريات اللاشاردية أو الشاردية السالبة أو مضادات التكسير المزلفة لتلطيف دوران النسيج في الحمام.
- إجراء عمليات تنظيف دورية لآلات الصباغة بغليها تحت الضغط وبإضافة بعض المذيبات أو مركبات الأمونيوم الرباعية للتخلص من الأوليغوميرات والتريميرات المترسبة في حمام:

بناء حمام التنظيف الدوري لآلات الصباغة بحسب BASF	
الجرعة	المادة
١-٢ غ/ل	هيدروسلفيت الصوديوم
٤ مل/ل	ماءات الصوديوم ٣٨° بوميه
٣ غ/ل	منظف كاتيوني من فئة مركبات الأمونيوم الرباعية
١ غ/ل	عامل بعثرة واستحلاب من فئة ايتوكسيالات الأغوال الدسمة

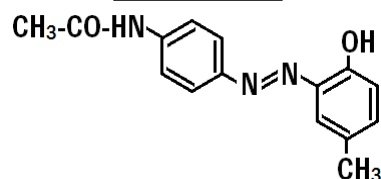


صورة مجهرية للأوليغومير من إصدارات شركة BASF

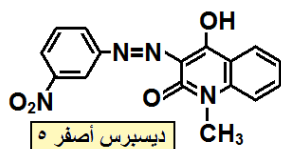
## نماذج لبعض الأصبغة المبعثرة Disperse dyes



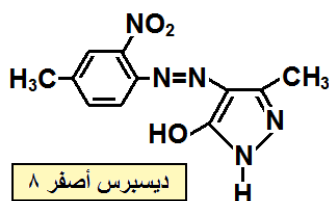
ديسبريس أصفر ١



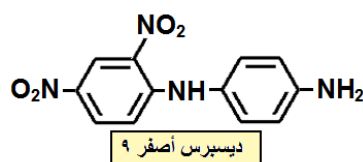
ديسبريس أصفر ٣



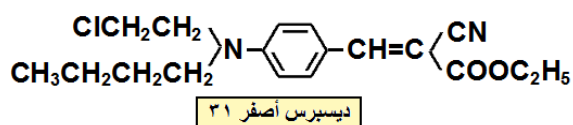
ديسبريس أصفر ٥



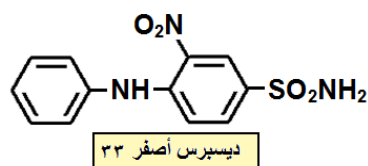
ديسبريس أصفر ٨



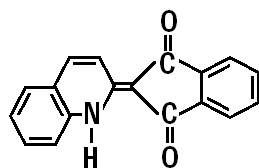
ديسبريس أصفر ٩



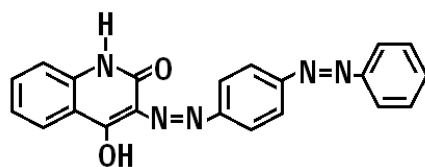
ديسبريس أصفر ٣١



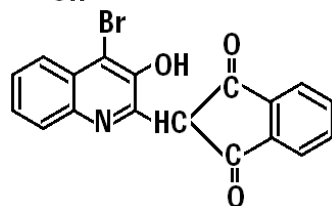
ديسبريس أصفر ٣٣



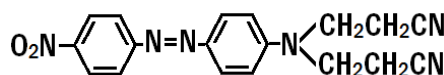
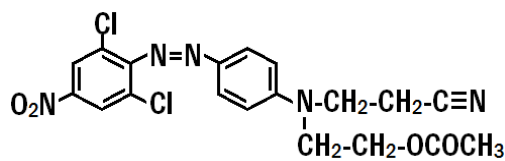
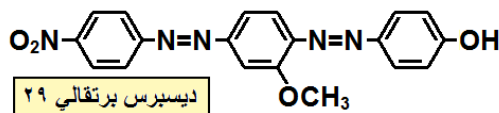
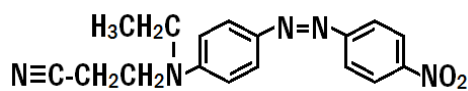
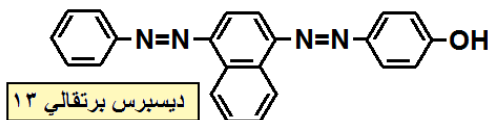
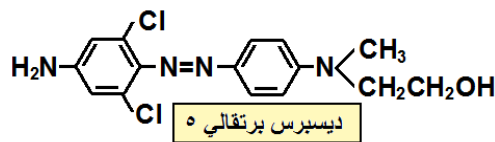
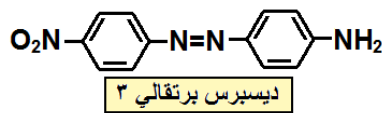
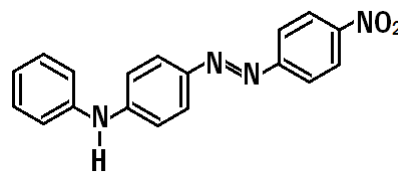
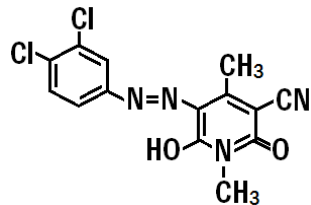
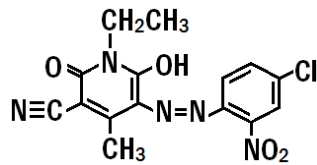
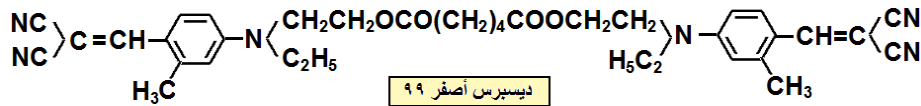
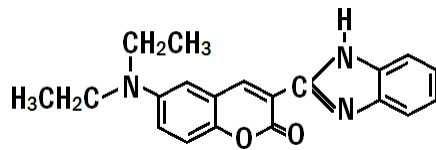
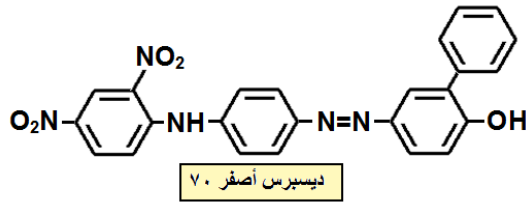
ديسبريس أصفر ٥٤



ديسبريس أصفر ٥٦



ديسبريس أصفر ٦٤



ديسبرس أصفر 70

ديسبرس أصفر 82

ديسبرس أصفر 99

ديسبرس أصفر 211

ديسبرس أصفر 241

ديسبرس برتقالي 1

ديسبرس برتقالي 3

ديسبرس برتقالي 5

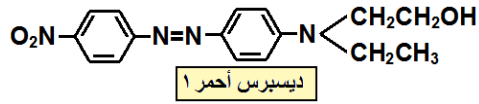
ديسبرس برتقالي 13

ديسبرس برتقالي 25

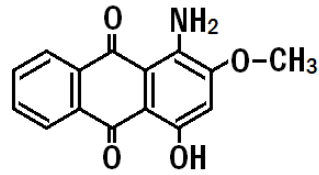
ديسبرس برتقالي 29

ديسبرس برتقالي 30

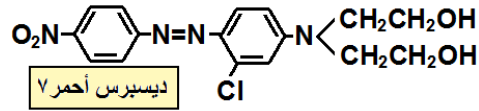
ديسبرس برتقالي 44



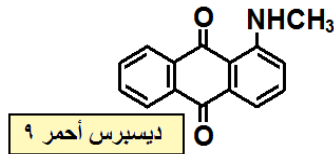
ديسبيرس أحمر ١



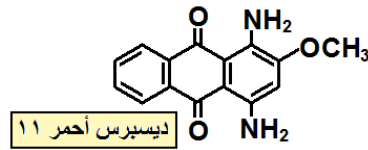
ديسبيرس أحمر ٤



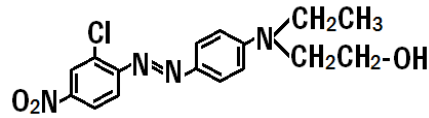
ديسبيرس أحمر ٧



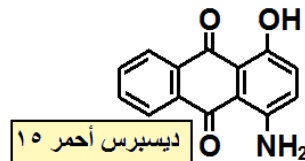
ديسبيرس أحمر ٩



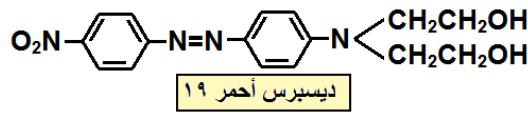
ديسبيرس أحمر ١١



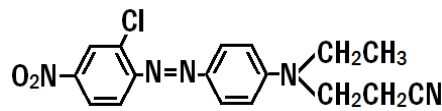
ديسبيرس أحمر ١٣



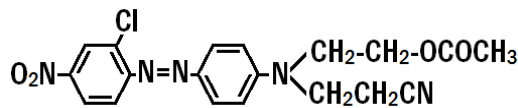
ديسبيرس أحمر ١٥



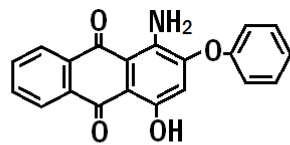
ديسبيرس أحمر ١٩



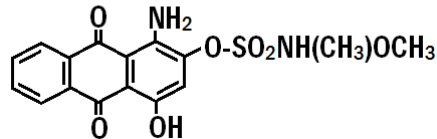
ديسبيرس أحمر ٥٠



ديسبيرس أحمر ٥٤

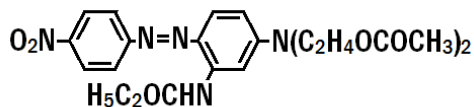


ديسبيرس أحمر ٦٠

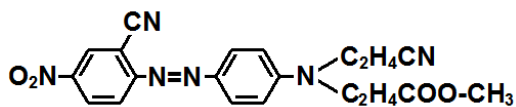
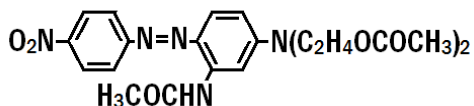


ديسبيرس أحمر ٧٣



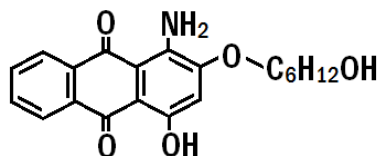


ديسبرس أحمر ٧٤

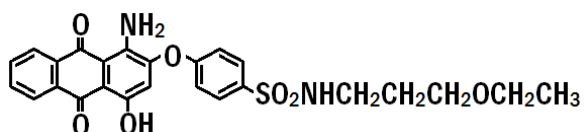


ديسبرس أحمر ٩٠

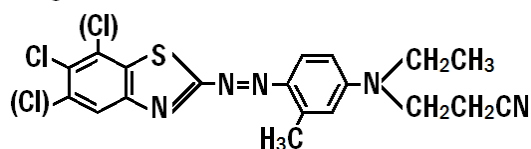
ديسبرس أحمر ٩٠



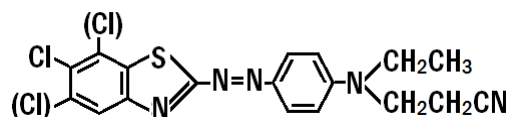
ديسبرس أحمر ٩١



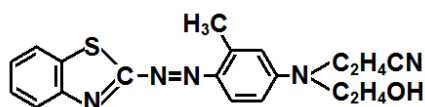
ديسبرس أحمر ٩٢



ديسبرس أحمر ١٥٢

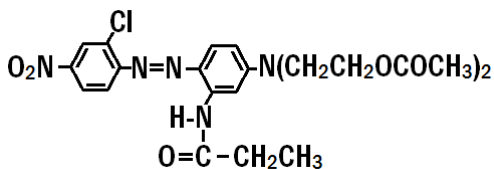


ديسبرس أحمر ١٥٣

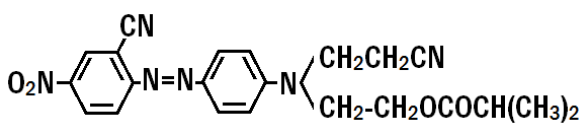


ديسبرس أحمر ١٥٦

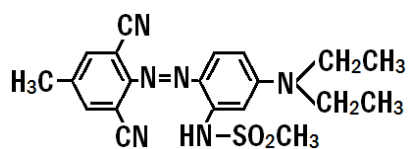
ديسبرس أحمر ١٥٦



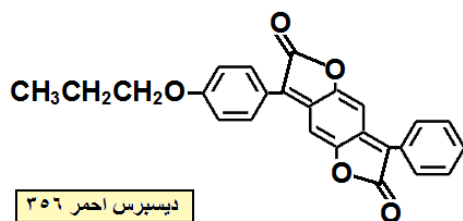
ديسبرس أحمر  
١٦٧ و ١:١٦٧



ديسبرس أحمر ٢٠٣

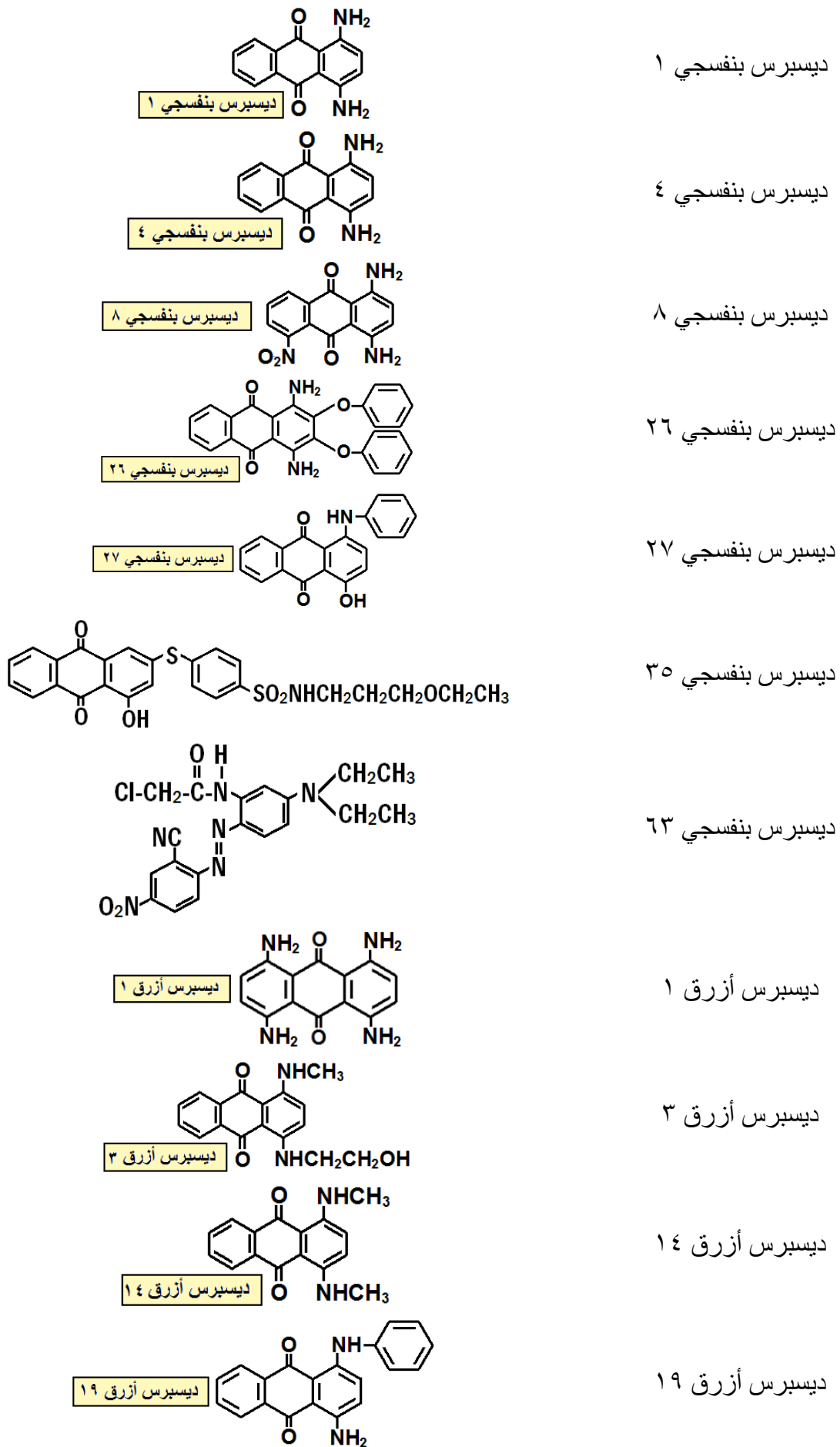


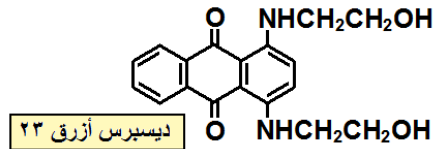
ديسبرس أحمر ٣٤٣



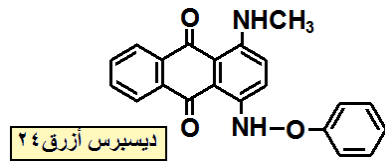
ديسبرس أحمر ٣٥٦

ديسبرس أحمر ٣٥٦

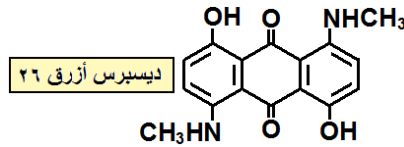




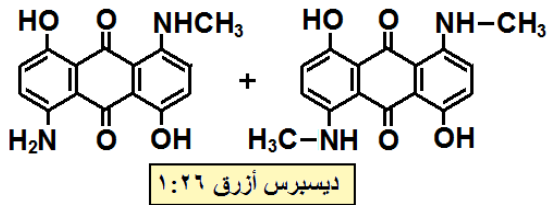
ديسپرس أزرق ٢٣



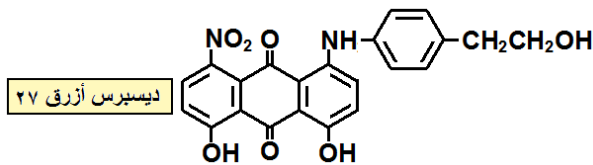
ديسپرس أزرق ٢٤



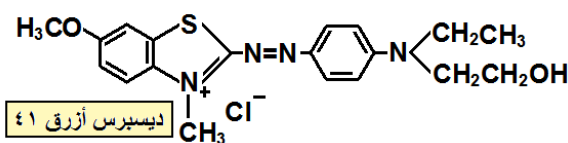
ديسپرس أزرق ٢٦



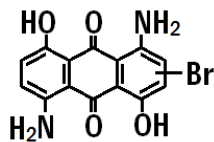
ديسپرس أزرق ١:٢٦



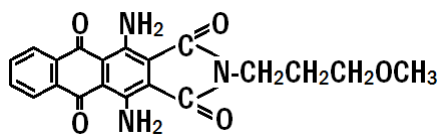
ديسپرس أزرق ٢٧



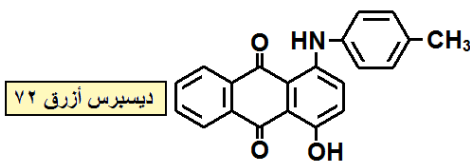
ديسپرس أزرق ٤١



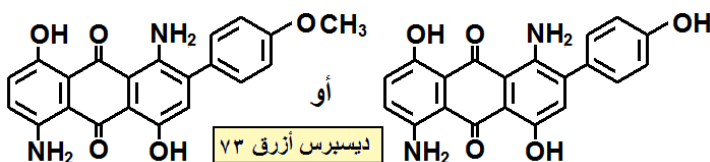
ديسپرس أزرق ٥٦



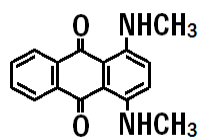
ديسپرس أزرق ٦٠



ديسپرس أزرق ٧٢



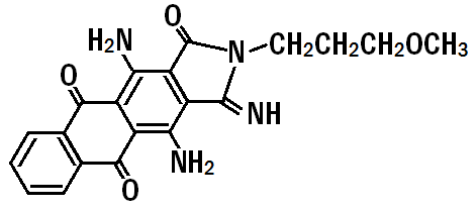
ديسپرس أزرق ٧٣



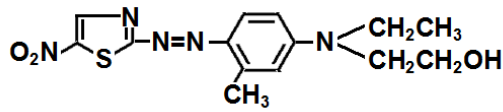
ديسپرس أزرق ٧٨



ديسپرس أزرق ٧٩

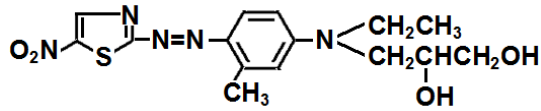


ديسبرس أزرق ٨٧



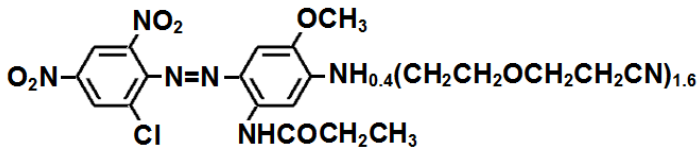
Serisol Blue RD

ديسبرس أزرق ١٠٢



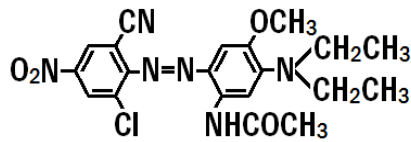
Eastone Blue GFD

ديسبرس أزرق ١٠٢



ديسبرس أزرق ١٢٥

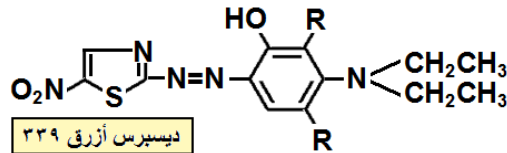
ديسبرس أزرق ١٢٥  
مزيج من مركبات ٦٠% مع ٤٠% أحادية الألكيل



ديسبرس أزرق ١٦٥

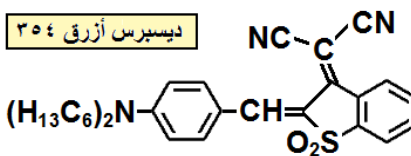


ديسبرس أزرق ١٨٣



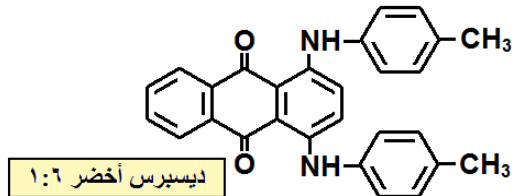
ديسبرس أزرق ٣٣٩

ديسبرس أزرق ٣٣٩



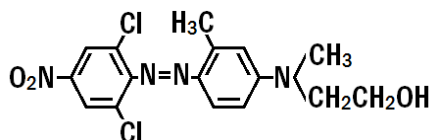
ديسبرس أزرق ٣٥٤

ديسبرس أزرق ٣٥٤

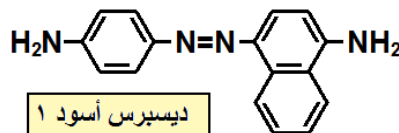


ديسبرس أخضر ١:٦

ديسبرس أخضر ١:٦



ديسبرس بني ٣



ديسبرس أسود ١

ديسبرس أسود ١

