

# 活性染料的性能及应用

奚翔云 编著

纺织工业出版社

## 活性染料的性能及应用

奚翔云編著

\*

紡織工业出版社出版

(北京東長安街紡織工業部內)

北京書刊出版業營業許可證出字第16號

五十年代印刷厂印刷·新华書店發行

\*

787×1092<sup>1/2</sup>开本·1<sup>6</sup>/2印張·25千字

1958年11月初版

1959年4月北京第2次印刷·印數5,001~7,000

定 价(9) 0.18 元

# 目 錄

一、緒 言 .....	( 3 )
二、活性染料的簡介 .....	( 5 )
(一) 活性染料的定义 .....	( 5 )
(二) 染料与纖維起化学結合的 几点事實證明.....	( 7 )
(三) 活性染料的性能 .....	( 8 )
三、活性染料的应用 .....	( 11 )
(一)普通型活性染料 .....	( 11 )
1. 概述.....	( 11 )
2. 植物性纖維的染色.....	( 12 )
(1) 間歇式染法.....	( 12 )
(2) 軋染法.....	( 13 )
(3) 連續式染法.....	( 15 )
(4) 染料之脫色方法.....	( 18 )
3. 植物性纖維的印花法 .....	( 19 )
(1) 染料的溶解.....	( 20 )
(2) 糊精之選擇及配制.....	( 20 )
(3) 印花配方(直接印花).....	( 20 )
(4) 印花后之處理.....	( 21 )
(5) 防染印花.....	( 22 )
(6) 拔染印花.....	( 24 )
4. 动物性纖維的染色 .....	( 25 )
(1) 天然蚕絲.....	( 25 )
(2) 羊毛纖維.....	( 26 )
5. 尼龍及聚酰胺纖維.....	( 28 )

(二) 新型活性染料(亦称高温型或“H”型).....	(29)
1. 概述.....	(29)
2. 植物性纖維的染色.....	(29)
(1) 間歇式染法.....	(29)
(2) 連續式染法.....	(30)
(3) 調整色澤.....	(32)
(4) 染料之脫色.....	(32)
3. 植物性纖維的印花法 .....	(33)
(1) 直接印花.....	(33)
(2) 防染印花.....	(34)
(3) 拔染印花.....	(37)
4. 動物性纖維的染色.....	(37)
(1) 天然蚕絲.....	(37)
(2) 羊毛.....	(38)
5. 尼龍及聚酰胺纖維的染色 .....	(38)
6. 其它.....	(38)

## 一、緒 言

当党中央提出赶英国及大跃进的战斗号召以后，全国人民都鼓起了无比的革命干勁，循着党的总路綫，多快好省地建設社会主义。我們上海染料行业的职工在这种新的形势下也不甘落后，奋起向世界染料工业的尖端項目“活性染料”跃进。

活性染料是目前世界染料工业的最新技术成就，由于它在染色时能与纖維起化学性的結合，因此在性能上超过了以往任何类型的染料，不但色澤鮮艳、堅牢度高超，并且染色簡便，应用范围極为广泛，因而它的出現被举世公認為合成染料进入新紀元的标誌。

活性染料的历史極短，1956年为英国所發明，瑞士及西德也相繼于1957、1958年有商品問世。但这些資本主义国家为了想壟断市場，对这些特殊产品的制造方法守口如瓶，祕不外露，所以无论在書籍上、雜誌上、報紙上，都看不到有关技术資料。但在党的英明領導及大力支持下，上海染料工业的职工發揮了高度的力量和智慧，終于揭露了資本主义国家的秘密，于今年1月份在上海潤华染料厂試制成功祖国自己的活性染料，使得我国的染料工业从仿制、复制而跃入独立發展的新阶段。以后随即在全国技术力量的协助下，在大家无比的冲天干勁下，終于在短短几个月的时间內迅速地全面超过了英国、瑞士和西德。事實証明，在党的領導下，我們完全有可能在較短時間內赶上或超过世界水平。現在我們上海的染料工业不但制成了普通型的活性染料，并制成了有各种类型的新型活性染料，并且都已正式投入生产，可以供应全国。为了能使各界对活性染料有初步的了解起見，特将活性染料的性能以及上海印染工

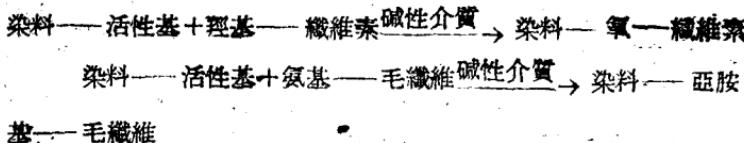
业使用国产活性染料的初步操作經驗，簡要編寫成這一小冊子，仅供各地研究參考；由於個人水平關係，以及本類型染料還剛出現不久，尚須繼續摸索探討。

## 二、活性染料的简介

### (一) 活性染料的定义

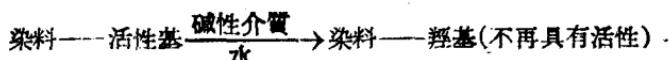
普通染料在染色时，染料与纖維只不过是一种物理的吸附現象，如直接染料在染棉纖維时，它的染色作用的發生是由于染料与纖維素上羥基中的氧或氫發生氫鍵的緣故。如酸性染料染羊毛时，酸性染液中的染料分子先行扩散而滲透至纖維組織中，然后与毛纖維上的官能基——氨基中和而發生染色作用。

活性染料則完全不同，染料的分子內部有一个活性基团，当此染料进入纖維后，此一活性基团能与纖維上的适当官能基团起化学性的結合，使染料与纖維化合成一个化合物，不再分离。当染料应用于棉纖維时，染料分子中的活性基和纖維素纖維上的羥基發生化学的鍵合作用而生成纖維素醚，醚鍵的键能达 61.44 仟卡/克分子，产生了永久性的結合。应用于蛋白質纖維时，染料分子中的活性基和蛋白質纖維中的氨基产生化合作用，生成染料的亞胺基化合物。同理染料应用于合成纖維如尼龙等，染料的活性基亦能与纖維的酰胺基产生永久性的鍵合作用。其机理如下：



活性染料在染色时，除产生上述主要化学反应外，亦产生部分少量的副反应。染料分子内部含有可溶性的磺酸基，在碱性介質的固定情况下(即染料与纖維起化学鍵合)，由于有部分染料的活性基团未及和纖維起化学結合前已与水起水解作用。

生成与纖維无亲和力并与纖維不能再起化学作用的副产物，染料——羟基，此副产物能溶于水，可用皂液或水自染色的纖物上洗去。活性染料的水解机理如下：



染色碱固时，活性基的水解程度（即副反应）视染色之对象不同而有所区别，一般不超过30%，如棉为25~30%，絲光布20~25%，粘胶纖維10~15%。活性染料与纖維和水的反应速度如圖1所示。总之活性染料的结构可以用通式 S—R—X 来表示，其中 S—为促使染料溶于水的磺酸基，R—为染料的有机分子，X—为活性基。在中性浴中，染料分佈在纖維和溶液中間，加碱后，染料便开始与水和纖維起反应（見圖1），染料与纖維的反应在任何温度下都进行得很快。在反应的头几秒鐘內轉移到纖維上的染料由平衡中消失，而纖維则繼續吸附染料。被补充吸附的染料量决定于染料对纖維的扩散速度和与水的反应速度之间的比例。在不太高的温度下，染料能全部被吸附。

在活性染料对纖維的亲和力和由于染料与纖維素化合而成的顏色堅牢度之間并没有直接关系。然而染色方法和染料与水的副反应却对顏色的堅牢度起着重大的影响。采用对纖維亲和力低的染料时，所得之水解副产物对纖維的亲和力亦低，它很容易从纖維上洗掉，不易沾污白色纖維素材。使用能被纖維素纖

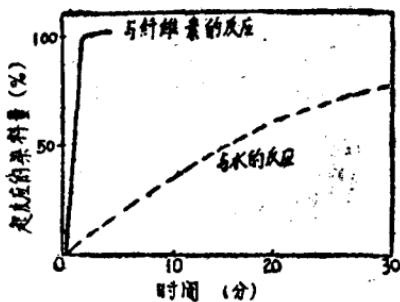


圖 1 活性染料与水和纖維起反应的相对速度

維高度吸收的染料時，其水解副產物對纖維的親和力也很高，難以從纖維內洗淨，因而在日常洗滌時這種染料會沾污白色的素材。

活性染料基本上屬於吸收性很低的染料，染色時添加食鹽能使染料的吸收率提高，此外染料對纖維的擴散系數極大，較一般直接染料要大 $10\sim 20$ 倍。因此這種類型的染料能很好地滲透到纖維的內部。

## (二) 染料與纖維起化學結合的幾點事實證明

1. 活性染料由於具有磺酸基— $\text{SO}_3\text{H}$ 而易溶於水，如果將棉布浸以活性染料的溶液並乾燥後，再經水洗時則染料將全部由纖維上褪掉。如果將浸透了染料溶液的布用鹼液處理之後，大部分染料便固定在纖維上，即使是在肥皂液中沸煮也不會褪掉。染料分子中含有的磺酸基在此時竟能轉化為不溶解物質，這只能用它與纖維素發生反應來作解釋。

2. 凡是由於直接染料、還原染料或偶氮染料染出的棉布，均可使其染料溶解於吡啶或氯仿內而褪色，而活性染料却不能。

3. 聚乙稀醇按其反應能力來說與纖維素相似。將活性染料的聚乙稀醇溶液與飽和鹽的苛性鈉溶液混合一起，能生成一種甚至在沸騰時也不溶於水的薄膜。用同樣方法所製得的酸性染料或直接染料的薄膜却能很快地溶解。

4. 在銅氨溶液中，由活性染料染色的纖維素能膨脹，但不溶解；而由直接染料染色的纖維素却極易溶解，這是說明纖維素的羥基與活性染料起了反應，因而才改變纖維的溶解度。

5. 活性黃 R 能染纖維是因為該染料中有偶氮基。纖維上的染料可以用保險粉還原，同時生成二種氨基的產物。其中的

一种还原产物不能被水洗掉，它可以在纖維上进行重氮化并能与乙苯酚偶合显色。还原和重氮化可以多次进行。这也証明了活性染料与纖維的化学結合。

### (三) 活性染料的性能

1. 驚人的堅牢度、鮮艳的色澤 大部分的活性染料其吸收光譜曲線較为簡單，因此染料色澤也非常鮮艳純正，除三苯基甲烷的盐基染料可比拟外，非一般染料所能望及。由于染料在染色后能与纖維起化学的結合，因而給染料带来了惊人的堅牢度，特別如湿处理牢度等，像皂煮、汗漬、水浸、摩擦、干洗、热熨、树脂整理等均極其高超，远远超过以往任何类型染料。即使耐洗牢度負有盛名之还原染料、硫化染料及冰染料等亦不能相比，因为这些染料在染色时都是通过机械的或物理的方法使染料保存在纖維中。活性染料的耐晒牢度(亦称日晒)亦極高超，可与素負盛名的銅盐染料及阴丹士林染料媲美，真所謂鮮艳堅牢二者兼得。

2. 应用范围 普通的染料一般只适宜于染一种或少数几种纖維，如酸性染料只宜于染絲、毛等，而不适用于染棉；硫化染料、直接染料、阴丹士林等还原染料一般适用于植物性纖維，而不适于动物纖維；扩散性染料只宜于染聚酰胺纖維如尼龙等，而不适于其它纖維。但活性染料則不同，只要纖維本身含有适当官能基团，能与染料分子內的活性基团起化学作用，都可进行染色，如植物纖維(即纖維素纖維)中的羟基，动物纖維(即蛋白質纖維)中的氨基，合成纖維(即聚酰胺类纖維)中的酰胺基都可与活性染料中的活性基团起化学作用，使染料与纖維結合为一，所以除聚丙烯腈及滌綸外(此二类纖維均为封閉结构的合成纖維，无可与染料活性基結合的适当官能基

团），如棉、毛、絲、榨蚕絲、粘胶、人造棉、人造絲、人造毛、野生植物纖維、合成纖維（如尼龙6、尼龙11、尼龙66）及它們的混紡織物等都可用活性染料染上堅牢漂亮的顏色。

3. 簡便的染色方法 活性染料的染色過程包括兩個步驟：染料溶液的浸染和在碱的存在下染料與纖維的化學反應。它的染法極為簡便，首先將要染色之纖維放入中性的染液中，在電解質存在的情況下進行染色，使染料分子迅速地被吸收並擴散到纖維之內部，然後將此已浸染過的纖維放入碱性溶液中進行固定，此時染料中之活性基即開始和纖維上的適當官能基團發生化學的鍵合反應，使染料分子與纖維結成一體，然後將已染色並固定完畢之纖維進行充分的洗滌，除掉染料在固定過程中發生水解的副產物即成，本染料亦可在室溫進行染色和固定，即所謂“冷染”，這樣就可使印染廠節約大量的蒸汽，同時也改善了勞動保護。活性染料特別適用於連續染色，對印花更為簡便，現簡舉一例：將布浸軋活性染料、碳酸氫鈉、鹽及尿素的混合液，用滾筒式或熱風干燥機烘干，然後進行汽蒸、洗滌、再干燥之即成。總之這種染料的染色方法並不需要特殊設備，一般染廠及印染廠的設備不但都可加以利用，並且還可大大地提高生產能力。

4. 超過了以往任何類型染料 在活性染料出現之前，阴丹士林等還原染料被視為最佳之高級染料，可是現在相比下來就未免相形見拙。還原染料對纖維具有過高之親和力，染色不易均勻，滲透力不佳，染色過程中的工藝要求很高，稍一不慎即易出染疵，非一般印染廠尤其是小型的染坊所能掌握。在染色過程中須先用保險粉等先將染料還原成隱色體，這樣對於纖維之物理強度損傷很大，某些陰丹士林還有嚴重的脆布現象。由於還原染料的分子較大，透染力弱，織物染後均易發生白芯。

現象，并且不宜于高濃度染色。阴丹士林是以堅牢度著称的，可是它的摩擦牢度不够高，重复洗涤牢度也不够好，它的使用范围也很狭窄，并且染料的价格也極为高昂。活性染料由于分子小，扩散系数大，对纖維的亲和力低，匀染性及透染力極佳，染法簡便，应用范围广泛，織物染色后对纖維的物理强度絲毫不受損傷，至于堅牢度方面除耐晒牢度相似外，其它牢度都远較优越，特別是重复洗涤牢度及摩擦牢度等更远非还原染料所能比拟，在鮮艳度方面也趋而过之。此外活性染料之制备过程远較还原染料簡單，因此价格低廉，成本与一般直接染料相似，价格只及到目前市上高級染料如还原、可溶性还原、酞菁、銅盐等染料之10~30%。

此外如直接染料、酸性染料等染色虽亦較方便，可是堅牢度殊难令人滿意，硫化染料价格虽低，但色光黯暗，应用范围狭窄，且亦有脆布現象。冰染料的色澤虽尚佳，惜其牢度、使用范围不够令人滿意，其染法亦較麻煩，較难掌握。

总之活性染料好似結合了以往各种类型染料的大多数优点于一身，真不愧被誉为目前世界染料工业的最新技术成就，合成染料的發展新方向。

### 三、活性染料的应用

#### (一) 普通型活性染料

##### 1. 概述

普通型活性染料是屬阴离子性，在水中極易溶解，某些牌号的活性染料对于硬水有敏感性，須事先用曲立龙 B (Trilon B)或六偏磷酸鈉进行軟水处理。各种牌号之活性染料可相互混合，亦可与阴离子性与非离子性之渗透剂配合，但不能与阳离子性染料或渗透剂混合使用。本染料对植物纖維之亲和力不高，并具有高度可溶性，故極适宜于染色技术中需轧染者，例如連續性染色法、轧染后用卷染机固色法或繩状染布机固色法。此外由于染料之渗透力甚佳，故染品極少有色澤头尾不符之弊。

活性染料分子內部拥有能与纖維起化学鍵合的活性基团，因此貯藏及保存必須有良好的条件，应尽量避免潮湿、高溫以及碱性物等接触，以免活性基分解，在一般良好的貯藏保存条件下，染料的稳定性甚佳。在溶解染料配制染液时，应先用冷水将染料調成浆状，然后用  $30^{\circ}\sim 50^{\circ}\text{C}$  之热水稀釋之，必要时染液內可加入尿素等助溶剂或其它浸潤剂。染液在  $< 50^{\circ}\text{C}$  的情况下甚稳定，可保持数小时以上，但必須注意，此染料溶液絕對不能沸煮。在染色或轧染前絕對不可混有如燒碱或純碱等之强烈碱性物，以免分解失效。

活性染料对金屬离子（如銅或鐵）具有不同程度之敏感性，如不能避免使用此种金屬所制之工具时，須用适当之金屬分离剂如 E.D.T.A. 或复合多磷化物(如 Calgon 等)，但使用此类絡合剂时須要审慎，如过量使用会降低染料之得色量。

本染料对防縮防皺处理无影响，对加硫过程（即織物染色后須施行塗胶硫化者）亦不受影响。染料在纖維染色后虽經長久露置日光下，其張力与未經染色之纖維比較毫无分别。在湿润时，露置于阳光下亦无变化，故无接触褪色感应。对于不平滑之織物及死棉，本染料具有尚良好之遮盖力。

## 2. 植物性纖維的染色

(1) 間歇式染法 活性染料在植物纖維上染色，可用普通染色机械而施行間歇式染法，但使用时应注意下列事項：

甲、活性染料只須配合电解質如食盐或元明粉便可直接染于植物纖維，但盐量濃度应严格控制在一定标准，以免前后各批染出之色澤有深淺不同之区别。

乙、冷染可得最大吸收力，热染則反会使得色量降低。

丙、染料是借碱性物而固定結合在纖維上，所用之碱性物以溫和之稀碱液为最佳。

丁、色澤的耐洗性能对于染料与纖維之化学結合程度有关，同染色后之洗滌完全程度亦有極大之关系。

戊、染料在染色的第一阶段（染浴中还未加入碱性物）有优良匀染性，但在加入碱后，染料已固定在纖維上，不能使斑染之色澤再行匀染。

A. 染色与固定 染料放入染浴后充分攪拌至完全溶解，然后将已經良好煮炼之織物放入冷染（室溫）30~45分鐘。織物进入染浴15~30分鐘后，分两次加入食盐或硫酸銨，以增进染料的吸收程度，然后再分1~2次加入适量之純碱，以加速染料与纖維的反应，此时染料的吸收率即显著增加，然后染品在碱性冷染浴內施染45~60分鐘，在此阶段內大部分染料和纖維起鍵合反应而产生堅牢色澤，然后将染品上未固着之染料用溫水淋洗及皂煮尽行洗滌干净。

間歇式染法时食盐(或元明粉)及纯碱之适当浓度：

色澤濃度	食鹽或(元明粉)	碳酸鈉
	每千份染液之用量	每千份染液之用量
淺色 <0.5%	10~20份	1~5份
中色 0.5~2%	20~30份	5~10份
深色 2~10%	30~60份	5~10份

如在卷染机上染色而用短漫液时，应照上列之最高分量。

B. 皂煮洗滌 染色后，染品須充分洗滌，以除去未固定的染料及纖維上剩余之碱性物。洗滌程序如下：

- 用冷水及溫水先后将染成品充分强烈洗滌。
- 用皂液(皂片3克/升、純碱2克/升)在85°~100°C处理15~30分鐘。
- 再用热水及冷水充分洗滌。
- 脫水烘干。

洗滌工作不必在原来染色机上进行，只須将染成品經過冷水一次洗滌后，便可取离染色机，以待皂煮洗滌，在放置其間染料无調移之弊。

本法染色适用于开口染缸或絞紗染色机染絞紗，在繩状染布机上染針織品、布料及梭織品，在卷染机上染布疋，在循环染液机上染紗团。

## (2) 軋染法

用繩状染色法或卷染法染梭織品均能产生优良效果，但对粗厚或結实之布疋或用高拈度紗所織成之布或表面不够光滑之布則不能得到优良之透心力及匀染性，在此情况下最适宜采用轧染法。本法是先将布疋用活性染料染液浸轧，然后用食盐

(或元明粉)及碳酸鈉之冷溶液在繩狀染色机或卷染机上进行固定。用此法染成之布疋美观而色澤均匀，且对紗及織布时所造成之不規則状态具有优良遮盖力，色澤并未头尾不符、左右不对之弊。并且設设备适当之印染厂采用軋染法，其工作时间远較繩狀染色法或卷染法为节省。

### 甲、軋染液配方

染 料	5~40 克/升
尿 素	0~50 克/升
盐	10~50 克/升
軋染溫度	30~50°C

乙、染色固定 布疋浸軋后移往繩狀染布机或卷染机上，机內先貯冷水及食盐，将染品轉动 15~30 分鐘，然后加入适量純碱，繼續轉动 1 小时，而后照常法洗滌及皂漬。如因軋染机械不良而产生不匀色澤，在染色第一阶段时(未加入純碱前)，自能調整其不匀程度而回复匀染，及至第二阶段时(即机內已加入純碱后)，染料与純碱發生反应作用，色澤因而牢固，如产生斑染不能再行修正。

軋染后固定所用之盐(或元明粉)及純碱之适当濃度：

色 澤 濃 度	食 鹽 或 硫 酸 鈉	純 碱
	每千份染液的含量	每千份染液的含量
淺色 <0.5%	10~20份	1~5 份
中色 0.5~2%	20~40份	5~10份
深色 2~5%	40~60份	5~10份

丙、皂漬洗滌 染色及固定完畢后，将染品照常法充分洗涤，然后进行皂漬(方法与間歇式染法类同)。

丁、色光之調整 活性染料可加入碱性固定浴內进行色光之調整；但每次加入之染料至少須施染 15 分鐘，使其充分吸收。

### (3) 連續式染法

活性染料染色于植物纖維上有下列數種連續式染法：

#### 甲、重碳酸鈉乳染法

##### 染料浸軋

+ → 烘干 → 洗濯  
碱性固定剂

本法所采用之重碳酸鈉其本身之碱性并不足以使色澤牢固或將染料分解，但借熱力所分解出之碱性物最适合作此染料固定媒介。

A. 軋染液的配制 将染料用冷水調成漿狀后，用 40°C 之水稀釋之，然后溶解于所用水量之一部分，繼續按下列配方次第加入滲透劑、防止調移劑及重碳酸鈉等，最后将軋染液增加至总需求量。

##### 軋染液配方（每升軋染液內之含量）

活性染料	滲透劑 (如胰加漂 T)	防止調移劑		重碳酸鈉
		元明粉或海藻酸鈉		
<10克	2~5克	5~20克	2克	5~10克
10~20克	2~5克	5~20克	2克	20克

B. 軋染 将已煮煉之干布在 20°~30°C 之染液內进行軋染，將軋輶間之壓力加強，使染液充分擠出至染品僅能保留最小量之染液。为避免色澤或有輕微头尾不符之弊，軋染槽以最細為佳，并將槽內染液容量保持一定。所制染液最好不超过