Procesos de producción textil (laboratorios)



#### **COLORANTES DE TINTORERÍA**

Los colorantes se dividen en diferentes grupos y, según su estructura química, combinada con elementos como son las propiedades, la clasificación, los parámetros de control y el tipo de fibra, se establece su aplicación y se logran entender los pros y contras para poder tomar decisiones de cómo, cuándo y el plan de acción en el momento de ejecutar la tintura. A continuación, se detalla cada uno de ellos.

### Colorantes según fibras

FIBRA	COLORANTE
Celulósica (natural y artificial)	Directo, reactivo, a la tina, al azufre, naftol,
Poliéster	Disperso, básico
Poliamida	Disperso, ácido, premetalizado
Acetato	Disperso
Lana y seda	Ácido, premetalizado
Acrílico	Disperso, básico

#### **Grupos de colorantes**

Colorantes ácidos			
Afinidad	Estructura química	Tipos	
Se utilizan para fibras proteínicas y poliamidas. Solo un grupo de	Largas cadenas aromáticas. Pertenece a	Antraquinónicos	
ellas tiñe en fibras celulosas; en su gran mayoría, no se fija. La lana	los grupos aminos o sulfónicos, debido a	Azos	
suele teñirse con estos colorantes.	ello, son solubles en agua.	Trifenilemánicos	
Colorantes básicos			
Afinidad	Propiedades	Característica	
Se utilizan para fibras acrílicas.	Son hidrocloruros de sales o bases orgánicas.	Baja solidez a la luz	
Colorantes directos			
Concepto	Propiedades		
Son solubles en agua. Luego de disolver los colorantes en ella, se añade sal como controlador de absorción.	Fácil aplicación.		
	Buena solidez.		
	Gran variedad de colores.		
	Económicos.		
	Aplicación fácil.		

Procesos de producción textil (laboratorios)



Clasificación	Parámetros de control	
<ul> <li>Clase A: Autoigualables. Se regulan solo para emparejar el color.</li> <li>Clase B: No son autoigualables. Se deben aplicar con cuidado y regular con pequeñas cantidades de sal.</li> <li>Clase C: Son muy complicadas en el teñido y solo se puede regular con temperatura.</li> <li>Según la cantidad de carbonato presente en el baño:         <ul> <li>Colorantes que tiñen en baño neutro.</li> <li>Colorantes que tiñen en baño débilmente ácido.</li> <li>Colorantes que tiñen en baño alcalino.</li> </ul> </li> </ul>	Temperatura Electrolito Relación de baño y agitación del baño Tiempo pH	
Colora	ntes reactivos	
Concepto	Propiedades	
La sustancia orgánica fuertemente coloreada se adhiere al sustrato a través de una reacción química, formando un enlace covalente entre la molécula de tinte y la molécula de fibra. Por tanto, el tinte pasa a formar parte de la fibra.	Aplicación lenta. Sensibles al cloro. Precios económicos. Diferentes temperaturas para su aplicación. Colores vivos y brillantes. Resistencia al lavado.	
Clasificación	Parámetros de control	
<ul> <li>Según su nivel de reactividad:</li> <li>Colorantes de baja reactividad (aplicados en caliente, a 80 – 98 °C para lograr su fijación).</li> <li>Colorantes de reactividad media (se fijan a 60 °C).</li> <li>Colorantes de alta reactividad (necesitan temperaturas más bajas, de 30 – 50 °C para fijarse).</li> </ul>	Naturaleza del colorante Relación de baño Concentración del electrolito (sal) pH Tiempo Temperatura Tipo de fibra	
Según el compuesto que forman con la celulosa  Colorantes que forman ésteres de celulosa  Colorantes que forman éteres de celulosa	Tipo de fibra	
Colorantes a la tina		
Concepto	Propiedades	
Se reduce en un medio alcalino, haciéndolo insoluble al agua; luego de aplicar sobre substrato dentro de la fibra, se oxida.	Gama de color pequeña. No sostenible con el medio ambiente.	

Procesos de producción textil (laboratorios)



Clasificación  Existen dos grandes grupos: los derivados del índigo y los derivados de la antraquinona.	Colores opacos. Alta solidez a la luz. Insolubles en agua. Precios altos.  Parámetros de control  En todos los métodos, la tintura se realiza siguiendo los mismos pasos: a. Reducción del colorante	
Los métodos de tintura empleados en los colorantes derivados de la antraquinona dependen de la facilidad de reducción y la sustantividad del leucoderivado: En solución caliente 60 °C (IN), en solución tibia 45 °C (IW), en solución fría 25 °C (IK).	b. Preparación de la tina de tintura c. Tintura d. Oxidación del leucoderivado e. Tratamientos posteriores	
	azufre (sulfurosos)	
Concepto	Propiedades	
En su molécula, tienen presencia de azufre. Para el proceso de	Colores intensos.	
teñido, se realiza en estado reducido y finalmente sufren oxidación.	Bajo costo.	
Suelen utilizarse para obtener un color negro a un precio bajo.	Fácil de aplicar. Excelente solidez.	
	Gama de colores muy reducida.	
	No es amigable con el medio ambiente.	
Colors	ntes Naftoles	
Concepto	Propiedades	
Tienen dos momentos, en el primero, se activan con sustrato más	Son de bajo precio.	
disoluciones alcalinas de las anilinas de ácidos fenol carboxílicos,	Gama de colores muy brillantes.	
que actúan como componentes copulables para ser fijados en las	Aplicación lenta.	
fibras a intervenir; y en el segundo paso, fijan el colorante apoyado	Muy buena fijación de colores amarillos, anaranjados y rojos.	
en una disolución de sal de diazonio. Se utilizan en fibras	Way bacila fijacion de colores amarinos, anaranjados y rojos.	
celulósicas y de proteínas.		
Colorantes dispersos		
Concepto	Propiedades	
Son compuestos orgánicos finamente divididos, los cuales tienen	Son insolubles.	
muy poca solubilidad, pero aptos en el teñido de acetato y fibras	No tienen carga eléctrica.	
sintéticas. Se llevan a cabo en 3 estados, para que la fibra pueda	Aptos para sublimación.	
teñir, estos son: colorante en solución, colorante en micelas y	Pueden tener problemas de solidez.	
colorante sólido. Para utilizar este tipo de colorantes, se deben		

Procesos de producción textil (laboratorios)



analizar muy bien las propiedades tintóreas de compatibilidad y		
solidez.		
Caracterización	Parámetros de control	
De baja energía o moléculas pequeñas	Estos colorantes tienen parámetros que rigen su tintura muy diferentes a	
- Poseen excelente igualación, migración	los del algodón:	
- Excelente poder de cubrimiento de barrados		
- Baja solidez a la sublimación	a. Tamaño de la molécula del colorante	
- Rápida difusión en la fibra	b. Solubilidad del colorante	
De mediana energía o moléculas medianas	c. Propiedades de derretimiento del colorante	
- Buena igualación, migración	d. Isomorfismo del colorante	
- Aceptable solidez a la sublimación	e. Susceptibilidad del colorante al pH y a la reducción del medio	
- Aceptable cubrimiento del barrado	f. Propiedades de dispersión del colorante	
- Mediana difusión en la fibra	g. Temperatura y tiempo de teñido	
De alta energía o moléculas grandes		
- Mediana igualación, baja migración		
- Aceptable solidez a la sublimación		
- Mediocre cubrimiento del barrado		
- Lenta difusión en la fibra		
El colorante disperso se difunde en el poliéster de dos formas:		
Aumentando la accesibilidad de la fibra mediante el uso de		
agentes transportadores, los que temporalmente ensanchan		
los poros intermoleculares de la fibra.		
Aumentando la velocidad de difusión por incremento de la		
temperatura y presión de teñido.		
Clasificación de colorantes dispersos		

GRUPO		В	С	D
Propiedades	Tamaño de molécula	Pequeña	Mediana	Grande
	Solidez - sublimación	Baja	Mediana	Alta
	Igualación	Buena	Moderada	Baja
	Cobertura de barrados	Buena	Mediana	Baja
Aplicación	Proceso por agotamiento	100 °C con carrier	100 °C con carrier	
	/ HT	100 °C con carrier	/ HT	HT
	/ HT	HT	medias / oscuras	oscuras

Procesos de producción textil (laboratorios)



Colorantes premetalizados		
Concepto	Propiedades	
En su estructura, tienen hidroxilos, carboxilos o aminos que pueden	Colores brillantes	
formar complejos con metales como el cromo, cobalto, níquel y	Solidez a luz y humedad	
cobre. Se utilizan para el teñido de lana, seda, poliamidas y cuero.	Teñido en pH neutro (se varía el nivel a ácido según el tipo de colorante)	
Son fáciles de combinar y de utilizar.		
Clasificación		
La clasificación de los colorantes premetalizados está basada según el número de moléculas de colorante que forman complejo con el ión		
metálico. Pueden ser:		
- Pre-metalizados 1:1. Donde una molécula de colorante forma complejo con un ion de metal.		
- Pre-metalizados 2:1. Donde dos moléculas de colorante forman complejo con un ion metálico.		

#### **Enzimas**

- Amilasas: Desengomado. Puede ser ácida o alcalina y HT.
- Catalasas: Eliminación del peróxido de hidrógeno residual luego del blanqueo.
- Celulasas: Antipilling, acabados similares al stonewash, acabados del dénim. Puede ser neutra o ácida.
- Lacasas: Oxidación de colorantes.
- Lipasas: Eliminación de grasas y ceras en el descrudado, eliminación de compuestos grasos en el desengomado.
- Pectinasas: Biodescrude del algodón.
- Proteasas: Descrude de fibras animales, desgomado de la seda, modificación de las propiedades de la lana.

#### Referencia:

Lockuán, F. (2012). *La industria textil y su control de calidad*. *Aspectos preliminares*. https://issuu.com/fidel\_lockuan/docs/i.\_la\_industria\_textil\_v\_su\_control\_de\_calidad