



¿CÓMO SE EXPERIMENTA?

Utilización del colorante índigo en el laboratorio docente de Química Orgánica



A. Vanessa Saura y Francisco Galindo*

Departamento de Química Inorgánica y Orgánica, Universitat Jaume I, Castellón, España

Recibido el 9 de junio de 2015; aceptado el 1 de octubre de 2015

Disponible en Internet el 21 de diciembre de 2015

PALABRAS CLAVEÍndigo;
Colorantes sintéticos;
Tinción a la cuba;
Práctica de laboratorio**KEYWORDS**Indigo;
Synthetic dyes;
Vat dyeing;
Laboratory practice

Resumen El colorante índigo es uno de los primeros ejemplos de tinción a la cuba. La reducción del colorante a su forma soluble (leucoíndigo) es el paso crítico del proceso. Se ha ensayado un procedimiento que mejora los resultados globales para la tinción con este colorante a nivel didáctico en una práctica de laboratorio de Química Orgánica. La innovación introducida consiste en el empleo de un balón de fondo redondo de dimensiones reducidas y el uso de un globo y una aguja para liberar la sobrepresión interior. En comparación con el procedimiento tradicional, el nuevo método permite la reducción a temperaturas inferiores (30 °C vs. 66 °C) y un teñido más homogéneo de las telas.

Derechos Reservados © 2015 Universidad Nacional Autónoma de México, Facultad de Química. Este es un artículo de acceso abierto distribuido bajo los términos de la Licencia Creative Commons CC BY-NC-ND 4.0.

Use of indigo dye in Organic Chemistry teaching laboratory

Abstract Indigo is one of the first examples of vat dyeing, being the reduction of the dye to its soluble form (*leuco-indigo*) the critical step of that process. A new method to address such reduction reaction has been tested which improves the overall results for the staining with this dye, at a didactic level in an Organic Chemistry laboratory practice. The innovation introduced consists of using a small sized round-bottom flask along with a balloon and a needle to release the inner overpressure. Compared to the traditional process, the new method allows for the reduction at lower temperatures (30 °C vs. 66 °C) and a more homogeneous fabric dyeing.

All Rights Reserved © 2015 Universidad Nacional Autónoma de México, Facultad de Química. This is an open access item distributed under the Creative Commons CC License BY-NC-ND 4.0.

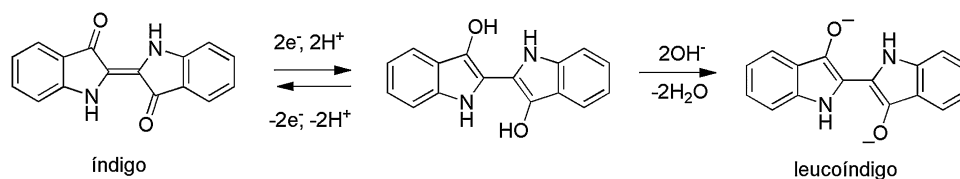
Introducción

El índigo es uno de los colorantes más antiguos que se conocen: existen referencias a su uso en el Antiguo Egipto y en la época del Imperio romano. Más recientemente el índigo se

* Autor para correspondencia.

Correo electrónico: francisco.galindo@uji.es (F. Galindo).

La revisión por pares es responsabilidad de la Universidad Nacional Autónoma de México.



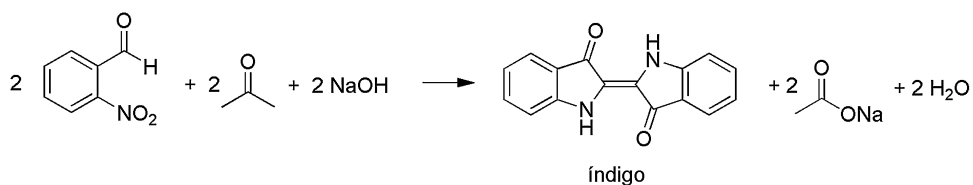


Figura 2 Síntesis de índigo mediante el procedimiento de Baeyer-Drewson.

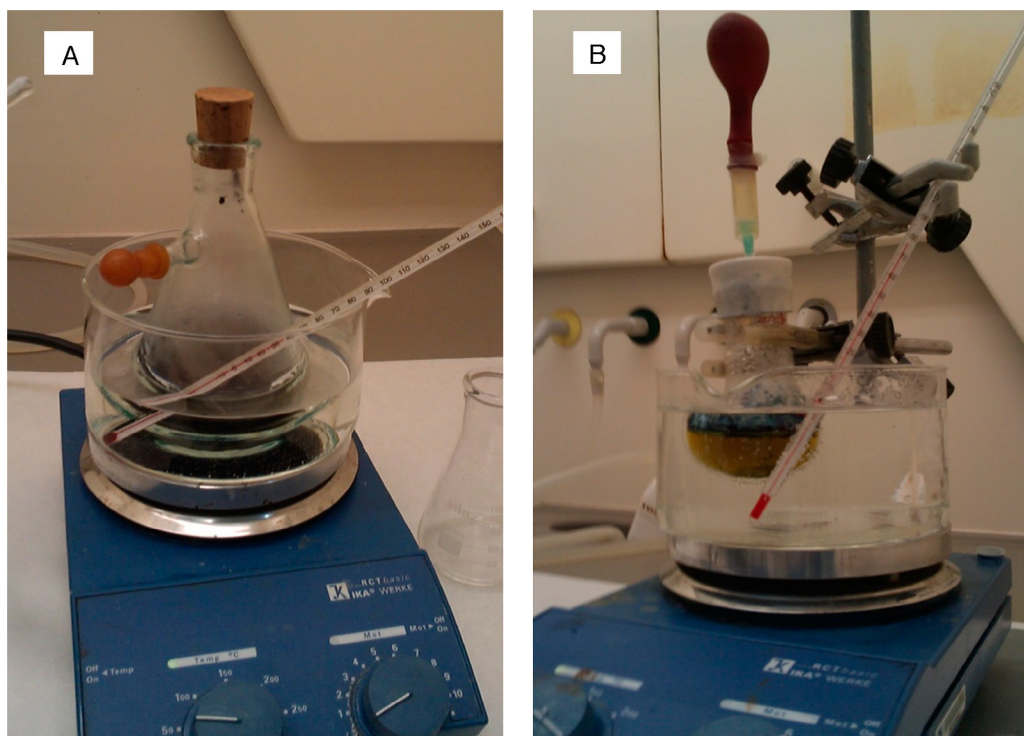


Figura 3 Montaje experimental para los procedimientos A (kitasato) y B (balón de fondo redondo) descritos en esta práctica.

se pretende es impedir la entrada de aire al sistema. La novedad del segundo montaje consiste en la utilización del recipiente con el menor volumen posible (un balón de fondo redondo de 50 mL) con lo cual se minimiza la cámara de aire en contacto con la disolución de índigo que se quiere reducir. Por otro lado, se introduce como novedad adicional el empleo de un globo (vacío) para compensar los aumentos de presión que pueden tener lugar por el desprendimiento de vapores durante el calentamiento de la disolución, en lugar de una tetina de pipeta con un corte (procedimiento descrito en la bibliografía), lo cual bloquea por completo la entrada de oxígeno del exterior.

Tras la formación de la pasta de índigo se introduce el reductor, para lo cual se para la agitación, se retira el tapón y se añaden 3 mL de NaOH 2 M seguidos de 20 mL de ditionito sódico 0.2 M en agua. Se cierran los recipientes de nuevo y se inicia la calefacción. Al aumentar la temperatura se observa una decoloración de la mezcla líquida, de azul intenso a amarillento transparente, lo que corresponde al proceso de reducción y formación de leucoíndigo. Este cambio visual resultó ser problemático en anteriores experiencias, cuando no se empleaban recipientes cerrados, por la reoxidación causada por el oxígeno del aire: se necesitaba gran cantidad de tiempo y adición extra de reductor. Sin embargo, con los

procedimientos A y B la reducción ocurre claramente con mayor facilidad, aunque con diferencias entre ambos. Con objeto de cuantificar dichas diferencias se procede a medir las temperaturas a las que tienen lugar los cambios de color en todos y cada uno de los matraces de reacción (tabla 1). Como puede observarse, la decoloración ocurre, en promedio, alrededor de 66 °C en el caso del procedimiento A, mientras que tiene lugar a 30 °C, en promedio, con el método B, es decir, una diferencia de 36 °C.

De manera ilustrativa, en la figura 4 se muestra la secuencia de imágenes típicamente observable en el caso del procedimiento de reducción propuesto en este trabajo.

Cuando las disoluciones están transparentes, se introduce un pequeño trozo de tela de algodón, el cual se mantiene totalmente sumergido en la disolución de índigo reducido (leucoíndigo) durante 30 min, a una temperatura constante de 90-100 °C. Se extrae la pieza de algodón y se lava con agua para arrastrar los posibles restos de índigo que no se hayan incorporado a las fibras de la tela, se seca con papel absorbente para eliminar el exceso de agua y se expone al aire para iniciar la oxidación del leucoíndigo a índigo, que quedará así depositado en la matriz de las fibras de la tela. En pocos minutos la tela se torna de color azul. Para completar la oxidación se introduce

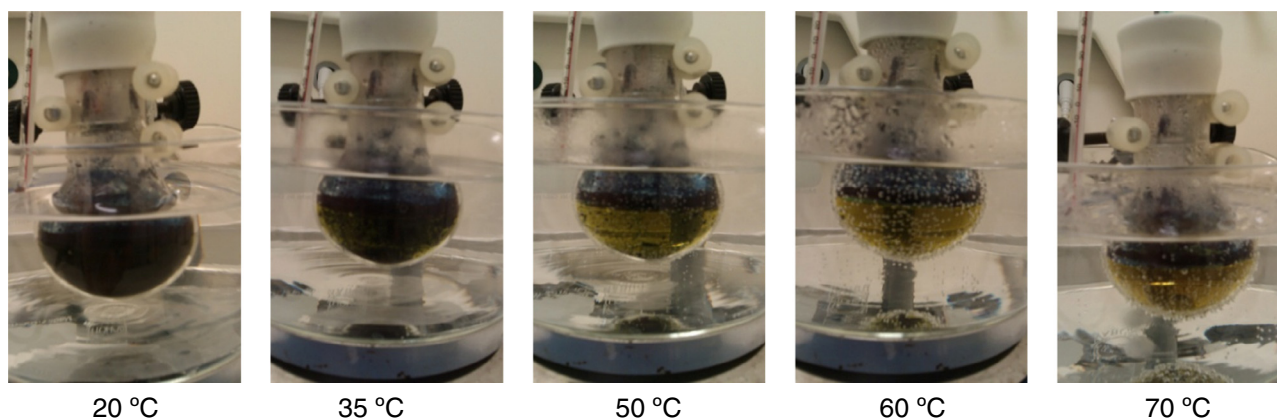


Figura 4 Secuencia de imágenes correspondiente a la reducción de índigo (procedimiento B: en balón de fondo redondo de volumen reducido) en función de la temperatura del sistema.

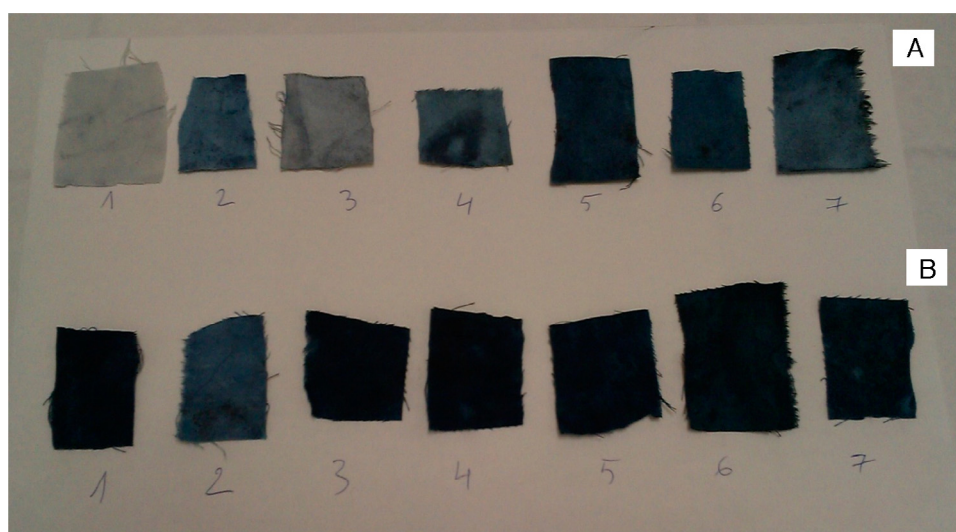


Figura 5 Series de telas teñidas con el leucoíndigo obtenido mediante los procedimientos A (arriba) y B (abajo).

Tabla 1 Comparativa por parejas de las temperaturas de inicio y final de la reducción

Método	Pareja	T inicial (°C)	T final (°C)
A	1	80	(a)
A	2	68	(a)
A	3	70	(a)
A	4	50	(a)
A	5	60	84
A	6	60	(a)
A	7	73	(a)
B	1	20	80
B	2	35	80
B	3	26	80
B	4	37	80
B	5	35	80
B	6	25	80
B	7	31	80

(a) No se llega a apreciar con claridad el final de la reducción, ya que queda una ligera capa de índigo superficial sin reducir.

la tela en una estufa a 100 °C durante 5 min. La [figura 5](#) muestra el resultado del teñido de 2 series representativas de telas, siguiendo los procedimientos A y B. Como puede observarse, en el caso del procedimiento B los teñidos son más homogéneos y no existen fallos, como sí ocurre con el método A.

Conclusiones

En el teñido con índigo por el método a la cuba el paso crítico es la reducción del colorante a su forma soluble (leucoíndigo). Se ha ensayado un procedimiento que mejora los resultados globales para la tinción con este colorante a nivel didáctico en una práctica de laboratorio de Química Orgánica. La innovación introducida consiste en el empleo de un balón de fondo redondo de dimensiones reducidas y el uso de un globo y una aguja para liberar la sobrepresión interior. En comparación con el procedimiento que emplea un matraz kitasato y una tetina de pipeta con una abertura, el nuevo método permite la reducción a temperaturas inferiores (30 °C vs. 66 °C) así como un teñido más homogéneo de las telas.

La mejora obtenida con los pequeños cambios realizados sobre el procedimiento habitual de reducción en sistema abierto puede ayudar a los estudiantes a visualizar y entender cómo enfocar los procesos de mejora de los procedimientos químicos para que sean más efectivos, a la vez que sostenibles.

Parte experimental

Fase 1: Síntesis de índigo

Reactivos y disolventes

Nitrobenzaldehído
Acetona
Hidróxido sódico 2 M
Etanol
Agua

Material

Matraz erlenmeyer 250 mL
Agitador magnético
Placa agitadora/calefactora
Embudo Büchner

Procedimiento

En un erlenmeyer de 250 mL se disuelven 2 g de 2-nitrobenzaldehído en 40 mL de acetona, que posteriormente se diluye con 70 mL de agua destilada. Con ayuda de un agitador magnético se somete esta disolución a agitación vigorosa y se añaden lentamente 10 mL de NaOH 2 M. La disolución experimenta cambios de color: primero se vuelve amarillo claro y después se oscurece. En pocos segundos comienza la aparición de un precipitado de índigo. Se mantiene la agitación durante 5 min más y se filtra el precipitado obtenido (azul-violeta) en un embudo Büchner ayudados de vacío. El precipitado se lava con agua hasta que se observa que esta sale incolora y, después, con 40 mL de etanol. Se seca el precipitado en la estufa durante 15 min a 100 °C. Se pesa el sólido y se calcula el rendimiento.

Fase 2: Reducción de índigo a leucoíndigo

Reactivos y disolventes

Índigo
Etanol
Hidróxido sódico 2 M
Ditionito sódico
Agua

Material

Matraz kitasato 100 mL
Tetina de pipeta
Tapón de caucho/corcho
Balón de fondo redondo
Septum
Globo
Agitador magnético
Placa agitadora/calefactora
Cristalizador grande

Procedimiento

Tal como se ha descrito en el apartado de resultados y discusión, la reducción se realiza empleando 2 procedimientos experimentales distintos si bien las cantidades de índigo y de reductor son las mismas en ambos casos con el fin de que los resultados puedan ser comparados.

En el recipiente correspondiente se introducen 200 mg del índigo sintetizado en la fase 1, se añaden 2 mL de etanol y se mezclan hasta obtener una pasta con ayuda de un agitador magnético. De este modo se puede mantener el sistema tapado y evitar el contacto con el oxígeno atmosférico.

Tras la formación de la pasta de índigo se introduce el reductor: se para la agitación (para que no se incorpore oxígeno a la mezcla), se retira el septum y se añaden 3 mL de NaOH 2 M seguidos de una disolución de 0.6 g de ditionito sódico en 20 mL de agua, sin olvidar el plato poroso. Se tapan los recipientes de nuevo y se empieza a calentar la mezcla de reacción. Para conseguir una temperatura uniforme se emplea un baño de agua, utilizando un cristalizador como contenedor, ya que este sistema permite, además, tomar la lectura de la temperatura a la que ocurren los cambios de coloración asociados a la reducción. En este proceso se elimina la agitación magnética para evitar que el oxígeno de la cámara de aire, en contacto con la disolución a reducir, se incorpore a la mezcla y reoxide el leucoíndigo. Se calienta hasta que se observa desaparición del color azul y aparición de coloración amarillenta en la disolución, lo cual indica que la reducción se ha completado.

A continuación se explican de forma pormenorizada los puntos clave para operar con cada uno de los métodos.

Reducción con el método A (matraz kitasato; Boykin, 1998)

El montaje que se necesita para este procedimiento consta de un matraz kitasato provisto de una tetina de pipeta Pasteur que tape la salida lateral y un tapón de corcho que bloquee la boca del matraz, tal como se muestra en la figura 3A. A la tetina de pipeta se le ha practicado una incisión de aproximadamente 1 cm con el objetivo de que la presión generada en el interior del sistema pueda ser liberada y, además, quede limitada la admisión de aire. El tapón de corcho se envuelve con parafilm para asegurar que no pueda entrar aire por los poros que se observan en la superficie del corcho.

Reducción con el método B (balón de fondo redondo)

Para llevar a cabo este procedimiento se necesita un montaje como el de la figura 3B: un balón de fondo redondo tapado con un septum, lo cual asegura la estanqueidad del medio. Para garantizar que no existe sobrepresión en el interior del balón sin perder la estanqueidad del sistema, se acopla al septum un globo (vacío) mediante una aguja de jeringa. La aguja ofrece el canal de salida para liberar los vapores que se generan durante el calentamiento y la flexibilidad del globo permite contenerlos sin necesidad de que haya una abertura directa al exterior. La aguja se conecta al globo mediante un tubo de goma y las uniones en este segmento se refuerzan con parafilm para asegurar que no entra oxígeno del exterior.

Fase 3: Tinción de una pieza de algodón

Las disoluciones decoloradas obtenidas en la fase 2 se emplean en la tinción de una pieza de algodón. Para ello se abre el sistema, se introduce rápidamente un pequeño trozo de tela de algodón sumergiéndolo por completo en la disolución de índigo reducido (leucoíndigo). Se cierra de nuevo el sistema y se mantiene la tela sumergida durante 30 min a una temperatura de 90-100 °C. Tras ello se saca la pieza de algodón, se lava ligeramente con agua para arrastrar las partículas de índigo superficiales, se seca con papel absorbente para eliminar el exceso de agua y se deja al aire para oxidar el leucoíndigo. En pocos minutos la tela adquiere el color azul característico del índigo. La oxidación se completa introduciendo la tela en una estufa a 100 °C durante 5 min.

Conflicto de intereses

Los autores declaran no tener ningún conflicto de intereses.

Agradecimientos

Se agradece el soporte económico a la Unitat de Suport Educatiu (USE) de la Universitat Jaume I de Castellón (proyecto ref. 2812/13 - curso 2013/2014).

Referencias

- Bianda, V., Constenla, J.-A., Haubrichs, R. y Zaffalon, P.-L. (2013). Colorful experiments for students: Synthesis of indigo and derivatives. *Chemistry: Bulgarian Journal of Science Education*, 22(1), 52–65.
- Blackburn, R. S., Bechtold, T. y John, P. (2009). The development of indigo reduction methods and pre-reduced indigo products. *Coloration Technology*, 125(4), 193–207.
- Blackburn, R. S. y Harvey, A. (2004). Green chemistry methods in sulfur dyeing: Application of various reducing d-sugars and analysis of the importance of optimum redox potential. *Environmental Science & Technology*, 38(14), 4034–4039.
- Boykin, D. W. (1998). A convenient apparatus for small-scale dyeing with indigo. *Journal of Chemical Education*, 75(6), 769.
- Clark, R. J. H., Cooksey, C. J., Daniels, M. A. y Withnall, R. (1993). Indigo, woad, and tyrian purple: Important vat dyes from antiquity to the present. *Endeavour*, 17(4), 191–199.
- Fernelius, W. C. y Renfrew, E. E. (1983). Indigo. *Journal of Chemical Education*, 60(8), 633–634.
- Fitton, A. O. y Smalley, R. K. (1968). *Practical Heterocyclic Chemistry*. Nueva York, EE. UU.: Academic Press.
- Gilbert, K. G. y Cooke, D. T. (2001). Dyes from plants: Past usage, present understanding and potential. *Plant Growth Regulation*, 34(1), 57–69.
- Hollmann, F., Arends, I. W. C. E. y Holtmann, D. (2011). Enzymatic reductions for the chemist. *Green Chemistry*, 13(9), 2285–2314.
- McKee, J. R. y Zanger, M. (1991). A microscale synthesis of indigo: Vat dyeing. *Journal of Chemical Education*, 68(10), A242–A244.
- Palácio, S. M., Alves, C. de F. y Borin da Cunha, M. (2012). Determinação de ácidos e bases por meio de extratos de flores. *Educación Química*, 23(1), 41–44.
- Park, S., Ryu, J.-Y., Seo, J. y Hur, H.-G. (2012). Isolation and characterization of alkaliphilic and thermotolerant bacteria that reduce insoluble indigo to soluble leuco-indigo from indigo dye vat. *Journal of the Korean Society for Applied Biological Chemistry*, 55(1), 83–88.
- Roessler, A., Crettenand, D., Dossenbach, O., Marte, W. y Rys, P. (2002). Direct electrochemical reduction of indigo. *Electrochimica Acta*, 47(12), 1989–1995.
- Roessler, A. y Jin, X. (2003). State of the art technologies and new electrochemical methods for the reduction of vat dyes. *Dyes and Pigments*, 59(3), 223–235.
- Santhi, P. y Moses, J. J. (2011). Reduction process of vat dye on cotton fabric assisted by ferrous sulphate. *Asian Journal of Chemistry*, 23(1), 169–172.
- Sosa, G. L. y Zalts, A. (2012). Adsorción de colorantes sobre tierra de diatomeas. Un trabajo de laboratorio con enfoque ambiental. *Educación Química*, 23(4), 492–497.
- Vuorema, A., John, P., Keskitalo, M., Mahon, M. F., Kulandainathan, M. A. y Marken, F. (2009). Anthraquinone catalysis in the glucose-driven reduction of indigo to leuco-indigo. *Physical Chemistry Chemical Physics*, 11(11), 1816–1824.
- Xu, Y. H., Li, H. F., Chu, C. P., Huang, P. y Ma, C. A. (2014). Indirect electrochemical reduction of indigo on carbon felt: Process optimization and reaction mechanism. *Industrial & Engineering Chemistry Research*, 53(26), 10637–10643.