

OBJETIVO

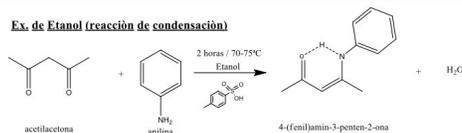
El objetivo de nuestro proyecto fue llevar a cabo la síntesis de nuevos compuestos de plata y cobre a partir de ligantes azufrados.

INICIO

Comenzamos haciendo una reacción entre la acetil-acetona y la anilina con la cual obtuvimos el ligante denominado

AcNac .

Ex. de Etanol (reacción de condensación)



Referencias

CROMATOGRAFIA EN CAPA FINA. (s.f.). Obtenido de CROMATOGRAFIA EN CAPA FINA: http://organica1.org/1311/1311_6.pdf

Méndez, Á. (18 de julio de 2011). *Cromatografía en columna*. Obtenido de Cromatografía en columna: <https://quimica.laguia2000.com/general/cromatografia-en-columna>

PUNTO DE FUSIÓN POR EL MÉTODO FISHER JOHNS. (20 de Septiembre de 2017). Obtenido de PUNTO DE FUSIÓN POR EL MÉTODO FISHER JOHNS : <http://puntodefusionporelmetodofisherjhons.blogspot.com/2017/09/punto-de-fusion-por-el-metodo-fisher.html>

Savin., A. (s.f.). *Química Orgánica*. Obtenido de Química Orgánica: <https://www.quimicaorganica.org/blog-usuarios-quimica-organica/924-espectroscopia-de-infrarrojo.html>

TÉCNICAS Y OPERACIONES AVANZADAS EN EL LABORATORIO QUÍMICO (TALQ). (s.f.). Obtenido de TÉCNICAS Y OPERACIONES AVANZADAS EN EL LABORATORIO QUÍMICO (TALQ): <http://www.ub.edu/talq/es/node/269>



UNIVERSIDAD DE
GUANAJUATO

Estudios de compuestos de Plata y Cobre

VERANOS DE LA CIENCIA UG 2019



Alumnas:

- Barrientos Rico Miriam Alejandra
- Caudillo Baca Ana Cecilia
- Correa Ibarra Margarita Guadalupe

Asesor:

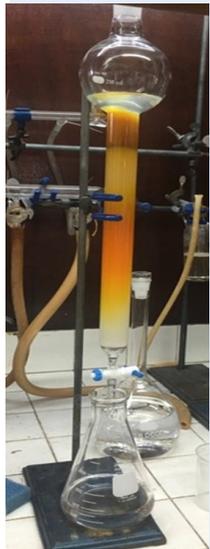
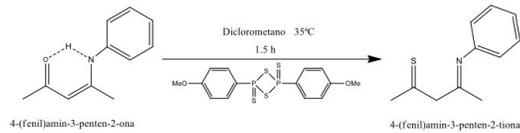
- Elvia Tomasa Sosa Vergara

Lugar de Realización

Laboratorio de QACSB, Departamento de Química, División de CNYE.

SACNAC

Reacción de intercambio de oxígeno por azufre



Para separar al ligante azufrado SacNac, de los demás subproductos, utilizamos la cromatografía en columna, la cual se muestra a la izquierda.

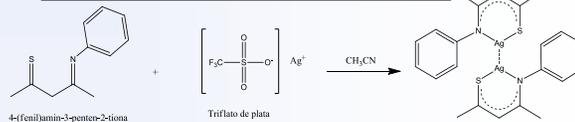
Este método de purificación es de los más importantes para la separación de diferentes sustancias, tanto orgánicas como inorgánicas.

Para separar la mezcla de disolventes del producto que nos interesa, lo hicimos en el rotaevaporador.

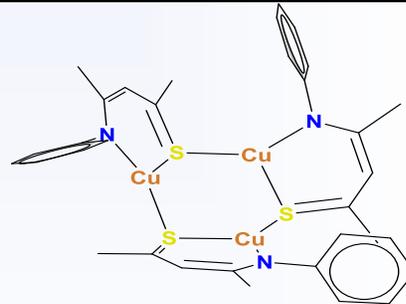


Obtenido el SacNac, lo utilizamos para la síntesis de dos complejos.

Plata (propuesta de resultado)



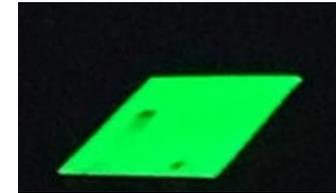
Trímero de cobre (propuesta de resultado)



Finalmente, para solidificar nuestra disolución del SacNac lo llevamos sequedad en la línea de Schlenk. Y la utilizamos tanto para el SacNac y este complejo.



Para comprobar si los sustratos han reaccionado y caracterizar el(los) posible(s) productos se utilizan diversas metodologías analíticas y espectroscópicas



-ESPECTROMETRÍA EN INFRAROJO

SacNac Ag



-RESONANCIA MAGNÉTICA NUCLEAR

