

Elaboración de Informes de Laboratorio

Primer autor
Segundo autor

Laboratorio de Química Orgánica I
Grupo A1 o G1
Profesor: Julio R. Pinzón
29 de enero de 2015

Resumen

El resumen es una versión condensada de todo el informe escrita en apenas 100 a 200 palabras. Para lograr este propósito el resumen debe contener una o dos frases introductorias al tema, la descripción del problema a resolver, el como fue resuelto, la metodología empleada, los principales resultados y/o conclusiones del trabajo. En la práctica es más fácil escribir el resumen al final, cuando las demás secciones estén listas.

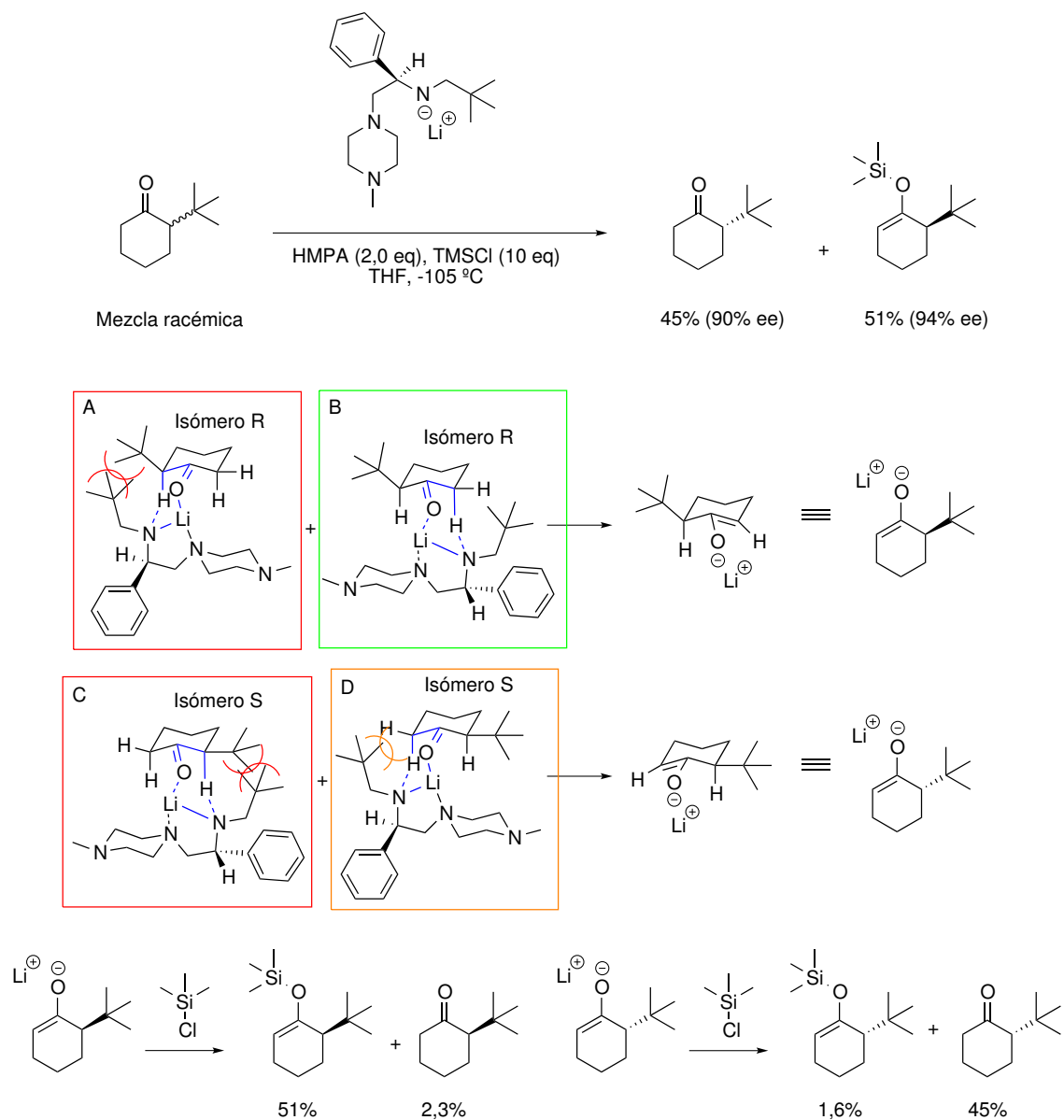
1. Introducción

Esta sección debe incluir información general que explique la importancia del experimento. Se deben utilizar referencias para soportar la base científica del mismo; esto le da credibilidad, porque indica que preparó adecuadamente la práctica. Debe incluir la información relevante relacionada con los experimentos; haga especial énfasis en condiciones inusuales o críticas. Las referencias deben ir numeradas consecutivamente en el texto y aparecer como una lista en la sección [Referencias](#).¹ Las referencias más comunes incluyen libros, manuales de laboratorio y artículos.

2. Resultados

En esta sección se debe presentar de forma condensada los datos obtenidos durante el experimento. Todos los datos deben ser resumidos en tablas y/o gráficas enumeradas. El título debe contener una descripción clara del contenido. Las tablas deben reservarse para reportar listas de valores, mientras que la relaciones entre variables deben reportarse en gráficas. Tanto las gráficas, los esquemas de reacción, las fotografías y las ilustraciones deben agruparse bajo el título figura. En la [Figura 1](#) se observa un ejemplo de un esquema de reacción.

Figura 1. Esquema de reacción



FUENTE: Autor

Tabla 1. Papeles indicadores y cambios de pH.²

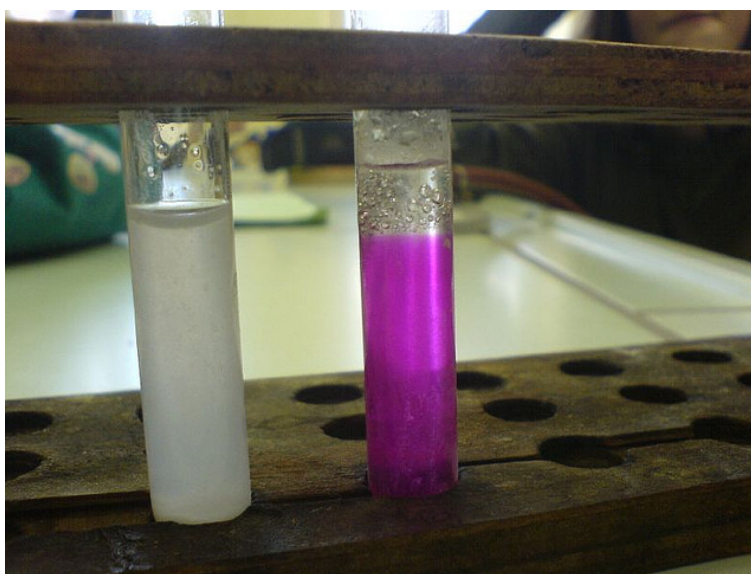
Papel Indicador	Viraje de color	Rango de pH
Papel tornasol neutro	violeta → rojo	7,0 – 5,0
	violeta → azul	7,0 – 8,0

... continúa en la siguiente página

Tabla 1... continuación

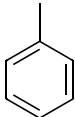


Papel Indicador	Viraje de color	Rango de pH
Papel tornasol azul	azul → rojo	8,0 – 5,0
Papel tornasol rojo	rojo → azul	5,0 – 8,0
Papel amarillo brillante	amarillo → rojo	6,7 – 7,9
Papel Congo	azul → rojo	8,0 – 5,0
Papel amarillo nitrazina	amarillo → violeta-azul	6,0 – 7,0
Papel fenolftaleína	blanco → rojo	8,3 – 10,0

Figura 2. Resultados del ensayo de insaturación



FUENTE: flickr.com - bajo licencia creative commons

Tabla 2. Puntos de ebullición de las muestras problema.

Compuesto	Punto de ebullición experimental °C	Punto de ebullición corregido °C	Punto de ebullición literatura °C
	b	c	110,6
	b	c	80,74
	b	110,6	160,8

2.1. Muestra de cálculos

$$E = E^0 - \frac{0,05916}{2} \log_{10} \frac{[H^+]^2 F_{H_2A}}{[H^+]^2 + [H^+]K_1 + K_1K_2} \frac{1}{F_D[H^+]^2} \quad (1)$$

3. Discusión de Resultados

3.1. Corrección de los puntos de ebullición

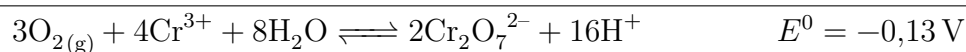
Los puntos de ebullición fueron corregidos utilizando la ecuación de Sydney-Young³ (Ecuación 2). En donde t es el punto de ebullición experimental, $C = \frac{dP}{dt} \times \frac{1}{T}$ es un valor aproximadamente constante que puede aproximarse a 0,000 12 para líquidos polares y a 0,000 10 para líquidos no polares y p es la presión atmosférica del laboratorio expresada en mmHg.

$$\Delta T = C(760 - p)(273 + t) \quad (2)$$

Se encontraron desviaciones respecto a los valores experimentales reportados en la literatura como se observa en la [Tabla 2](#). La diferencia observada se le puede atribuir al menos a tres razones; primero la presión atmosférica del laboratorio en el momento del experimento no se pudo medir así que se tomó un valor de 680 mmHg. Segundo el termómetro que se utilizó no fue calibrado previamente además que era un termómetro de inmersión completa y en el experimento solo estaba sumergido el bulbo, por lo que no existe certeza sobre la exactitud de la medida. Finalmente, el valor hay que recordar que los valores de la constante C son aproximados y que en realidad esta constante es diferente para cada líquido.

3.2. Ecuaciones Químicas

A continuación se muestra un ejemplo de una reacción química escrita con la ayuda del paquete *mhchem*.



4. Conclusiones

0,100 M

23 g

$$10 \times 10^{-2} \text{ g de } \cancel{\text{Na}_2\text{SO}_4} \times \frac{1 \text{ mol}}{80 \text{ g de } \cancel{\text{Na}_2\text{SO}_4}} = 3,141\,559\,2 \times 10^{-3}$$

$$x = 3y + 5 \tag{3}$$

Ahora quiero referenciar la ecuación 3 y continuo escribiendo
 $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{CaSO}_4\downarrow + 2\text{H}_2\text{O}\uparrow$

$$x = \frac{-b \pm \sqrt{b^2 - 4ac}}{2a} \tag{4}$$

Si necesito referirme a la ecuación cuadrática (ver ecuación 4) y continuo escribiendo

5. Procedimiento Experimental

6. Referencias

1. Cooper, M. Cooperative Chemistry Lab Manual., 4th; Clemson University, 2009.
2. Lozano Urbina, L. A.; Romero Bohorquez, A. R. y Urbina González, J. M. Manual de prácticas de laboratorio de química orgánica I., 1.^a ed.; Universidad Industrial de Santander, 2010.
3. Young, S. *J. Chem. Soc., Trans.* **1902**, 81, 777-783.