

Título de la Práctica

Primer autor
Segundo autor

Grupo A1 o G1
5 de febrero de 2018

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

Tabla 1. Puntos de ebullición de las muestras problema.

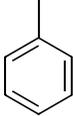
Compuesto	Punto de ebullición experimental °C	Punto de ebullición corregido °C	Punto de ebullición literatura °C
	b	c	110,6
	b	c	80,74
	b	110,6	160,8

Figura 1. Ensayo de Lucas



FUENTE: Descargado de Internet bajo licencia *Creative Commons*

3. Discusión

3.1. Corrección de los puntos de ebullición

Los puntos de ebullición fueron corregidos utilizando la ecuación de Sydney-Young² (Ecuación 1). 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.

$$\Delta T = C(760 - p)(273 + t) \quad (1)$$

Se encontraron desviaciones respecto a los valores experimentales reportados en la literatura como se observa en la [Tabla 1](#). 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. Ensayo de Lucas

Como se observa en la [Figura 1](#) en el tubo de la izquierda que contenía etanol no se observó reacción incluso después de 10 minutos, mientras que en el tubo de la derecha que contenía *terc*-butanol la reacción ocurrió rápidamente y se observó la formación de dos fases. La turbidez que se observa en la capa inferior se debe a que el haluro de alquilo no se ha separado completamente y está parcialmente emulsionado.

4. Conclusiones

- ✓ Primera conclusión
- ✓ Segunda conclusión
- ✓ ...etc.

5. Referencias

1. Cooper, M. Cooperative Chemistry Lab Manual., 4th; Clemson University, 2009.
2. Young, S. *J. Chem. Soc., Trans.* **1902**, 81, 777-783.