Acilación de Friedel-Crafts

Andres Martinez

Juan Barbosa

Universidad de los Andes

Índice

- Introducción
- Sección experimental
- Resultados y discusión
- Conclusiones

Introducción

Esquema 1: Alquilación y acilación de Friedel-Craft. **(R):** alquil o aril, **(X):** Cl, Br, I.

- Sustitución sobre anillos aromáticos activados.
- Formación de un nuevo enlace C-C
- Existen al menos 20 mil referencias a productos que involucren reacciones de FC.

Introducción

La acilación, permite que la reacción se lleve a cabo una única vez.

Esquema 2: Productos de alquilación y acilación.

■ La acilación impide el reordenamiento del sustrato.

Wade, L. Organic Chemistry, eight ed.; Pearson: New York, 2015; pp 328–390. Sartori, G.; Maggi, R. Advances in Friedel-Crafts acylation reactions; CRC Press, 2010.

Introducción

Esquema 2: Preparación de la 4-metilacetofenona.

Compuesto clasificado como agente saborizante.

Sección experimental

2.5 mL (23.04 mmol) – cloroformo 0.480 g (3.60 mmol) – cloruro de aluminio 0.267 g (3.40 mmol) – cloruro de acetilo 0.4 mL (3.86 mmol) – tolueno Reacción a temperatura ambiente. 1.50 horas, con adición de hielo Extracción líquido-líquido. Con DCM Lavado con solución saturada de NaHCO₃, y secado Presión reducida Producto

Esquema 2: preparación de la 4-metilacetofenona.

- Producto puro.
- Reacción estéreoselectiva, producto para.
- Porcentaje de rendimiento: 41 %.

AICI₃

$$(a)$$

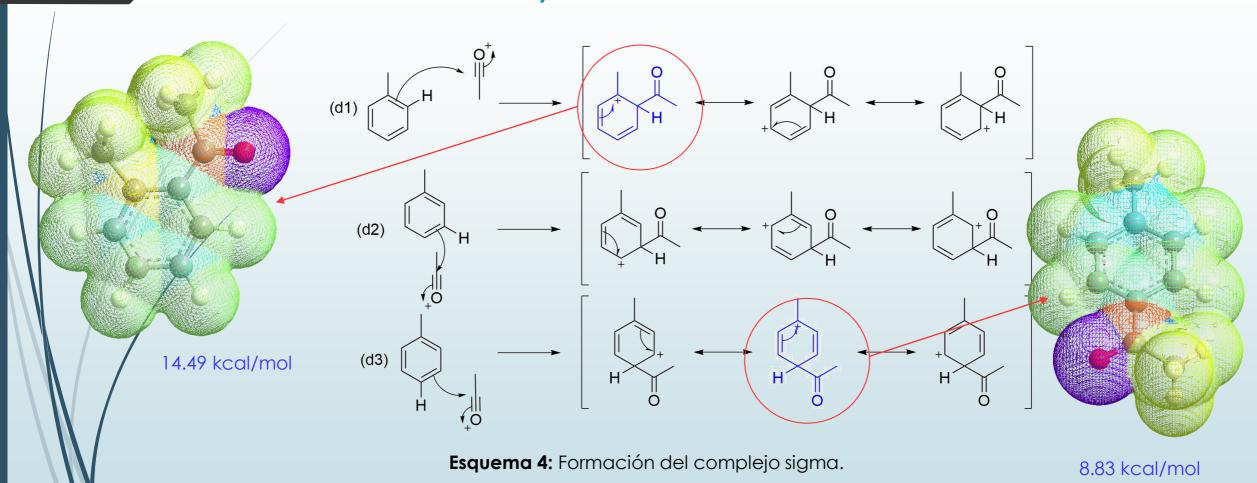
$$(b)$$

$$(b)$$

$$+ AICI4$$

$$(c)$$

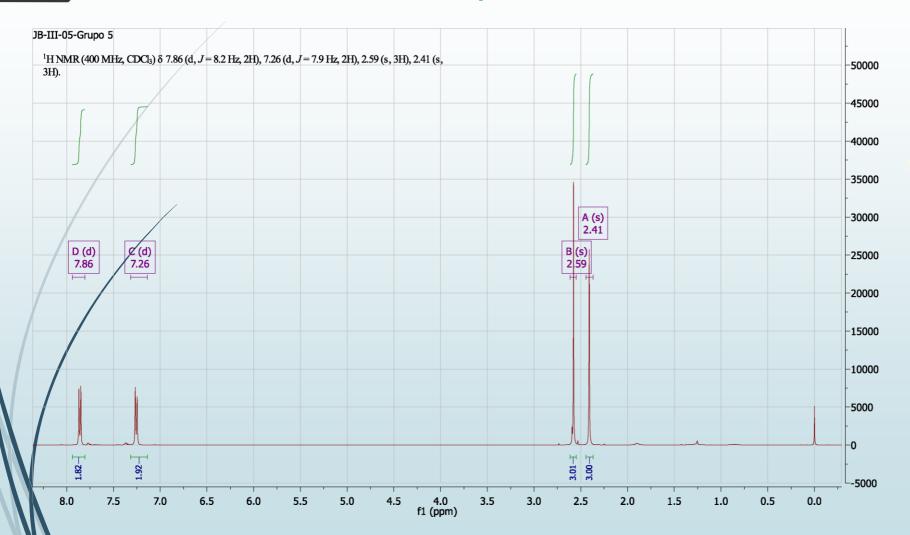
Esquema 3: Formación del carbocatión.

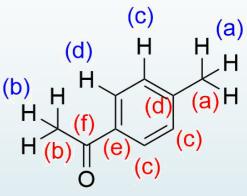


Wang, Z. Comprehensive Organic Name Reactions and Reagents; John Wiley & Sons, Inc.: Hoboken, NJ, USA, 2010.

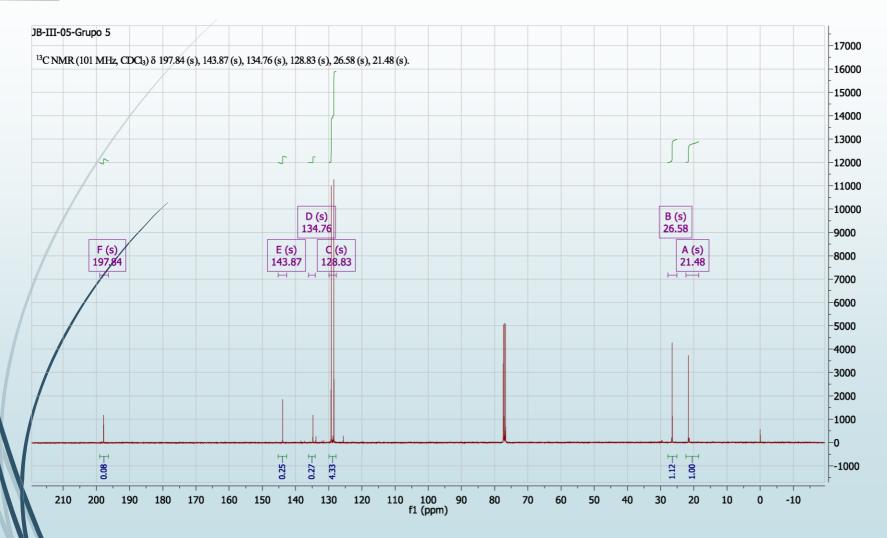
Esquema 4: Regeneración de la aromaticidad y obtención de la cetona libre.

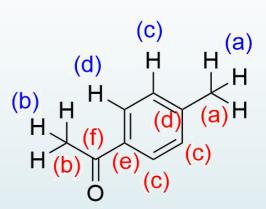
Wang, Z. Comprehensive Organic Name Reactions and Reagents; John Wiley & Sons, Inc.: Hoboken, NJ, USA, 2010.

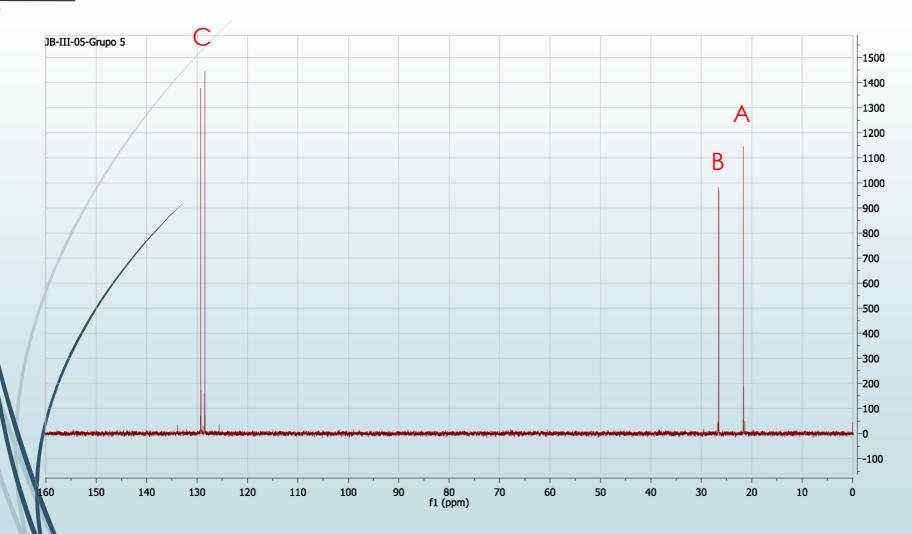


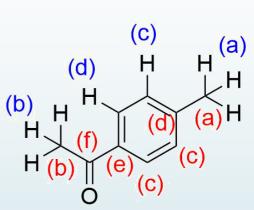


Señal	Int	Mul
а	3	S
b	3	S
С	2	d
d	2	d









Conclusiones

- Preparación de la 4-metilacetofenona con un rendimiento del 41 %.
- Determinación de la energía de los productos (ortho) y (para).
- Estudio del mecanismo de reacción, para dar explicación del producto meta.

Referencias

- ▶ Wang, Z. Comprehensive Organic Name Reactions and Reagents; John Wiley & Sons, Inc.: Hoboken, NJ, USA, 2010.
- Zheng, L.; Wei, Q.; Zhou, B.; Yang, L.; Liu, Z.-L. Anti-Cancer Drugs 2007, 18, 1039–1044.
- Mukaiyama, T.; Sato, T.; Hanna, J. Chemistry Letters 1973, 2, 1041–1044.
- Mukaiyama, T.; Shiono, M.; Sato, T. Chemistry Letters 1974, 3, 37–38.
- ► Villiers, C.; Ephritikhine, M. Angewandte Chemie International Edition in English 1997, 36, 2380–2382.
- Rele, S.; Talukdar, S.; Banerji, A.; Chattopadhyay, S. The Journal of Organic Chemistry **2001**, 66, 2990–2994.
- Hyáng, Y.-m. M.; Chen, W.; Potter, M. J.; Chang, C.-e. A. Biophysical Journal 2012, 103, 342–351.
- Fulmer, G. R.; Miller, A. J. M.; Sherden, N. H.; Gottlieb, H. E.; Nudelman, A.; Stoltz, B. M.; Bercaw, J. E.; Goldberg, K. I. Organometallics 2010, 29, 2176–2179.
- Zhong, J.-J.; Liu, Q.; Wu, C.-J.; Meng, Q.-Y.; Gao, X.-W.; Li, Z.-J.; Chen, B.; Tung, C.-H.; Wu, L.-Z. Chem. Commun. 2016, 52, 1800–1803.
- Richards, I. C. Encyclopedia of Reagents for Organic Synthesis; John Wiley & Sons, Ltd, 2001.
- Uchiyama, M.; Matsumoto, Y.; Nakamura, S.; Ohwada, T.; Kobayashi, N.; Yamashita, N.; Matsumiya, A.; Sakamoto, T. Journal of the American Chemical Society 2004, 126, 8755-8759.
- Barton, D. H. R.; Willis, B. J. Journal of the Chemical Society D: Chemical Communications 1970,1225.
- Kellogg, R. M.; Wassenaar, S. Tetrahedron Letters 1970, 11, 1987–1990.

Gracias