

Investigación

Asignación inequívoca de las señales del espectro de resonancia magnética nuclear de ^1H y ^{13}C de monoterpenos empleando métodos computacionales

Fernando Cortés,¹ Gabriel Cuevas,*¹, Julieta Tenorio² y Ana L. Rochín²

¹ Instituto de Química, Universidad Nacional Autónoma de México, Cd. Universitaria, Apdo. Postal 70213, 04510 Coyoacán México, D.F. México.

² Escuela de Ciencias Químicas, Universidad La Salle. Benjamín Franklin 47, 06140, México, D.F. México

Recibido el 14 de diciembre de 1999; aceptado el 2 de febrero del 2000

A la memoria del Dr. Raúl Cetina Rosado

Resumen. Se determinaron los corrimientos químicos tanto de ^1H como de ^{13}C del canfeno y el α -pineno usando el método que permite la Suma Sobre los Estados incluyendo perturbaciones en la Teoría de Funcionales de la Densidad utilizando el programa modificado de Mon-KS. Los cálculos no solo reproducen cuantitativamente los corrimientos químicos observados experimentalmente para el núcleo de ^1H y cualitativamente para el de caso de ^{13}C , sino que permiten asignar inequívocamente las señales de los espectros correspondientes.

Palabras clave: RMN, DFT, canfeno, pineno, química computacional.

Abstract. *Ab initio* calculations, within the frame of Density Functional Theory were carried out on camphene and α -pinene. The ^1H and ^{13}C NMR shifts were estimated according to the recently developed Sum-Over-States Density Functional Perturbation Theory (SOS-DFPT) as implemented in a modified deMon-KS program. The calculations not only reproduced the observed NMR chemical shifts, quantitatively in the case of ^1H nuclei and qualitatively in the case of ^{13}C nuclei, but also allow assigning unambiguously the signal on these spectra.

Keywords: RMN, DFT, camphene, pinene, computational chemistry.

Introducción

La asignación de las señales de los espectros de Resonancia Magnética Nuclear (RMN) de ^1H y de ^{13}C de hidrocarburos es difícil y ha llevado a errores que han requerido múltiples revisiones.

El desarrollo de la química computacional, tanto en el aspecto del cómputo mismo (procesadores más rápidos, recursos más grandes de memoria, cómputo en paralelo, etc.) así como de la química teórica (nuevas teorías, conceptos innovadores, nuevos algoritmos) y de las matemáticas (métodos numéricos más eficientes, por ejemplo), permiten actualmente el cálculo de las propiedades electrónicas de las moléculas que se estudian experimentalmente, de tal modo que es posible obtener propiedades termodinámicas y espectroscópicas [1] más confiables de las mismas y no sólo de modelos, en ocasiones sobre simplificados.

La combinación del cálculo de los desplazamientos químicos por métodos a primeros principios (*ab initio*) y los datos experimentales de resonancia magnética nuclear, proveen una herramienta que puede ser aplicada rutinariamente para la elucidación y caracterización de nuevos compuestos. Sin embargo su uso no es generalizado y las principales aplicaciones se han presentado en el estudio de iones carbenio [2] y moléculas en donde los efectos estereoelectrónicos son importantes [3]

debido a que hasta hace poco las moléculas orgánicas “pequeñas” eran incalculables con niveles de teoría aceptables. Además de que estas predicciones necesitan llevarse a cabo a un costo computacional razonable.

El cálculo de los desplazamientos químicos de ^1H y de ^{13}C se ha efectuado por varios métodos y utilizando diferentes bases, para resolver el problema ocasionado por la anisotropía propia del corrimiento químico, como LORG (Orbitales localizados, origen local), IGLO (Orbitales localizados gauge individuales) [4] o GIAO (Orbitales atómicos gauge incluidos) [5] que se han aplicado a la asignación de señales en moléculas pequeñas. También se ha realizado cálculos sobre la estructura del Taxol [6] y algunos terpenos [7] pero con una diferencia significativa con los resultados experimentales, ya que el tamaño de la molécula y las limitaciones computacionales obligaron a emplear niveles bajos de teoría.

En este trabajo se presentan los resultados del cálculo de los desplazamientos químicos de ^1H y de ^{13}C de dos hidrocarburos, obtenidos por el método de suma sobre los estados empleando perturbaciones en la teoría de funcionales de la densidad con el fin de ilustrar la utilidad de la química computacional en la asignación de señales en resonancia magnética nuclear. El canfeno (1) y el α -pineno (2) son los ejemplos aquí analizados, elegidos por el número de trabajos experimentales reportados sobre la asignación de sus señales en resonancia

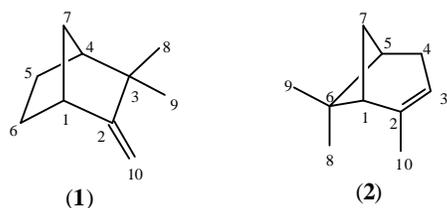


Figura 1.

magnética nuclear (Fig. 1). Es importante destacar que la ausencia de grupos funcionales polares en este tipo de moléculas dificulta su asignación experimental.

Métodos computacionales

La optimización completa de la geometría de las moléculas aquí estudiadas fue realizada usando la teoría de funcionales de la densidad (TFD). La energía semilocal de intercambio-correlación usada fue la incluida en el funcional Becke3LYP [8]. Se empleó una base doble ξ de valencia dividida que incluye polarización tanto en átomos pesados como ligeros; la 6-31G(*d,p*). La optimización completa de la geometría fue realizada con el programa Gaussian 94 y en las tablas 1 y 2 se muestran los datos geométricos de las moléculas así optimizadas.

Los desplazamientos químicos de ^1H y de ^{13}C fueron calculados de acuerdo con la teoría de las perturbaciones de funcionales de la densidad con la suma sobre los estados como se implementa en el programa modificado de deMonKS [9]. Para los desplazamientos químicos se usaron la energía de intercambio semilocal de Perdew-Wang [10] y la función de correlación de Perdew (PP) [11]. La base utilizada en el cálculo de los desplazamientos fue la IGLOIII de Kutzelnigg [12].

Tabla 1. Geometría del canfeno (1) a nivel B3LYP/6-31G(*d,p*).

Distancias (Å)		Angulos (°)		Diedros (°)	
C1-C2	1.517	C6-C1-C2	107.8	C7-C1-C2-C10	-108.8
C2-C3	1.544	C1-C2-C3	106.6	C2-C1-C6-C5	-71.9
C3-C4	1.568	C2-C3-C4	100.5	C1-C6-C5-C4	2.9
C4-C5	1.548	C3-C4-C5	111.0	C6-C5-C4-C3	68.8
C5-C6	1.563	C4-C5-C6	103.1	C5-C4-C3-C2	-69.9
C6-C1	1.558	C5-C6-C1	103.0	C1-C2-C3-C4	-1.1
C1-C7	1.547	C1-C7-C4	94.1	C6-C1-C7-C4	-56.5
C7-C4	1.547	C4-C3-C8	110.4	C2-C1-C7-C4	54.3
C3-C8	1.545	C4-C3-C9	114.3	C5-C4-C3-C8	172.6
C3-C9	1.540	C8-C3-C9	107.9	C7-C4-C3-C8	-81.4
C2-C10	1.333	C3-C2-C10	126.8	C5-C4-C3-C9	50.8
		C1-C2-C10	126.6	C7-C4-C3-C9	156.7

Tabla 2. Geometría del α -pineno (2) a nivel B3LYP/6-31G(*d,p*).

Distancias (Å)		Angulos (°)		Diedros (°)	
C1-C2	1.5235	C6-C1-C2	10.5	C7-C1-C2-C10	133.3
C2-C3	1.3408	C1-C2-C3	116.6	C2-C1-C6-C5	-78.7
C3-C4	1.5145	C2-C3-C4	119.9	C1-C6-C5-C4	80.5
C4-C5	1.5414	C3-C4-C5	110.3	C6-C5-C4-C3	-49.1
C5-C6	1.5740	C4-C5-C6	111.2	C5-C4-C3-C2	2.5
C6-C1	1.5814	C5-C6-C1	84.5	C1-C2-C3-C4	-2.1
C1-C7	1.5596	C1-C7-C5	85.9	C6-C1-C7-C5	-28.7
C7-C5	1.5546	C5-C6-C8	119.2	C2-C1-C7-C5	81.8
C6-C8	1.5302	C5-C6-C9	112.2	C4-C5-C6-C8	-40.2
C6-C9	1.5374	C8-C6-C9	108.0	C7-C5-C6-C8	-149.2
C2-C10	1.5016	C1-C2-C10	119.0	C4-C5-C6-C9	-167.8
		C3-C2-C10	124.5	C7-C5-C6-C9	83.3

Los desplazamientos químicos calculados en este trabajo son relativos al tetrametilsilano (TMS) y sus desplazamientos fueron obtenidos en el nivel teoría PP/IGLOIII//B3LYP/6-31G(*d,p*) con un valor de la constante de desprotección para el ^{13}C de 179.15 y para el ^1H de 31.275 [13].

Resultados y discusión

A pesar que los espectros de RMN ^{13}C de ambos compuestos aparecen con regularidad en la literatura, varias de sus asignaciones son equívocas, controversiales o ambiguas. En las tablas 3 y 4 se muestran algunas de las asignaciones reportadas en varios trabajos realizados por Grutzner [14], Werstiuk [15], Morris [16], Grover [17], y Brunke [18], para canfeno (1) y por Brun [19] para el α -pineno. Para el caso del canfeno (1) la ambigüedad se presenta en la asignación de los metilos 8 y 9 mientras que para el caso del α -pineno (2) lo ha sido la asignación de los carbonos 4 y 7. Offerman [20] desarrolló un trabajo exhaustivo para asignar las señales de ^{13}C empleando análisis gráfico de series de frecuencias en espectros desacoplados fuera de resonancia, acoplamiento C-H a una enlace y a larga distancia en espectros desacoplados, corrimientos in-

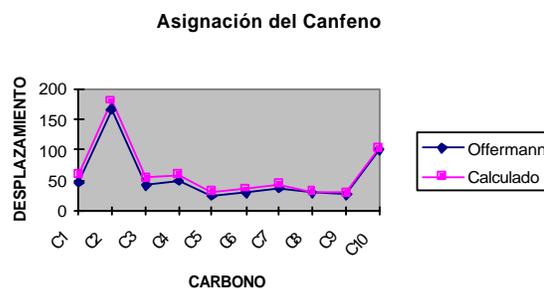
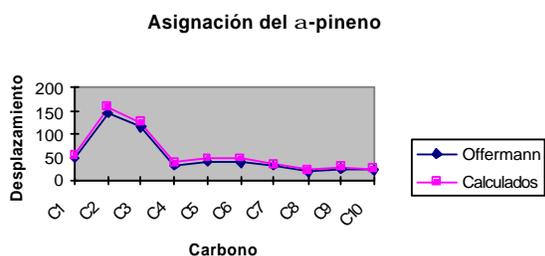


Figura 2.

Tabla 3. Asignaciones de ^{13}C del canfeno (**1**). Corrimiento químico (δ) en ppm. relativo a TMS.

Carbono	Werstiuk	Morris	Grover	Brunke	Offermann	Calculado
C1	47	48.2	46.9	47.1	47.1	52.68
C2	166	165.9	165.9	166.1	165.8	169.12
C3	41.5	41.7	41.7	41.3	41.3	48.13
C4	48.4	47	48.1	48.4	48.3	52.77
C5	25.3	23.8	23.8	23.9	23.9	28.46
C6	28.9	28.9	28.9	29	28.9	31.67
C7	37.1	37.4	37.4	37.5	37.4	39.15
C8	28.5	25.8		25.9	29.4	28.65
C9	23.9	29.4		29.5	25.9	25.33
C10	100	99.1	99.2	99.3	99.3	95.82

**Figura 3.**

ducidos por plata/lantanidos, separación quiral y desplazamientos calculados empíricamente. Estos datos fueron tomados como referencia experimental para este trabajo ya que su trabajo es el más reciente, completo y riguroso.

Los cálculos realizados a nivel PP/IGLOIII//B3LYP/6-31(*d,p*) dan como resultado desplazamientos químicos que están cercanos a los obtenidos por Offerman tanto para el canfeno como para el α -pineno, esto se muestra en las tablas 3 y 4, pero se presenta de manera clara en las figuras 2 y 3, donde se observa que los datos calculados siguen la tendencia de los

Tabla 4. Asignaciones de ^{13}C del α -pineno (**2**). Corrimiento químico (δ) en ppm. relativo a TMS.

Carbono	Brun	Offermann	Calculado
C1	47.6	47.2	49.84
C2	144.9	144.5	147.95
C3	116.5	116.1	115.5
C4	31.8	31.3	34.32
C5	41.8	40.9	44.26
C6	38.3	38	43.78
C7	31.7	31.5	32.43
C8	21.1	20.9	19.47
C9	26.8	26.4	25.52
C10	23.1	23	22.40

experimentales, lo que permite contribuir a la asignación inequívoca.

Los valores calculados corresponden al valor del tensor de protección anisotrópica que no es el valor que reportan los resultados de RMN experimental ya que se requiere una referencia interna arbitraria que suele ser TMS. Para poder comparar los resultados teóricos y experimentales es necesario incorporar una primera corrección que implica que los desplazamientos aquí calculados fueran referidos al desplazamiento químico del TMS, calculado en el mismo nivel de teoría. En segundo lugar las moléculas se calculan considerándolas aisladas, a 0 K y en fase vapor, por lo que resulta sorprendente la proximidad entre los resultados teóricos y los experimentales, sin embargo para poder efectuar una mejor comparación es importante reducir la influencia de estas condiciones, lo que se hace al incorporar una ecuación empírica. Por lo que los desplazamientos fueron corregidos por la ecuación empírica $y = 1.057x + 2.12$. Como se observa en la Fig. 4 se encuentra una tendencia lineal que habla de la proximidad de los desplazamientos calculados a los experimentales.

Con respecto a los carbonos cuya asignación resulta difícil, esta metodología resulta de utilidad, ya que con los desplazamientos calculados para los carbonos 8 y 9 del canfeno y 4 y 7 del α -pineno es posible efectuar la asignación inequívoca.

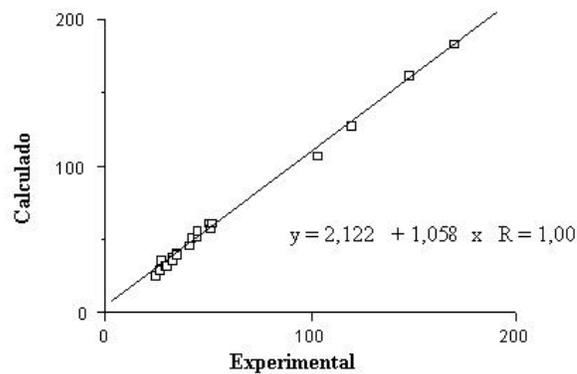
**Figura 4.**

Tabla 5. Desplazamientos químicos (δ) de ^1H calculados.*

Hidrógeno	Canfeno	α -pineno
1	1.275	2.475 (2.5)
2	1.875	1.175 (1.15)
3	2.775	2.075 (1.9)
4	1.975	2.175 (2.1)
5	1.475	2.475 (2.4)
6	1.875	2.375 (2.3)
7	1.775	5.475 (5.4)
8	1.375	1.757 (1.7)
9	4.875	0.866 (0.8)
10	4.675	1.262 (1.2)
11	0.998	
12	0.998	

* El valor entre paréntesis corresponde al valor determinado en forma experimental.

ca. A pesar de que la diferencia entre el valor experimental y el valor calculado es de 0.6 ppm en promedio para el canfeno y 2 ppm en promedio para el pineno, se obtienen desplazamientos calculados para cada carbono que permite distinguir a cada uno en cada par problema, con la ventaja de que cada carbono se encuentra definido desde el principio del cálculo, cuando se construye la geometría de partida, mientras que en el procedimiento experimental sólo se cuenta con el valor del desplazamiento. El cálculo puede tener un determinado error respecto al valor experimental pero la tendencia del corrimiento químico se preserva de modo tal que el orden de asignación no puede variar.

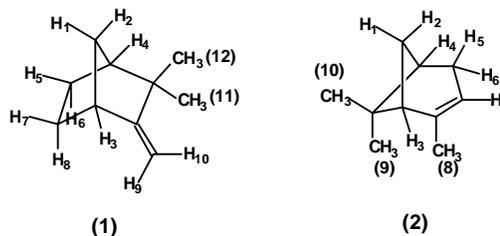
De la misma manera se puede calcular el desplazamiento químico de ^1H del canfeno (1) y del α -pineno (2). Los desplazamientos referidos a tetrametilsilano se muestran en la Tabla 5.

Si se comparan los desplazamientos de H calculados con el espectro de RMN ^1H se encuentra que los datos calculados están muy cercanos a los experimentales, lo necesario para poder elucidar el espectro.

Con esto se demuestra la capacidad de los métodos de cálculo rutinarios y su utilidad para determinar los desplazamientos químicos con cálculos *ab-initio* a nivel PP/IGLOII/B3LYP/6-31(*d,p*) para la asignación inequívoca de señales espectrales en resonancia magnética nuclear.

Agradecimientos

Agradecemos a DGSCA de la UNAM y a la Coordinación de Sistemas de la Universidad La Salle por el tiempo de computo proporcionado y a DGAPA (Proyecto IN107597) y al CONA-CyT (Proyecto 32420E) por el financiamiento parcial de este proyecto así como las becas otorgadas a Julieta Tenorio y Ana Rochín.

**Figura 5.**

Referencias bibliográficas

- Ziegler, T. *Chem. Rev.* **1991**, *91*, 651-667.
- Saunders, M.; Laidig, K. E.; Wolfsberg, M. *J. Am. Chem. Soc.* **1989**, *111*, 8989-8994.
- Cuevas, G.; Juaristi, E.; Vela, A. *J. Phys. Chem.* **1999**, *103*, 932-937.
- Cuevas, G.; Juaristi, E.; Vela, A. *J. Mol. Struct. (Theochem)* **1997**, *418*, 231-241.
- Bühl, M.; Kaupp, M.; Malkina, O. L.; Malkin, V. G., *J. Computational Chem.*, **1999**, *20*, 91-105.
- Cheeseman, J. R.; Trucks, G. W.; Keith, T. A.; Frish M. J. *J. Chem. Phys.* **1996**, *104*, 5497-5509.
- Forsyth D. A.; Seabag A. B. *J. Am. Chem. Soc.* **1997**, *119*, 9483-9494.
- Becke, A. D. *J. Chem. Phys.* **1988**, *88*, 1053-1062. Becke A. D. *Phys. Rev. A* **1988**, *38*, 3098-3100.
- St-Amant, A.; Salahub, D.R.; *Chem. Phys. Lett.* **1990**, *169*, 387-392; Salahub, D.R.; Castro, M. E.; Proynov, E. I., en: G. L. Malli (Ed.), *Relativistic and Electron Correlation Effects in Molecules and Solids*, Vol. 318 of NATO ASI Series B: Physics, Plenum Press, New York, 1994, p. 411; Salahub, D.R.; Castro, M. E.; Fournier, R.; Calaminici, P.; Godbout, N.; Goursot, A.; Jamorski, C.; Kobayashi, H.; Martínez, A.; Papai, I.; Proynov, E.; Russo, N.; Sirois, S.; Ushio, J.; Vela, A. en: H. Sellers, J. T. Golab (Eds.), *Theoretical and Computational Approaches to interphase Phenomena*, Plenum Press, New York, 1995, p. 187.
- Perdew, J. P.; Wang, Y. *Phys. Rev. B.* **1986**, *33*, 8800-8802.
- Perdew, J. P. *Phys. Rev. B.* **1986**, *33*, 8822-8824; Perdew, J. P., *Phys. Rev. B.* **1986**, *34*, 7406.
- Kultzelnigg, W.; Fleischer, U.; Schindler, M. en: *NMR-Basic Principles and Progress*, Vol. 33, Springer-Verlag, Heidelberg. **1990**, p. 165.
- Referencia 4.
- Grutzner, J. B.; Jautelat, M.; Dence, J. B.; Smith, R. A.; Roberts, D. *J. Am. Chem. Soc.* **1970**, 7107-7120.
- Werstiuk, N. H.; Taillefer, R.; Bell, R. A. *Can. J. Chem.* **1972**, *50*, 2146-2149.
- Morris, D. G.; Murray, A. M., *J. Chem. Soc. Perkin Trans. 2* **1975**, 539-541.
- Grover, S. H.; Stothers, J. B. *Can. J. Chem.* **1975**, *53*, 589-595.
- Brunke, J.; Hammerschmidt, F. J. *Tetrahedron Lett.* **1980**, 2405-2408.
- Brun, P.; Casanova, J.; Hatem, J. *Org. Magn. Reson.* **1979**, *12*, 537-541.
- Offermann, W. *Org. Magn. Reson.* **1982**, *20*, 203-204.