

УДК 541.64:543.422.4

Л.И. Маклаков, И.А. Заводов, В.В. Зверев

ОПТИМИЗАЦИЯ ГЕОМЕТРИИ И РАСЧЕТ ЧАСТОТ НОРМАЛЬНЫХ КОЛЕБАНИЙ МЕТИЛ-N-а-НАФТИЛУРЕТАНА РАЗЛИЧНЫМИ МЕТОДАМИ КВАНТОВОЙ ХИМИИ

Целью данной работы является квантово-химическое изучение простейшего уретанового соединения ароматического уретана метил-N-(α)-нафтилуретана (**MHY**).

МНУ содержит в своей структуре массивное нафталиновое кольцо. Колебательные спектры этого соединения изучены не только в средней 4000-400 см⁻¹ [1-5], но и в далекой ИК-области до 60см⁻¹ [6]. Геометрические параметры МНУ в кристалле изучены методом рентгеноструктурного анализа [7]. В кристалле геометрия молекул может и не совпадать с таковой в изолированном состоянии, поэтому можно говорить лишь о приближенном сравнении длин связей и углов. Анализ частот нормальных колебаний этой молекулы методом молекулярной динамики был проведен в работе [1]. Этот метод неплохо описывает частоты и форму колебаний ИК-спектров уретановых соединений, но определенный произвол в выборе силовых постоянных снижает ценность полученных данных. В задачу работы входило проведение расчета частот нормальных колебаний МНУ различными методами и программами, чтобы выяснить их преимущества и недостатки применительно к данному классу соединений.

Программы и методы квантовохимических расчетов

В работе использован метод функционала плотности (DFT) с обменно-корреляционным потенциалом Perdew-Burke-Ernzerhof [8]. Расчеты выполнены с трехэкспонентным базисным набором с двумя поляризованными функциями (TZ2P) по программе PRIRODA [9,10]. Достоинства метода PBE/TZ2P обсуждались ранее [8-13]. Неэмпирические расчеты на уровне HF/6-31G* выполнены по программе GAMESS [14], а полуэмпирические расчеты AM1 и PM3 [15,16] по программам MOPAC 6.0 [17] и GAMESS [14].

Таблица 1

Оптимизированные геометрические параметры транс- и цис- конформаций МНУ	γ,
полученные различными методами	

	DFT	AM1	PM3	6-31G*	Кристалл					
Длины связей (E)										
$C^1=O^2$	1,219	1,240	1,218	1,192	1,21					
$C^1 - O^3$	1,375	1,385	1,370	1,329	1,34					
C ¹ –N	1,377	1,380	1,426	1,356	1,35					
$C^{5}-N$	1,405	1,406	1,445	1,412	1,42					
$C^6 - O^3$	1,388	1,391	1,411	1,416	1,44					
N–H	1,014	0,995	1,003	0,993	0,91					
Валентные углы (в градусах)										
$O^{3}-C^{1}-O^{2}$	124	118	122	123	123					
O^2-C^1-N	127	130	128	126	125					
C^1 -N- C^5	128	124	120	126	122					
$C^{6}-O^{3}-C^{1}$	113	115	117	116	115					
C ¹ -N-H	114	116	114	115	117					
$N-C^5-C^9$	122	121	120	121	119					
$N-C^5-C^8$	117	119	119	117	119					
	Торсионные угль	I (угол между связ	ью и плоскостью,	в градусах)						
NC^1 out $O^2C^1O^3$	179	179	175	180	180					
C^5N out NC^1O^2	-3(345)	5(332)	27(333)	-1(353)	355					
C^6O^3 out $O^3C^1O^2$	0	0	3	0	0					
HN out NC^1O^2	-177(194)	-178(187)	163 (200)	-177(184)	189					
Угол между связью NH и плоскостью уретанового блока (в градусах)										
	0 (16)	0 (16)	17 (28)	0 (6)	11					
Поворот нафталинового фрагмента относительно плоскости уретанового блока (в градусах)										
	-13 (57)	-17 (56)	-41 (75)	-26(71)	67					

Известия КГАСА, 2003, №1



Оптимизированная геометрия

На рисунке дана нумерация атомов молекул МНУ. Оптимизация МНУ показала, что для этой молекулы относительно связи N^4 — C^5 получаются две конформации: транс- и цис- (рис.). В таблице 2 приведены значения длин связей и величины углов.

Анализ показывает, что транс- конформер отличается от цис- конформера не только взаимной ориентацией двух относительно плоских блоков (уретановая цепочка NCOO и нафталин), но также углом выхода связи NH из плоскости уретанового фрагмента. Другие изменения, которые наблюдаются при таком переходе, не столь значительны, и в данной статье мы их не приводим.

Из таблицы 1 следует, что по методам DFT, AM1 и ab-initio группа NHCOO нафтилуретана плоская в состоянии транс- и неплоская в цис- конформере. Согласно методу PM3 оба конформера имеют неплоский уретановый блок.

Поворот уретанового фрагмента относительно нафталина в таблице 2 приведен отдельной строкой. Знак минус указывает на направление отсчета угла от нафталинового блока. Согласно расчетам методами DFT и AM1 в транс- положении молекула MHУ ближе к плоской, чем в цис-. Геометрия молекулы MHУ в цис- конформации близка к геометрии молекулы в кристаллическом состоянии. Все методы показали, что полная энергия МНУ транс- конформера меньше на 2-3 Ккал/моль. Следовательно, транс- конформация для изолированной молекулы более предпочтительна, чем цис-.

Результаты расчетов частот нормальных колебаний

Для МНУ, частотный спектр которого чрезвычайно богат, были выделены, так называемые, амидные полосы, с которыми связаны частоты, содержащие колебания атомов амидного фрагмента СОNH изученных уретанов (табл. 2). К амидным полосам относят наиболее интенсивные и характеристичные поглощения уретанов, которые имеют названия Амид А, Амид I, Амид II, Амид III, Амид IV и Амид V [18]. Это поглощения, для которых известно отнесение у многих амидных и уретановых соединений [2, 19].

В программах PRIRODA и GAMESS отнесение частот проводилось основываясь на векторах смещения атомов в декартовой системе координат. Это несколько затрудняет анализ формы колебаний и сравнение результатов с выводами работ по расчету частот методом молекулярной динамики, где принято отнесение согласно распределению потенциальной энергии (РПЭ) в естественных координатах.

Как и в работе [20], нами рассмотрено линейное соотношение между экспериментальными и теоретическими величинами пяти уретановых частот МУ (Амид А, Амид I, Амид II, Амид III, Амид V), вычис-

Таблица 2

Полоса	Эксп	DFT HF/6-31G		PM3 (GAMESS)		AM1 (GAMESS)			
Honoed	[1]	Тпянс	Пис	Тпянс	Пис	Трянс	Пис	Тпянс	Шис
Амил А	3464	3544	3515	3905	3854	3292	3353	3443	3413
	3444 л	(3508)	(3479)	(3471)	(3426)	(3259)	(3319)	(3263)	(3235)
Амил І	1752	1740	1743	1987	1990	1938	1941	2049	2053
	1.02	(1722)	(1725)	(1766)	(1769)	(1918)	(1921)	(1942)	(1946)
Амил П	1534	1522	1513	1724	1697	1581	1429	1668	1655
	1001	(1506)	(1497)	(1532)	(1508)	(1565)	(1414)	(1581)	(1568)
	1498	1482	1473	1679	-	1499	1405	1624	1620
		(1467)	(1459)	(1492)	-	(1484)	(1390)	(1539)	(1535)
Амид	1206	1180	1183	1413	1408	1257	1264	1479	1482
III		(1168)	(1171)	(1256)	(1251)	(1244)	(1251)	(1402)	(1404)
	-	-	-	1390	1398	-	1227	1352	1409
		-	-	(1235)	(1242)	-	(1214)	(1281)	(1335)
Амид IV	788	733	739	838	814	793	799	719	842
		(725)	(731)	(744)	(723)	(785)	(791)	(681)	(798)
	768	692	700	786	792	780	771	665	739
		(685)	(693)	(698)	(704)	(772)	(763)	(630)	(700)
Амид V	504	495	514	552	479	605	596	460	554
		(490)	(508)	(490)	(425)	(598)	(590)	(436)	(525)
	-	-	-	-	456	568	539	-	-
		-	-	-	(378)	(662)	(533)	-	-
		-	-	-	-	-	530	-	-
		-	-	-	-	-	(524)	-	-

Экспериментальные и рассчитанные частоты (см⁻¹) амидных полос транс- и цис- конформаций МНУ⁽¹⁾

⁽¹⁾ В скобках даны значения частот, умноженных на соответствующий масштабирующий множитель.



Цис-конформер МНУ



Рис. Нумерация атомов конформеров МНУ по расчету методом DFT. А - транс- конформация, Б - цис- конформация

ленными различными методами:

$$\mathbf{X}(\Im \kappa cn.) = a \cdot \mathbf{X}(meop.),$$

где $\xi(3\kappa cn.)$ и $\xi(meop.)$ экспериментальные и теоретические значения частот, a – масштабирующий множитель.

Величины масштабирующего множителя, вычисленные методами DFT, HF/6-31G*, AM1 и PM3, составляют 0,990, 0,889, 0,990 и 0,948, коэффициенты корреляции и среднеквадратичные погрешности равны 0,999, 0,9999, 0,994, 0,996 и 58, 23, 172 и 136, соответственно.

Для сравнения результатов расчетов разными методами мы обсуждаем значения теоретических частот без учета масштабирующих множителей, но для МНУ в таблице 2 приведены значения рассчитанных частот и с учетом соответствующих масштабирующих множителей.

Амид А – это валентное колебание v(NH). В спектрах растворов МНУ и его гомолога этил-N-(α)-нафтилуретана наблюдается низкочастотное плечо 3444 см⁻¹[1]. В фенилуретанах и алифатических уретанах полоса v(NH) не имеет сложной структуры [2]. Мы предполагаем, что наличие второй полосы в МНУ связано с существованием двух конформеров этого соединения (рис.).

Колебание v(NH) не смешивается ни с какими другими колебаниями, этот результат показывают все методы. Лучшее совпадение дает метод AM1 (отклонение от эксперимента $+23 \text{ см}^{-1}$). Приемлемые результаты получаются и при расчете методом DFT – (отклонение $+80 \text{ см}^{-1}$ в сторону высоких частот). При расчете методом PM3 кроме заниженного значения частоты (отклонение -172 см^{-1}) имеется противоречие с экспериментом для MHУ. Это единственный метод, который дает в транс-конформации (более выгодной энергетически) меньшую частоту, чем в цисконформации, то есть метод предсказывает высокочастотное плечо для v(NH). Расчет ab-initio завышает эту частоту на 441 см⁻¹.

Амид I – интенсивное поглощение, в которое вносят основной вклад валентные колебания v(C=O) и v(NH). Это также достаточно характеристичное колебание.

Единственный метод, дающий хорошее совпадение с экспериментом – DFT. Все остальные методы завысили эту частоту на 200-350 см⁻¹ (табл. 2).

Амид II - Область 1520 см⁻¹ – поглощение, в которое вносят вклад плоские деформации углов уретанового фрагмента.

Согласно расчетам в эту частоту вносят основной вклад только колебания уретанового блока. В области 1500 см⁻¹ можно выделить несколько частот, связанных с уретаном. В расчетах мы определяли частоту Амид II по максимальному вкладу деформационных колебаний δ (NH). Из эксперимента Амид II для MHV – дублет. За одним исключением (расчет ab-initio для цис-конформера) в расчетах легко выделяются именно две частоты с примерно одинаковым вкладом δ (NH). Методы AM1 и ab-initio завышают эту частоту на 100-200 см⁻¹.

Амид III 1250 см⁻¹ – поглощение, связанное с колебаниями уретановой группы. Основной вклад вносят v(CN) и δ (NH). Для МНУ наблюдается более сильная зависимость этой полосы от H-связи, чем для Амид II [5], что необычно для амидов и уретанов [17]. Данный факт обсуждался в статье [1], где было предложено, что для нафтилуретанов в нее вносит основной вклад колебание δ (NH).

Метод DFT определяет это колебание, несколько его занижая (на 20 см⁻¹). В других методах однозначная интерпретация этой полосы затруднена. Как правило, можно выделить две частоты, связанные с уретановым блоком. Хорошее совпадение частот получено в методе PM3. Расчеты по AM1 и ab-initio завышают эту частоту на 150-200 см⁻¹.

Амид IV (область 780 см⁻¹) – характеристичное поглощение уретановых соединений, основной вклад вносят поглощения плоских деформаций углов эфирного фрагмента δ (С-О-С). В статье [3] к колебанию Амид IV отнесена неинтенсивная полоса 1004 см⁻¹. Данная проблема обсуждалась в [1]. Для нафтилуретанов в этой области может наблюдаться наложение колебаний уретановой группы и неплоских колебаний нафталина [21].

Хорошие результаты дает метод DFT (~743 см⁻¹). Это поглощение уретанового блока фиксируют и аb-

initio расчеты (877 см⁻¹) и метод РМ-3 (888 см⁻¹).

Частота 1004 см⁻¹, отнесенная для простейшего модельного соединения метил-N-метил уретана в [3] к Амид IV, также является уретановой, и ей соответствуют, по нашему мнению, рассчитанные частоты DFT– 994 см⁻¹, ab-initio – 1012 см⁻¹, PM3 – 1102 см⁻¹, AM1 – 1025 см⁻¹.

Амид V – область 500 см⁻¹ – колебание, в которое вносят основной вклад неплоские деформации γ (NH) (выход связи NH из плоскости уретанового блока). В жидкости это очень широкая полоса, являющаяся фоном для других полос в этой области [2, 5].

Практически все методы показывают, что колебание γ (NH) имеет вклад в две или более частоты (табл. 2). За Амид V, как правило, бралась полоса с наибольшим вкладом этого колебания. Достаточно четко она определяется для всех методов расчета. Для транс- конформера на это отнесение претендует сразу несколько частот между 600 и 570 см⁻¹. В зависимости от незначительных изменений геометрии, частоты колебаний, относящиеся к Амид V, не изменяются, но меняется форма этих колебаний.

Обращает внимание, что в области ниже 400 см⁻¹ все методы дают очень похожие частоты, при этом их отнесение различное.

В таблице 2 для МНУ приведены теоретические значения частот с учетом соответствующих масштабирующих множителей. Введение всего одного коэффициента для ab-initio расчета позволяет привести в соответствие с экспериментом практически все частоты. В DFT и PM3 и AM1 введение коэффициента изменяет картину незначительно. Это означает, что для лучшего согласия требуется введение разных масштабирующих множителей для разных спектральных областей.

Выводы

Приведенный выше анализ результатов расчетов частот для экспериментально изученных колебаний уретановой группы показывает, что наилучшие результаты дает метод DFT. Этот метод достаточно полно и относительно точно описывает экспериментальные значения частот ИК спектра МНУ во всей спектральной области (табл. 2), при этом масштабирующий множитель, рассчитанный по пяти амидным полосам, близок к единице (a=0,99).

Если не вводить масштабирующий множитель, то наиболее сильные расхождения расчета с экспериментальными данными дает метод ab-initio на уровне HF/ $6-31G^*$) – сильно завышены даже такие характеристичные колебания, как валентные NH (Амид А) и C=O (Амид I) (a = 0,889). При этом коэффициент корреляции линейного соотношения частот оказывается близким к единице (0,9999), что позволяет для всех амидных полос вводить только один масштабирующий множитель. Хорошее согласие ab-initio расчета частот на уровне HF/ $6-31G^*$ с экспериментальными данными при введении масштабирующего множителя

Известия КГАСА, 2003, №1

отмечено и в работе [20].

Введение одного масштабирующего множителя не позволяет привести в соответствие экспериментальные и теоретические частоты, рассчитанные другими полуэмпирическими методами. Более того, в ряде случаев некоторые надежно отнесенные полосы не описываются совсем. Так, при расчете методом AM1 завышены частоты Амид I, Амид II, Амид III и отсутствует весьма характеристичная полоса 770 см⁻¹. Метод PM3 сильно завышает частоты Амид I и Амид V, а для цис- изомера MHУ частота Амид A получается выше, чем для транс- формации.

Литература

- Zavodov I.A., Maklakov L.I., Atovmyan E.G.// Spectr.Acta. 1999. Vol.55A. P. 923-934.
- Маклаков Л.И., Фурер А.Л., Фурер В.Л и д.р..//ЖПС. 1981. Т. 34. № 2. С. 270-276.
- Kuznetsova L.M., Furer V.L., Maklakov L.I.// J. Mol. Struct. 1997, Vol. 415. P. 157-160.
- Remko M., Scheiner S. // J Mol. Struct. (teochem) 1988, Vol.180. P. 175.
- 5. Заводов И.А., Маклаков Л.И., Атовмян Е.Г. // Изв.АН (хим. сер.),1998, №2. С. 300-303.
- Zavodov I.A., Maklakov L.I., Atovmyan E.G. // J. Mol. Struct. 1999. Vol.476. P. 295-300.
- Service d'Analyse Struct.Cryst.//Crystal Structure Commun. 1976. V.5. P.143-145.
- Perdew J.P., Burke K., Ernzerhof M. // Phys. Rev. Lett. 1996. Vol. 77. № 15. P. 3865-3868.
- Laikov D.N. // Chem.Phys.Lett. 1997. Vol. 281. № 1. P. 151-153.
- Laikov D.N. // 2-nd V.A. Fock All-Russian School (conference) on Quantum and Computational Chemistry, Novgorod, 2000, Book of Abstracts. P. 46.
- Ernzerhof M., Scuseria G.E. // J. Chem. Phys.1999. Vol. 110. P. 5029-5031.
- Adamo C., Barone V. // J. Chem. Phys.1999. Vol. 110. P. 6158-6170.
- Ustynyuk Y.A., Ustynyuk L.Y, Laikov D.N., Lunin V.V. // J.Organomet. Chem. 2000. Vol. 597. P. 182-1893.
- 14. Schmidt M.W., Baldridge K.K., Boatz J.A., и др. // J. Comput. Chem. 1993. Vol. 14. N 11. P. 1347-1363.
- 15. M. J. S. Dewar, E.G. Zoebisch, E. F. Healy, J.J.P. Stewart / / J.Am. Chem. Soc. 1985. V.107. № 13. P. 3902-3909
- Stewart J.J. P. // J. Comput. Chem. 1989. Vol. 10. N 2. P. 210-225.
- 17. Stewart J.J. P. // J. Comput.-Aided Mol. Des. 1990. Vol. 4. N 1. P. 1.
- Ватулев В.Н., Лаптий С.В., Керча Ю.Ю. Инфракрасные спектры и структура полиуретанов. Киев: Наукова думка, 1987. С. 188.
- Беллами Л. Инфракрасные спектры сложных молекул. М.: Иностр. лит, 1963. С. 290.
- Scott A.P. Radom L. // J. Phys. Chem. 1996. V. 100. N. 41. P. 16502-16513.
- Сильверстейн Р., Басслер Г., Моррил Т. Спектрометрическая идентификация органических соединений. М.: Мир, 1977. С. 163.