

Міністерство освіти і науки України

Харківський національний університет імені В.Н. Каразіна

Кафедра неорганічної хімії
Кафедра хімічного матеріалознавства

“ЗАТВЕРДЖУЮ”

Проректор з науково-педагогічної
роботи

“ _____ ” _____ 2018 р.

Робоча програма навчальної дисципліни

МОЛЕКУЛЯРНЕ МОДЕЛЮВАННЯ

рівень вищої освіти бакалавр
галузь знань 0401 Природничі науки
напрямок підготовки 040101 Хімія
спеціальність 6.040101
освітня програма освітня-професійна програма “Хімія”
вид дисципліни обов’язкова
факультет хімічний

2018 / 2019 навчальний рік

Програму рекомендовано до затвердження вченою радою хімічного факультету

“_31_” _серпня_ 2018_ року, протокол № 7

РОЗРОБНИКИ ПРОГРАМИ:

Іванов Володимир Венедиктович, д.х.н., професор кафедри хімічного матеріалознавства.

Колесник Ярослав Валентинович, к.х.н., доцент кафедри неорганічної хімії.

Калугін Олег Миколайович, к.х.н., професор кафедри неорганічної хімії, декан хімічного факультету

Програму схвалено на засіданні кафедри неорганічної хімії

Протокол № _1_ від “_30_” _серпня_ 2018 року

В. о. завідувача кафедри неорганічної хімії

_____/ І.М. В’юнник/
(підпис)

Програму схвалено на засіданні кафедри хімічного матеріалознавства

Протокол № _1_ від “_31_” _серпня_ 2018 року

Завідувач кафедри хімічного матеріалознавства

_____/О.І. Коробов/
(підпис)

Програму погоджено методичною комісією хімічного факультету

Протокол №_1_ від “_31_” _серпня_ 2018 року

Голова методичної комісії хімічного факультету_____

_____/Єфімов П.В.
(підпис) (прізвище та ініціали)

ВСТУП

Програма навчальної дисципліни “**Молекулярне моделювання**” складена відповідно до освітньо-професійної програми підготовки бакалавра; напрямку 040101 «Хімія» спеціальності: 6.040101.

1. Опис навчальної дисципліни

1.1. **Мета** викладання навчальної дисципліни – надати студентам базові навички використання теоретичних методів, що реалізовані в певних комп’ютерних програмах. Студенти навчаються як кваліфіковані користувачі персонального комп’ютера та використовують розповсюджені комп’ютерні програми з квантової хімії та молекулярної динаміки для розв’язання типових навчальних та наукових задач.

1.2. Основними завданнями вивчення дисципліни є

- вивчення базових понять квантової хімії та молекулярної динаміки;
- знайомство студентів із основними етапами комп’ютерного розрахунку для розв’язання типових навчальних та наукових задач;
- оволодіння розповсюдженими програмними засобами для розв’язання прикладних хімічних задач.

1.3. Кількість кредитів 3

1.4. Загальна кількість годин 90

1.5. Характеристика навчальної дисципліни	
Нормативна	
Денна форма навчання	Заочна (дистанційна) форма навчання
Рік підготовки	
3-й	3-й
Семестр	
6-й	6-й
Лекції	
16 год.	8 год.
Практичні, семінарські заняття	
16 год.	4 год.
Самостійна робота	
58 год.	78 год.
Індивідуальні завдання	
курсова робота	не передбачено

1.6. Заплановані результати навчання. У результаті вивчення даного курсу студент повинен:

знати: теоретичні основи молекулярного моделювання (квантово-хімічних розрахунків та молекулярно-динамічного моделювання) та існуючі комплекси програм для проведення відповідних розрахунків;

вміти: виконувати квантово-хімічні розрахунки властивостей молекул (геометричні, енергетичні характеристики) та молекулярно-динамічне моделювання найпростіших молекулярних та іон-молекулярних систем.

2. Тематичний план навчальної дисципліни

Розділ 1. Виклад теоретичного матеріалу

Тема 1. Статистико-механічний опис молекулярних та іон-молекулярних систем. Основи молекулярно-динамічного моделювання конденсованих неупорядкованих систем. Поняття МД комірки. Періодичні граничні умови. Основні етапи МД моделювання. Ініціалізація та врівноваження. Міжчастинкові потенціали. Наближення парних взаємодій. Атом-атомна схема. Короткодійні потенціали та кулонівські взаємодії. Радіус обрізання.

Тема 2. Рівняння руху у фазовому просторі. Числові методи розв'язання рівнянь руху: алгоритм Верле, алгоритми для обертового руху. Рівняння руху для молекулярних систем. МД реалізація NVE, NVT та NPT ансамблів.

Тема 3. Аналіз результатів моделювання. Термодинамічні властивості МД системи: внутрішня енергія, температура, тиск, ТДХ випаровування рідини та іонної сольватації. Структура молекулярних рідин та іон-молекулярних систем — електролітичних розчинів.

Тема 4. Аналіз результатів моделювання. Динамічні та транспортні властивості у МД експерименті. Апарат часових кореляційних функцій, часів релаксації та коефіцієнтів дифузії.

Тема 5. Значення квантово-хімічних розрахунків у сучасних хімічних дослідженнях. Класифікація методів квантової хімії. Неємпіричні (*ab initio*) та напівемпіричні методи. Розповсюджені пакети програм. Одноелектронні базиси неємпіричних методів. Уявлення про слейтерівські та гаусові функції. Базиси Попла та Даннінга. Поляризаційні та дифузні добавки до стандартних базисів.

Тема 6. Метод Гартрі-Фока. Процедура самоузгодження. Прискорення збіжності ітераційного процесу.

Тема 7. Z-матриця. Оптимізація геометрії молекул та комплексів. Методи багатовимірної оптимізації, що використовуються у проблемі пошуку оптимальної геометрії. Коливання молекул. Силова стала. ІЧ, КР спектри. Анггармонізм коливань. Енергії нульових коливань (ZPE). Термохімічні розрахунки.

Тема 8. Уявлення про електронну кореляцію. Динамічна та нединамічна кореляції електронів. Електронно-збуджені конфігурації. Конфігураційні функції стану. Наближені методи урахування електронної кореляції. Теорія збурень, метод конфігураційної взаємодії, теорія зв'язаних кластерів. Теорія функціоналу густини.

Розділ 2. Практичні заняття з молекулярно-динамічного моделювання

Тема 9. Знайомство з методикою МД моделювання та програмним комплексом MDNAES.

Тема 10. Порівняння структури одноатомних рідин та твердих тіл.

Тема 11. Обчислення термодинамічних характеристик молекулярних рідин.

Тема 12. Дослідження самодифузії в одноатомних рідинах.

Розділ 3. Практичні заняття з квантово-хімічних розрахунків

Тема 13. Знайомство з програмою для квантово-хімічних розрахунків. Тестові розрахунки методом Гартрі-Фока в різних базисах. Оптимізація геометрії.

Тема 14. Розрахунки коливальних спектрів. Візуалізація коливань.

Тема 15. Розрахунки з урахуванням електронної кореляції.

Тема 16. Термохімічні розрахунки *ab initio*.

3. Структура навчальної дисципліни

Назви розділів	Кількість годин											
	денна форма						заочна форма					
	усього	у тому числі					усього	у тому числі				
		л	п	лаб.	інд.	с. р.		л	п	лаб.	інд.	с. р.
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
Розділ 1. Лекційний матеріал												
Разом за розділом 1	34	16				18	34	8				26
Розділ 2. Практичні заняття												
Разом за розділом 2	28		8			20	28		2			26
Розділ 3. Практичні заняття												
Разом за розділом 3	28		8			20	28		2			26
Усього годин	90	16	16			58	90	8	4			78

4. Теми практичних занять

№ з/п	Назва теми	Кількість годин	
		денне	заочне
Тема 9	Знайомство з методикою МД моделювання та програмним комплексом MDNAES	2	0.5
Тема 10	Порівняння структури одноатомних рідин та твердих тіл	2	0.5
Тема 11	Обчислення термодинамічних характеристик молекулярних рідин	2	0.5
Тема 12	Дослідження самодифузії в одноатомних рідинах	2	0.5
Тема 13	Знайомство з програмою для квантовохімічних розрахунків. Тестові розрахунки методом Гартрі-Фока в різних базисах. Оптимізація геометрії.	2	0.5
Тема 14	Розрахунки коливальних спектрів. Візуалізація коливань.	2	0.5
Тема 15	Розрахунки з урахуванням електронної кореляції.	2	0.5
Тема 16	Термохімічні розрахунки <i>ab initio</i> .	2	0.5
	разом	16	4

5 Самостійна робота

Назва теми	Кількість годин	
	денне	заочне
Тема 1. Статистико-механічний опис молекулярних та іон-молекулярних систем. Основи молекулярно-динамічного моделювання конденсованих неупорядкованих систем. Поняття МД комірки. Періодичні граничні умови. Основні етапи МД моделювання. Ініціалізація та врівноваження. Міжчастинкові потенціали. Наближення парних взаємодій. Атом-атомна схема. Короткодіючі потенціали та кулонівські взаємодії. Радіус обрізання.	2	4
Тема 2. Рівняння руху у фазовому просторі. Числові методи розв'язання рівнянь руху: алгоритм Верле, алгоритми для обертового руху. Рівняння руху для молекулярних систем. МД реалізація NVE, NVT та NPT ансамблів.	2	3
Тема 3. Аналіз результатів моделювання. Термодинамічні властивості МД системи: внутрішня енергія, температура, тиск, ТДХ випаровування рідини та іонної сольватації. Структура молекулярних рідин та іон-	2	3

молекулярних систем — електролітних розчинів.		
Тема 4. Аналіз результатів моделювання. Динамічні та транспортні властивості у МД експерименті. Апарат часових кореляційних функцій, часів релаксації та коефіцієнтів дифузії.	2	3
Тема 5. Значення квантово хімічних розрахунків у сучасних хімічних дослідженнях. Класифікація методів квантової хімії. Неемпіричні (<i>ab initio</i>) та напівемпіричні методи. Розповсюджені пакети програм. Одноелектронні бази неемпіричних методів. Уявлення про слейтерівські та гаусові функції. Базиси Попла та Даннінга. Поляризаційні та дифузні добавки до стандартних базисів.	2	3
Тема 6. Метод Гартрі-Фока. Процедура самоузгодження. Прискорення збіжності ітераційного процесу.	2	3
Тема 7. Z-матриця. Оптимізація геометрії молекул та комплексів. (аналітичні та чисельні алгоритми). Методи багатовимірної оптимізації, що використовуються у проблемі пошуку оптимальної геометрії. Коливання молекул. Силова стала. ІЧ, КР спектри. Анггармонізм коливань. Енергії нульових коливань (ZPE).	3	3
Тема 8. Уявлення про електронну кореляцію. Динамічна та нединамічна кореляції електронів. Електронно збуджені конфігурації. Конфігураційні функції стану. Наближені методи урахування електронної кореляції. Теорія збурень, метод конфігураційної взаємодії, теорія зв'язаних кластерів. Теорія функціоналу густини.	3	4
Тема 9. Знайомство з методикою МД моделювання та програмним комплексом MDNAES	5	7
Тема 10. Порівняння структури одноатомних рідин та твердих тіл	5	6
Тема 11. Обчислення термодинамічних характеристик молекулярних рідин	5	7
Тема 12. Дослідження самодифузії в одноатомних рідинах	5	6
Тема 13. Знайомство з програмою для квантово-хімічних розрахунків. Тестові розрахунки методом Гартрі-Фока в різних базисах. Оптимізація геометрії.	5	7
Тема 14. Розрахунки коливальних спектрів. Візуалізація коливань.	5	6
Тема 15. Розрахунки з урахуванням електронної кореляції.	5	7
Тема 16. Термохімічні розрахунки <i>ab initio</i> .	5	6
Разом	58	78

6. Індивідуальні завдання

Виконання курсової роботи. Тема курсової визначається студентом разом з викладачем, що проводить лабораторні заняття.

Термін подання курсової роботи – 9 травня поточного року.

7. Методи контролю

Перевірка результатів лабораторних робіт (звітів). Курсова робота. Семестровий екзамен.

8. Схема нарахування балів

1. Студент допускається до підсумкового семестрового контролю (екзамену) за умови виконання та оформлення всіх лабораторних робіт та курсової роботи.
2. Екзамен вважається зданим, якщо рейтинг за екзамен не менше, ніж 10 балів.

3. За пропуск однієї лекції без поважної причини студент втрачає 2 бали від загального рейтингу за семестр.
4. Несвоєчасне виконання або оформлення лабораторної або курсової оцінюється лише в 75% від набраної рейтингової оцінки. Термін подання оформлених лабораторних робіт визначається викладачем, який веде практичні заняття.

Поточний контроль, самостійна робота, індивідуальні завдання									Курсова робота	Екзамен	Сума
Розділ 1	Розділ 2				Розділ 3				10	40	100
Теми 1-8	T9	T10	T11	T12	T13	T14	T15	T16			
	4	7	7	7	4	5	8	8			
Разом: 25					Разом: 25						

Виконання курсової роботи

Реферат, висновки	Основна (змістовна) частина	Література	Оформлення	Сума
2	5	2	1	10

Шкала оцінювання

Сума балів за всі види навчальної діяльності протягом семестру	Оцінка
90 – 100	відмінно
70-89	добре
50-69	задовільно
1-49	незадовільно

9. Рекомендована література

Основна література

1. В. В. Иванов, Л. А. Слета. Квантовая химия. Харьков: “Фолио”, 2007, 443 с.
2. О. М. Калугін, Я. В. Колесник. Молекулярно-динамічне моделювання конденсованих неупорядкованих систем: Методичні вказівки з курсу.— Х.: ХНУ імені В. Н. Каразіна, 2006.— 95 с.
3. О. Н. Калугин, М.Н. Волобуев, Я.В. Колесник. MDNAES: Программный комплекс для компьютерного моделирования ион-молекулярных систем методом молекулярной динамики. // Вест. Харьк. ун-та. Химия. – 1999. - № 454. Вып. 4 (27). – С. 58-79.
4. Рапапорт Д.К. Искусство молекулярной динамики/ Пер. с англ. А.Н.Дьяконовой, под науч. ред. Р.Г.Ефремова. – М.: ИКИ, РХД, 2012. – 632 с.
5. M.J. Abraham, D. van der Spoel, E. Lindahl, B. Hess, and the GROMACS development team, *GROMACS User Manual version 5.0.4*, www.gromacs.org (2014).
6. I.T. Todorov & W. Smith. *THE DL POLY 4 USER MANUAL*. Version 4.06.1. STFC Daresbury Laboratory, Daresbury, Warrington WA4 4AD, Cheshire, England, UK, www.ccp5.ac.uk/DL_POLY (2014).
7. A.R. Leach. Molecular modeling. Principles and applications. Addison Wesley Longman Limited, Essex, 1996, 590 p.

8. M. P. Allen, D. J. Tildesley. Computer simulation of liquids. Clarendon Press, Oxford, 1987, 387 p.
9. H. J. C. Berendsen. Simulating the Physical World: Hierarchical Modeling from Quantum Mechanics to Fluid Dynamics. Cambridge University Press, Cambridge, 2007, 624 p.
10. F. Jensen. Introduction to Computational Chemistry. Wiley, 2006, 624 p.

Допоміжна література

1. Szabo A., Ostlund N.L. Modern Quantum Chemistry. Macmillan. N.Y., 1985. 425 p.
2. Кларк Т. Компьютерная химия.— М.: Мир, 1990.— 283 с.
3. Минкин В.И., Симкин Б.Я., Миняев Р.М. Квантовая химия органических соединений. Механизмы реакций. М.Химия, 1986, 247 с.
4. Жидомиров Г.М., Багатурьянц А.А., Абронин И.А., Прикладная квантовая химия. М.Химия, 1979, 247 с. 295 с.
5. Степанов Н.Ф. Квантовая механика и квантовая химия. Изд-во Московского университета: М., 2001. 519 с.
6. Жоголев Д.А. Использование гауссовых функций в квантовохимических расчетах молекул. Физика молекул, 1975, вып. 1. с. 27–46
7. Шевченко С.М. Молекула в пространстве. Л.: Химия, 1986. 144 с.
8. Хобза П., Заградник Р. Межмолекулярные комплексы: Роль вандерваальсовых систем в физической химии и биодисциплинах. М.: Мир, 1989. 375 с.
9. Грибов Л.А. Полуэмпирика или ab initio – антагонизм или дополнительность? Журн. физ. химии, 2006, том 79, № 4, с. 688 – 692.
10. Чувылкин Н.Д., Смоленский Е.А., Зефиоров Н.С. Квантовохимические методы построения волновых функций многоэлектронных систем, альтернативные приближению Хартри – Фока. Успехи химии, 2005, том 74, №11, 1118 – 1131.
11. Encyclopedia of Computational Chemistry. Vol. 1–5. (Eds P.v.Schleyer, N.L.Allinger, T.Clark, J.Gasteiger, P.A.Kollman, H.F. Schlaefer III, P.R.Schreinere). Wiley, Chichester, 1998.
12. Young D.C. Computational Chemistry, Wiley Interscience, New York, 2001. 370 p.
13. А. М. Евсев, М. Я. Френкель, А. П. Шинкарев. Молекулярно-механическое моделирование в теории жидкостей. В кн.: Физика и физико-химия жидкостей. Вып. 1, Изд. МГУ.- 1972.- с. 125-150.
14. А. Н. Лагарьков, В. М. Сергеев. Метод молекулярной динамики в статистической физике // Успехи физ. наук, 1978, Т. 125, Вып. 3, с. 409-448.
15. Симкин Б. Я., Шейхт И. И. Квантовохимическая и статистическая теория растворов. Вычислительные методы и их применение. –М.: Химия, 1989.- 256 с.
16. Хеерман Д. В. Методы компьютерного эксперимента в теоретической физике. –М.: Наука, 1990.- 176 с.
17. Х. Гулд, Я. Тобочник. Компьютерное моделирование в физике. –М.: Мир, 1990.- 351 с. (часть 1).
18. J. M. Haile. Molecular dynamics simulation. Elementary methods. John Wiley & Sons Inc., New York, 1992, 489 p.
19. V. Haberlandt, S. Fritzsche, G. Peinel, K. Heinzinger. Molekularodynamik. Grundlagen und Anwendungen. Friedr. Vieweg & Sohn Verlagsgesellschaft mbH, Wiesbaden, 1995, 252 S.
20. D. Frenkel, B. Smit. Understanding molecular simulation. Academic Press, San Diego, 1996, 443 p.
21. R.J. Sadus. Molecular simulation of fluids. Theory, algorithms and object-orientation. Elsevier, Amsterdam, 1999, 523 p.
22. Molecular Dynamics. From Classical to Quantum Methods. P.B. Balbuena, J.M. Seminario, Eds. In series: Theoretical and Computational Chemistry, Vol. 7. Elsevier, Amsterdam, 1999, 946 p.

23. Вода: структура, состояние, сольватация. Достижения последних лет / Ю.М. Кесслер, В.Е. Петренко, А.К. Лященко и др. Отв. Ред. А.М. Кутепов. – М.: Наука, 2003. – 404 с.
24. Molecular simulation and industrial application / Gubbins K. E., Quirke N., OPA, Amsterdam, 1996. XI, 550p.
25. D. A. Egelstaff. An introduction to the liquid state. –Clarendon Press, Oxford, 1992.- XV, 390 p.
26. A. Gavezzotti. Molecular Aggregation: Structure Analysis and Molecular Simulation of Crystals and Liquids. Oxford Science publication, 2006, 448 p.

10. Посилання на інформаційні ресурси в Інтернеті, відео-лекції, інше методичне забезпечення

1. Програмний комплекс GAMESS. Web ресурс:
<http://www.msg.ameslab.gov/GAMESS/GAMESS.html>
2. Програма Avogadro: <http://avogadro.openmolecules.net/>
3. Програмний комплекс для МД-моделювання GROMACS. Web ресурс:
<http://www.gromacs.org>

Критерії оцінювання навчальних досягнень студентів з дисципліни «Молекулярне моделювання»

Знання студентів оцінюються за наступними критеріями:

– «відмінно» – студент міцно засвоїв теоретичний матеріал, здатен вирішувати розрахункові завдання, всебічно орієнтується в усіх основних темах курсу; відповідь на запитання надає переконливі; здатен логічно та обґрунтовано вирішувати поставлені комплексні завдання;

– «добре» – студент добре засвоїв теоретичний матеріал, здатен вирішувати розрахункові завдання та орієнтується в усіх основних темах курсу; надає відповіді на запитання, при цьому можуть бути похибки у логіці викладу та не в повній мірі здатен обґрунтовано вирішувати поставлені комплексні завдання;

– «задовільно» – студент в основному засвоїв теоретичний матеріал, але не в повній мірі здатен використовувати засвоєний матеріал при вирішенні розрахункових завдань, орієнтується не в усіх основних темах курсу: відповідь надає не досить повну; не здатен дати логічну відповідь при вирішенні комплексних завдань;

– «незадовільно» – студент не засвоїв теоретичний матеріал, не орієнтується у більшості основних тем курсу, не здатен виконати розрахункові завдання; не орієнтується в рекомендованій літературі.

Теми практичних занять

Знайомство з методикою МД моделювання та програмним комплексом **MDNAES**
 Порівняння структури одноатомних рідин та твердих тіл
 Обчислення термодинамічних характеристик молекулярних рідин
 Дослідження самодифузії в одноатомних рідинах
 Знайомство з програмою для квантовохімічних розрахунків. Тестові розрахунки методом Гартрі-Фока в різних базисах. Оптимізація геометрії.
 Розрахунки коливальних спектрів. Візуалізація коливань.
 Розрахунки з урахуванням електронної кореляції.
 Термохімічні розрахунки *ab initio*.

ТЕМИ КУРСОВИХ РОБІТ*

з курсу «Молекулярне моделювання»

Часть I. Квантова хімія

1. Термодинамічні характеристики хімічних реакцій в неемпіричних квантової хімії. Ізомеризація пропена в циклопропан.
2. Геометрія димера мурашиної кислоти і термохімія дисоціації.
3. Димер гліоксилової кислоти. Структура і енергія водневого зв'язку.
4. Конформації, енергії і внутрішньо-молекулярні водневі зв'язки в молонової кислоти.
5. Водневий зв'язок в димері і тримері води.
6. Водневий зв'язок в комплексі $\text{H}_2\text{O} \dots \text{метанол}$.
7. Водневий зв'язок в комплексі $\text{H}_2\text{O} \dots \text{HF}$.
8. Водневий зв'язок в комплексі $\text{H}_2\text{O} \dots \text{HCl}$.
9. Воднева зв'язок в комплексі $\text{NH}_3 \dots \text{NH}_3$.
10. Водневий зв'язок в комплексі $\text{FH} \dots \text{F}$.
11. Водневий зв'язок в комплексі $\text{FH} \dots \text{CO}$.
12. Ефективність опису водневого зв'язку в різних методах квантової хімії на прикладі комплексу $\text{HF} \dots \text{HF}$.
13. Електронна структура, геометрія і коливання $\text{CH}_3\text{-CN}$ в методі Хартрі-Фока.
14. Геометрична структура і коливання ізомерів азотистого ангідриду (N_2O_3).
15. Геометрична структура і коливання конформерів амінокислоти гліцин.
16. Геометрична структура і коливання ціаногени (C_2N_2).
17. Геометрична структура і коливання HNCO .
18. Геометрична структура і коливання HBF_2 .
19. Коливання групи $\text{C}=\text{O}$ в ряду органічних сполук.
20. Геометрична структура і коливання молекули аллена (C_3H_4).
21. Геометрія, коливання і електронна структура метанолу.
22. Геометрична структура і коливання дихлоретан.
23. Електронна структура, геометрія і коливання комплексу H_2O_5^+ .
24. Електронна структура, геометрія і коливання NF_3 в методах Хартрі-Фока, DFT (B3LYP) і MP2.
25. Коливання молекули води в різних методах обліку електронної кореляції.
26. Теорія функціонала щільності. Геометрія і коливання молекули NFO_2 .
27. Ефекти електронної кореляції в описі високосиметричних систем. Молекула циклобутадієна.
28. Ефекти електронної кореляції в описі реакції дисоціації диборана.
29. Ефекти електронної кореляції в описі міжмолекулярних взаємодій на прикладі комплексу $(\text{LiF})_2$.
30. Be_2 молекула _____ або комплекс?

Примітка: В літературному огляді повинно бути описано: **а)** розрахункові методи, що використовувалися в роботі; **б)** використані бази; **в)** розрахункові властивості **г)** досліджувані системи

Курсова робота оформлюється згідно з методичним посібником:

Калугін О.М., В'юник І.М. Методичні вказівки з підготовки та оформлення курсових та кваліфікаційних робіт бакалавра, спеціаліста та магістра з хімічних дисциплін. Харків: ХНУ, 2002, 2007, 2011, 2015, 2017. – 36 с. □ Укр.

Приклад екзаменаційного завдання

ЕКЗАМЕНАЦІЙНИЙ БІЛЕТ № 1

(за вірну відповідь на питання нараховується 4 бали. Загалом 40 балів)

1. Подсчитайте количество одноэлектронных базисных функций для молекулы воды в базисе 6-31G(d). Объясните обозначение.
2. Запишите общее выражение для слейтеровской и гауссовой функций. Какая из них используется в современных квантовохимических расчетах ? Почему?
3. В чем состоят сходства и различия метода конфигурационного взаимодействия и многоконфигурационного метода самосогласованного поля. Опишите области применения этих методов.
4. Сколько независимых степеней свободы имеет линейная молекула BeF_2 ? Сколько нормальных колебаний у этой системы ? Изобразите и опишите колебательные состояния этой молекулы.
5. Что такое электронная корреляция ? Какие методы учета электронной корреляции Вам известны ? Дайте краткое описание.
6. В чем состоит алгоритм (методология) МД моделирования жидкостей?
7. Перечислите основные типы модельных потенциалов, используемых при моделировании полярных молекулярных жидкостей. Определите, какие типы внутримолекулярных потенциалов Вам понадобятся для моделирования внутримолекулярных движений для молекулы а) H_2Se , б) H_2O_2 , в) NH_3 . Запишите возможные аналитические выражения для этих потенциалов.
8. Запишите уравнения для интегрирования движения одноатомной жидкости по алгоритму Верле. Сформулируйте отличия в его применении для NVE и NVT ансамбля по алгоритму Берендсена.
9. Запишите формулу для вычисления мгновенной температуры системы, если заданы мгновенные скорости и массы всех частиц моделируемой системы. Вычислите число степеней свободы для системы из 216 6-х атомных молекул с тремя ограничениями на длины связей между атомами.
10. Дайте толкование физического смысла функции радиального распределения. Поясните, как с помощью атом-атомных внутри-молекулярных ФРР можно трактовать конформации многоатомных молекул в жидкой фазе.