Исследование плавления и затвердевания малых кластеров

Отчет по первому этапу проекта

Лихтенштейн А.А., Рогожина Н.А., Шилоносов Д.В., Гэинэ А. 19 марта 2025

Российский университет дружбы народов, Москва, Россия



Докладчик

- Лихтенштейн Алина Алексеевна
- Студент группы НФИбд-02-22
- Российский университет дружбы народов
- · 1132229533@pfur.ru

Вводная часть

Актуальность

- Наноразмерные системы обладают уникальными свойствами, отличными от макроскопических тел
- Исследование фазовых переходов в малых кластерах важно для развития нанотехнологий
- Понимание зависимости свойств от размера частиц помогает создавать материалы с заданными характеристиками
- Компьютерное моделирование позволяет изучать процессы, трудно наблюдаемые экспериментально

Объект и предмет исследования

- Объект исследования: малые кластеры с "магическими" числами частиц (7, 19, 37)
- **Предмет исследования**: процессы плавления и затвердевания в наноразмерных системах
- **Научная новизна**: выявление специфических эффектов фазовых переходов в зависимости от размера кластера
- Практическая значимость: применение результатов в разработке наноматериалов и наноустройств

Цель и задачи

Цель: исследовать особенности плавления и затвердевания малых кластеров с "магическими" числами частиц.

Задачи: - Изучить теоретические основы метода молекулярной динамики - Рассмотреть особенности фазовых переходов в малых кластерах - Разработать физическую модель для исследования плавления и затвердевания - Определить необходимые параметры и алгоритмы для дальнейшего моделирования

Материалы и методы

- Метод молекулярной динамики для моделирования движения частиц
- Потенциал Леннард-Джонса для описания взаимодействия между частицами
- Алгоритм Верле для численного интегрирования уравнений движения
- Термодинамические характеристики:
 - Температура
 - Флуктуации длины связи
 - Теплоемкость
 - Парная корреляционная функция

Теоретические основы

Особенности фазовых переходов в малых системах

В отличие от макроскопических систем, в малых кластерах:

- Температура плавления зависит от размера кластера
- Переход от твердого состояния к жидкому происходит в интервале температур
- Возможно оболочечное плавление (внешние слои плавятся раньше внутренних)
- Наблюдается квазиплавление (кластер проводит часть времени в твердом, часть в жидком состоянии)

"Магические" числа и их значение

- "Магические" числа частиц соответствуют особо стабильным конфигурациям
- \cdot Для гексагональной структуры определяются формулой: N=1+3n(n+1)
- Первые несколько "магических" чисел: 1, 7, 19, 37, 61
- У кластеров с "магическими" числами максимальна средняя энергия связи

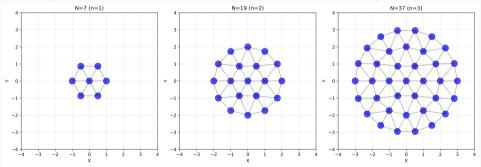


Рис. 1: Структура гексагональных кластеров

Зависимость температуры плавления от размера

- · При уменьшении числа частиц снижается температура плавления T_c
- \cdot Это связано с увеличением доли поверхностных атомов, пропорциональной $N^{-1/3}$
- Поверхностные атомы имеют более высокую потенциальную энергию
- · Экспериментально показано, что снижение T_c может достигать сотен градусов

Зависимость температуры плавления от размера

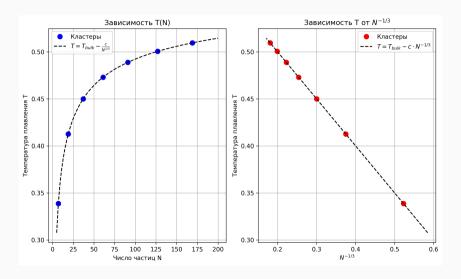


Рис. 2: Зависимость температуры плавления от размера кластера

Описание модели

Потенциал взаимодействия

Для моделирования взаимодействия используется потенциал Леннард-Джонса:

$$U(r)=\varepsilon[(b/r)^{12}-2(b/r)^6]$$

где: - arepsilon — глубина потенциальной ямы - b — равновесное расстояние между частицами - r — расстояние между частицами

Потенциал взаимодействия

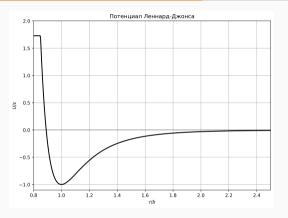


Рис. 3: Потенциал Леннард-Джонса

Алгоритм моделирования

Для интегрирования уравнений движения применяется алгоритм Верле в скоростной форме:

$$r_i^{n+1/2} = r_i^n + v_i^n \cdot \Delta t/2$$

$$r_i^{n+1} = r_i^n + v_i^{n+1/2} \cdot \Delta t$$

$$v_i^{n+1} = v_i^{n+1/2} + a_i^{n+1} \cdot \Delta t/2$$

Критерий выбора шага: сохранение полной энергии системы с точностью около 0.5%.

Методика исследования

- 1. Создание кластера с "магическим" числом частиц при низкой температуре
- 2. Постепенный нагрев системы (масштабирование скоростей)
- 3. Уравновешивание системы после каждого шага нагрева
- 4. Усреднение термодинамических характеристик
- 5. Охлаждение системы для выявления гистерезиса
- 6. Анализ зависимости температуры плавления от размера кластера

Ожидаемые результаты

Идентификация фазовых переходов

Определение фазового перехода через:

- Флуктуации длины связи: резкое увеличение при плавлении
- Теплоемкость: пик соответствует фазовому переходу
- Гистерезис между кривыми нагрева и охлаждения

Идентификация фазовых переходов

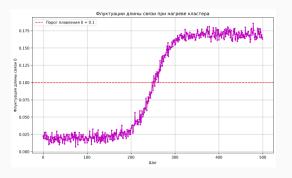


Рис. 4: Флуктуации длины связи при плавлении кластера

Анализ гистерезиса

- Различие между процессами нагрева и охлаждения указывает на фазовый переход первого рода
- Величина гистерезиса зависит от размера кластера
- Ширина переходной области уменьшается с увеличением размера кластера

Анализ гистерезиса

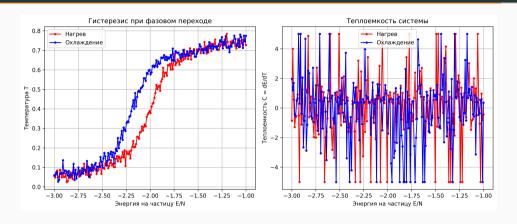


Рис. 5: Кривые нагрева и охлаждения кластера

Заключение

- Рассмотрены теоретические основы метода молекулярной динамики применительно к малым кластерам
- Описаны особенности фазовых переходов в наноразмерных системах
- Предложена физическая модель для исследования плавления и затвердевания
- Определены методы анализа фазового состояния системы

Дальнейшие направления работы

- Программная реализация предложенной модели
- Проведение численных экспериментов для кластеров различных размеров
- Анализ зависимости температуры плавления от размера кластера
- Изучение явления оболочечного плавления и других специфических эффектов