

Московский физико-технический институт (государственный университет)

Семинар кафедры общей физики



Доклад по мотивам вопроса по выбору

Самодиффузия в Леннард-Джонсовской системе

Поляченко Юрий, 726, ФОПФ

Консультанты: Норман Г. Э.

Тимофеев А. В.

26.10.2018

Долгопрудный, МФТИ

Содержание работы

1) Цели

2) Модель

3) Теоретический анализ модели

4) Анализ численных экспериментов

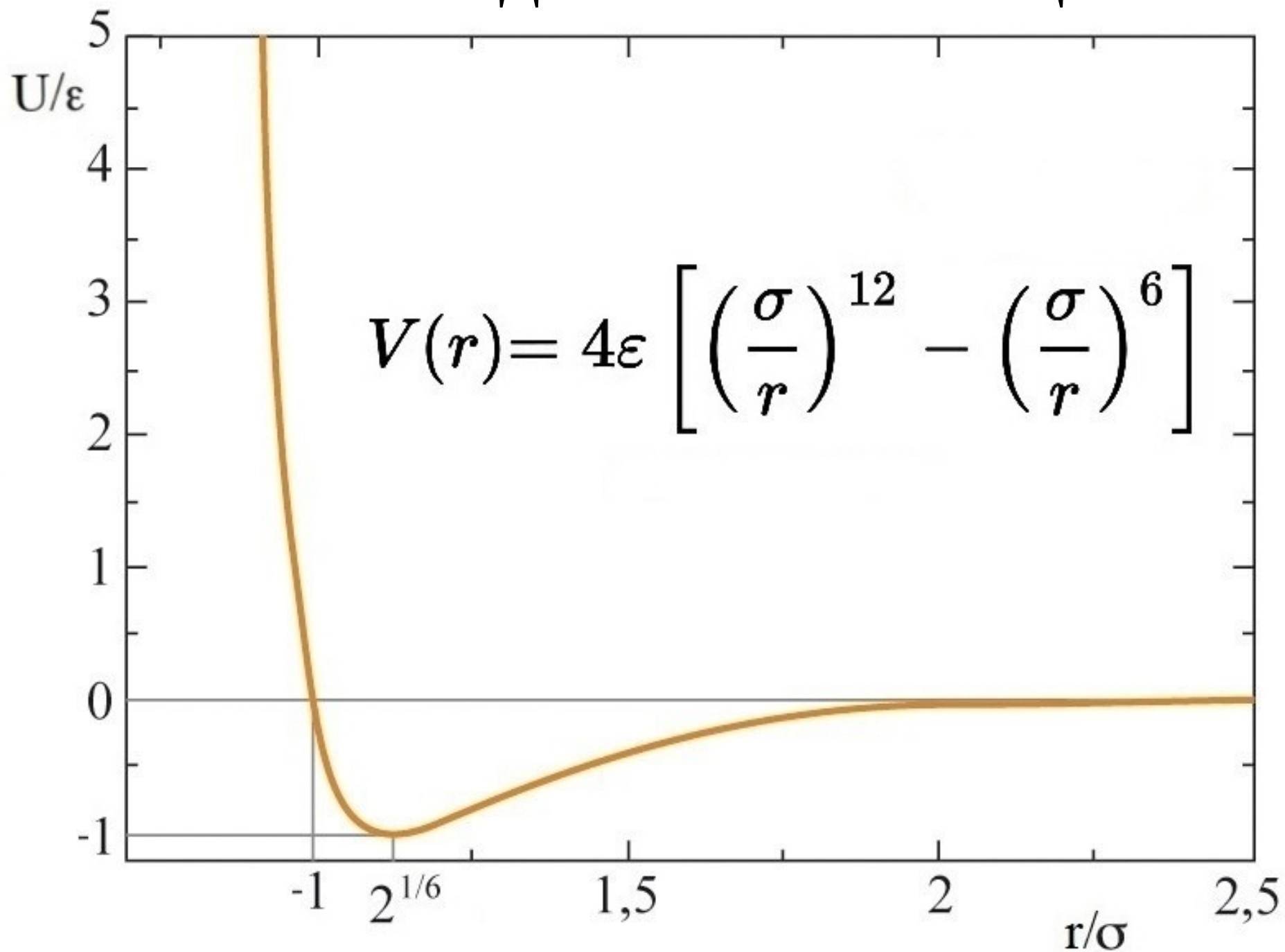
5) Выводы

Цели

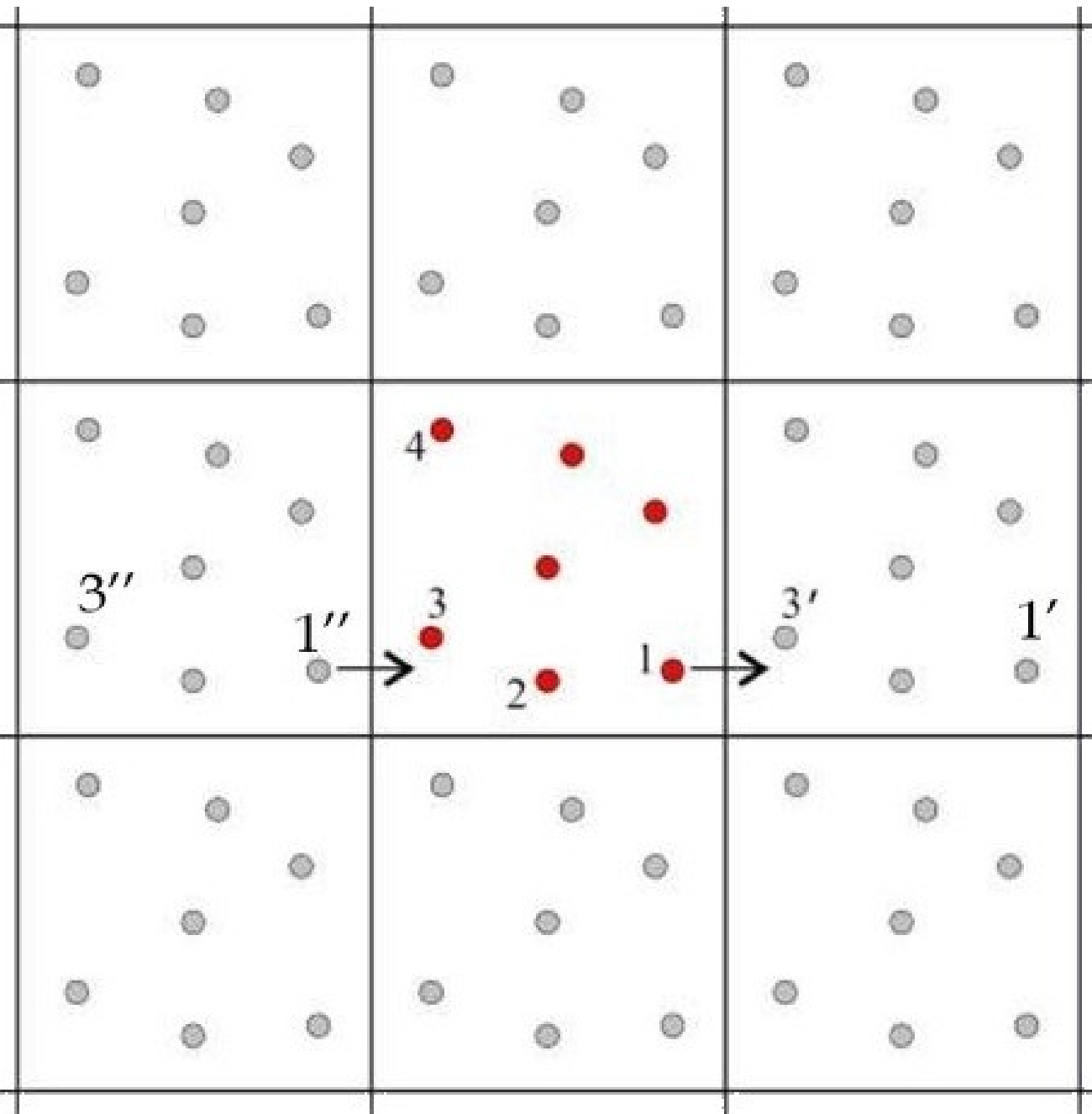
- 1) Создать программный аппарат, позволяющий анализировать эволюцию системы взаимодействующих частиц.
- 2) Проверить точность выполнения формул МКТ, полученных в модели Ван-дер-Ваальса.
- 3) Предложить уточнения/конкретизацию формул модели Ван-дер-Ваальса и проверить точность выполнения предложенных уточнений.

Модель

Взаимодействие частиц

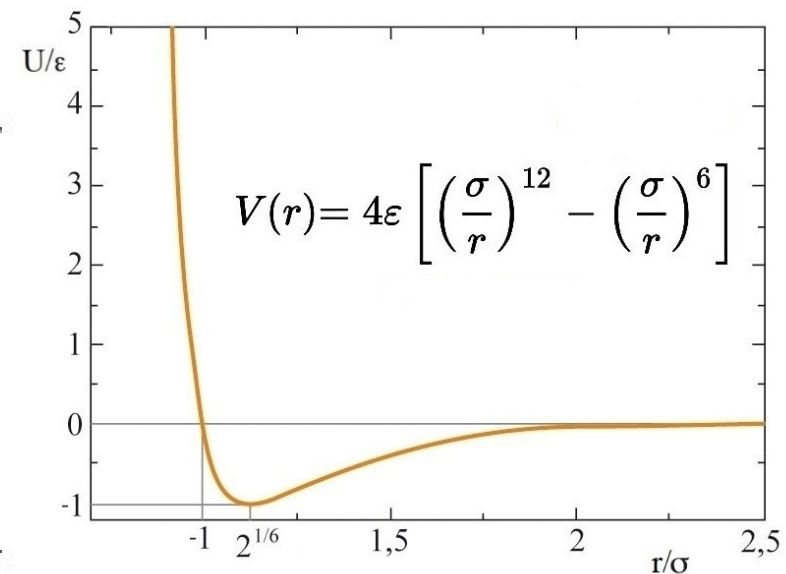


Периодические граничные условия



Центральный куб
транслируется на
расстояние = длине себя,
из-за чего система
преобладает некоторые
свойства бесконечной
среды.

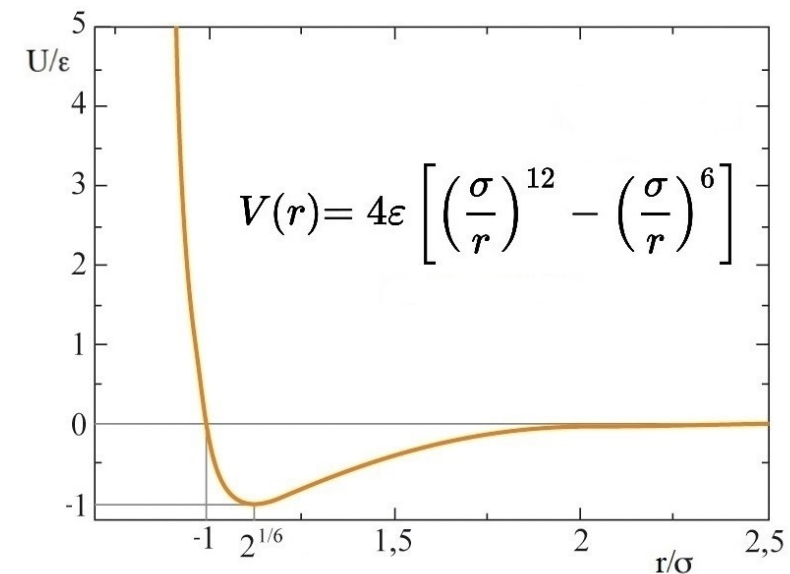
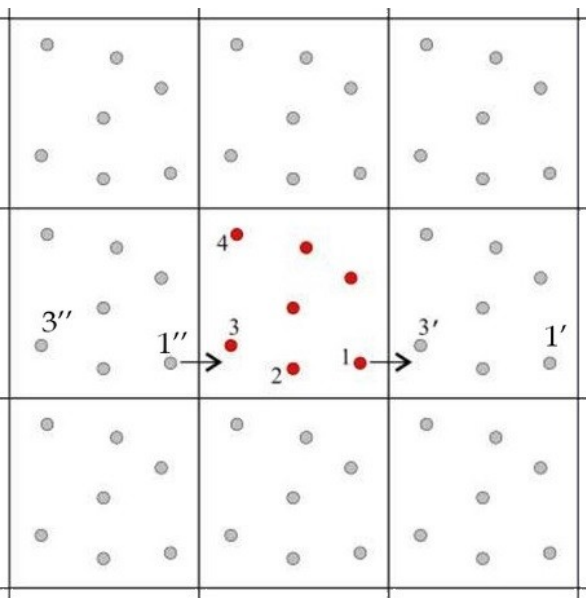
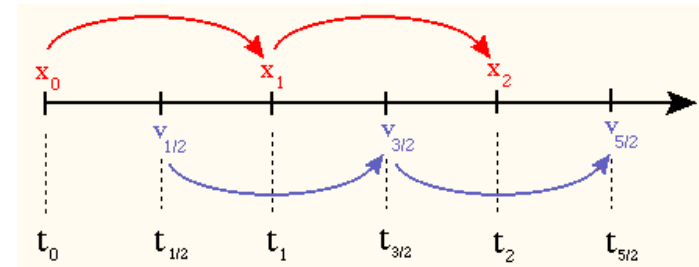
$$x_{used} = x_{real} - [x_{real} / D] \cdot D$$



Система уравнений и её решение

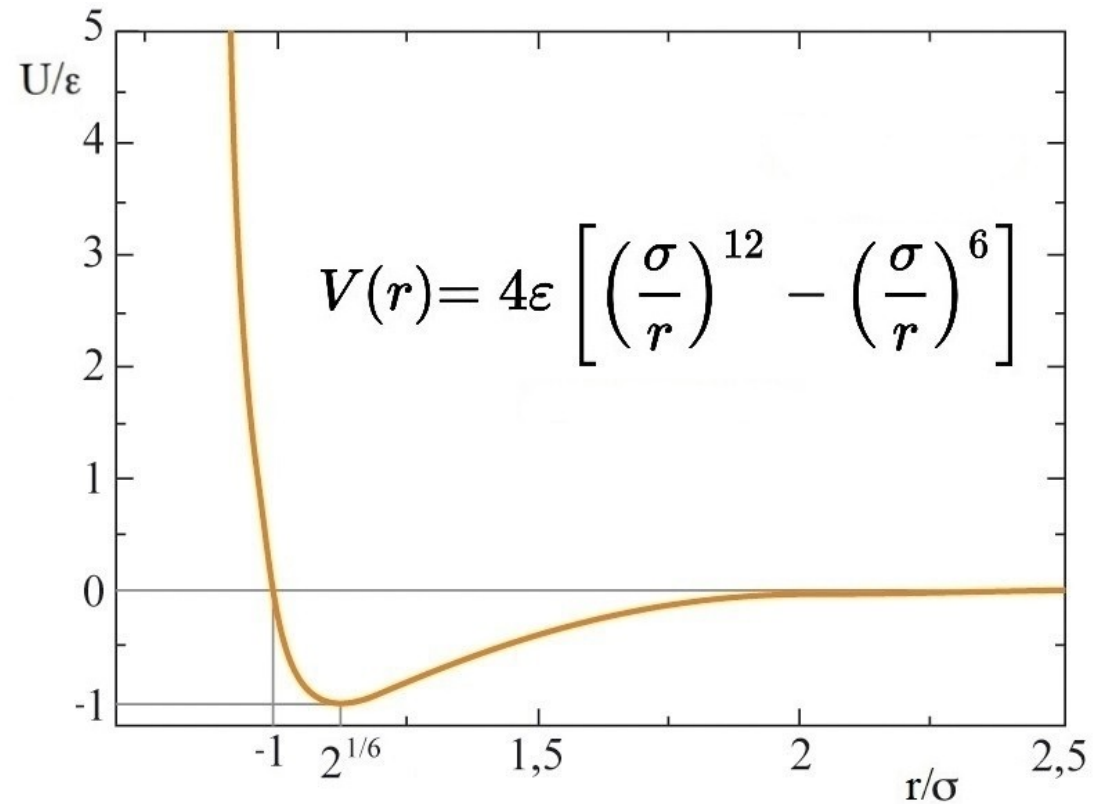
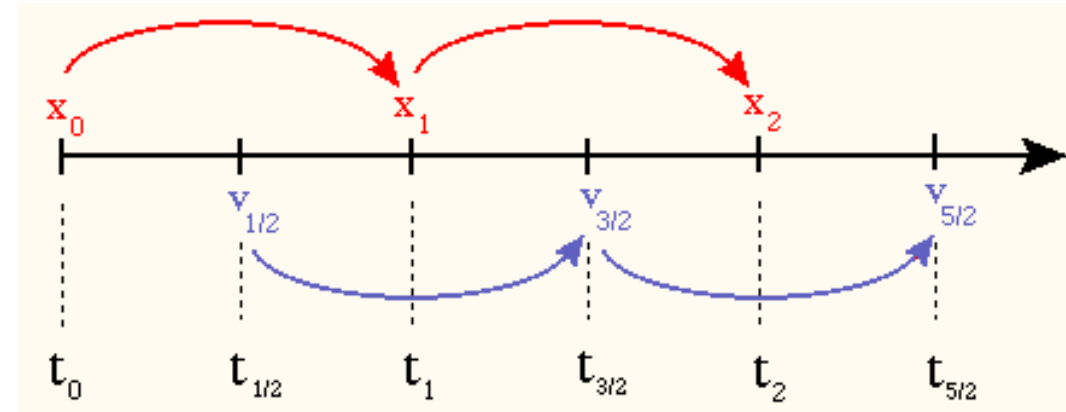
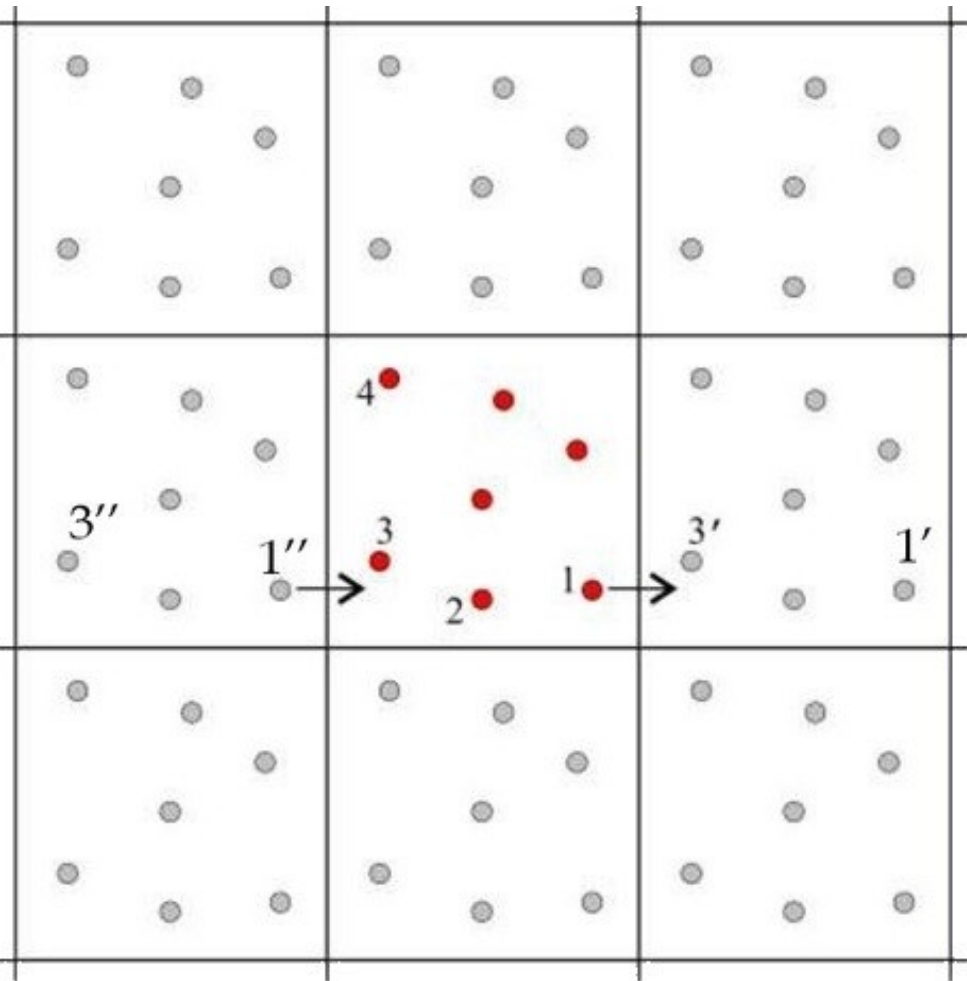
$$\left\{ \begin{array}{l} \ddot{\vec{r}}_i = \frac{1}{m_i} \sum_{j \neq i} \vec{F}_{ij}(\vec{r}) \\ \dot{\vec{r}}_i(t=0) = \vec{v}_{oi} \\ \vec{r}_i(t=0) = \vec{r}_{oi} \end{array} \right.$$

$$\left\{ \begin{array}{l} x(t) = x(t-dt) + v(t-dt/2) \cdot dt \\ a(t) = f(x(t)) \\ v(t+dt/2) = v(t-dt/2) + a(t) \cdot dt \end{array} \right.$$



Сводка модели

$$m_i \vec{a}_i = \sum \vec{F}_{ij}$$



Теоретический анализ модели

Оценки длины свободного пробега λ

- Курс общей физики:

$$r_{eff} = 1$$

$$\lambda(T) = const$$

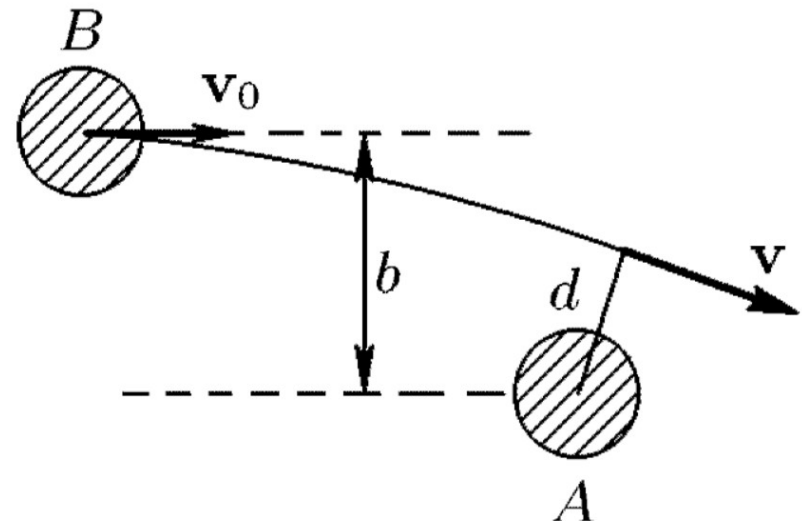
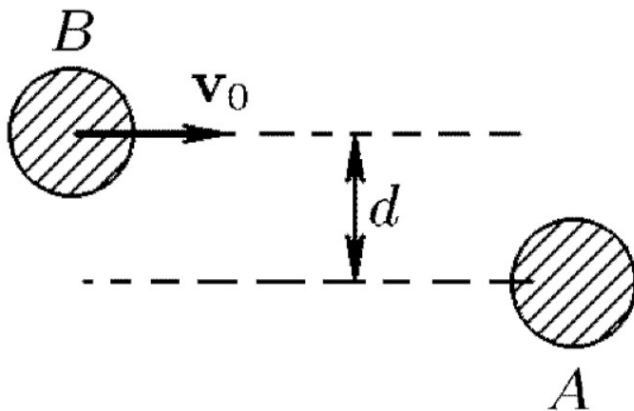
$$\lambda_0 = \frac{1}{\sqrt{2} n \pi r_{eff}^2} \quad (1)$$

- Оценка при $n \ll 1$, $T \ll 1$ (формула Сазерленда).

$$\left. \begin{array}{l} 3СЭ \infty \rightarrow r_{min} \\ 3СМИ \infty \rightarrow r_{min} \\ СО частицы \end{array} \right\} \rightarrow r_{eff} = \sqrt{1 + \frac{2}{3T}}$$

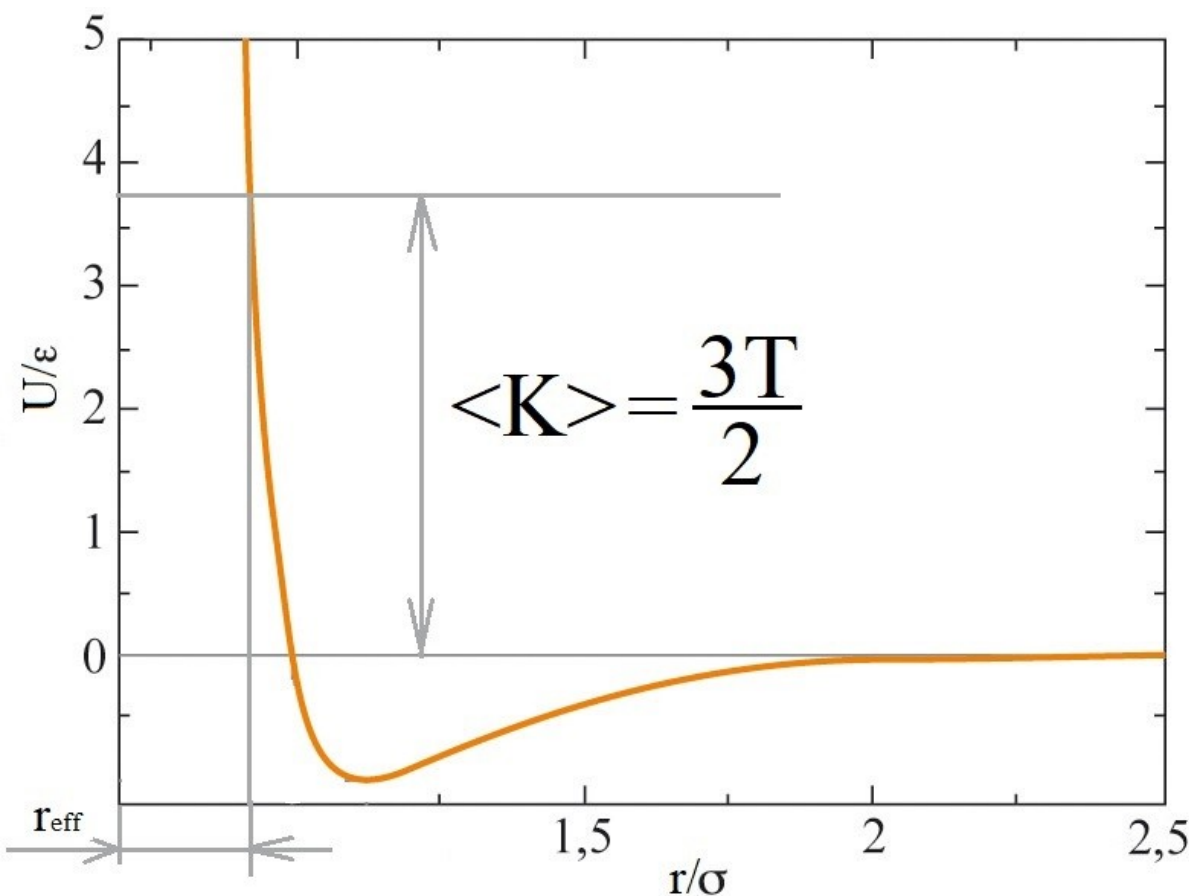
$$\sigma = \sigma_0 \left(1 + \frac{2}{3T} \right)$$

$$\lambda_1 = \lambda_0 \frac{3T}{2 + 3T} \quad (2)$$



- Оценка при $n \ll 1$, $T > 1$ (высокотемпературная формула).

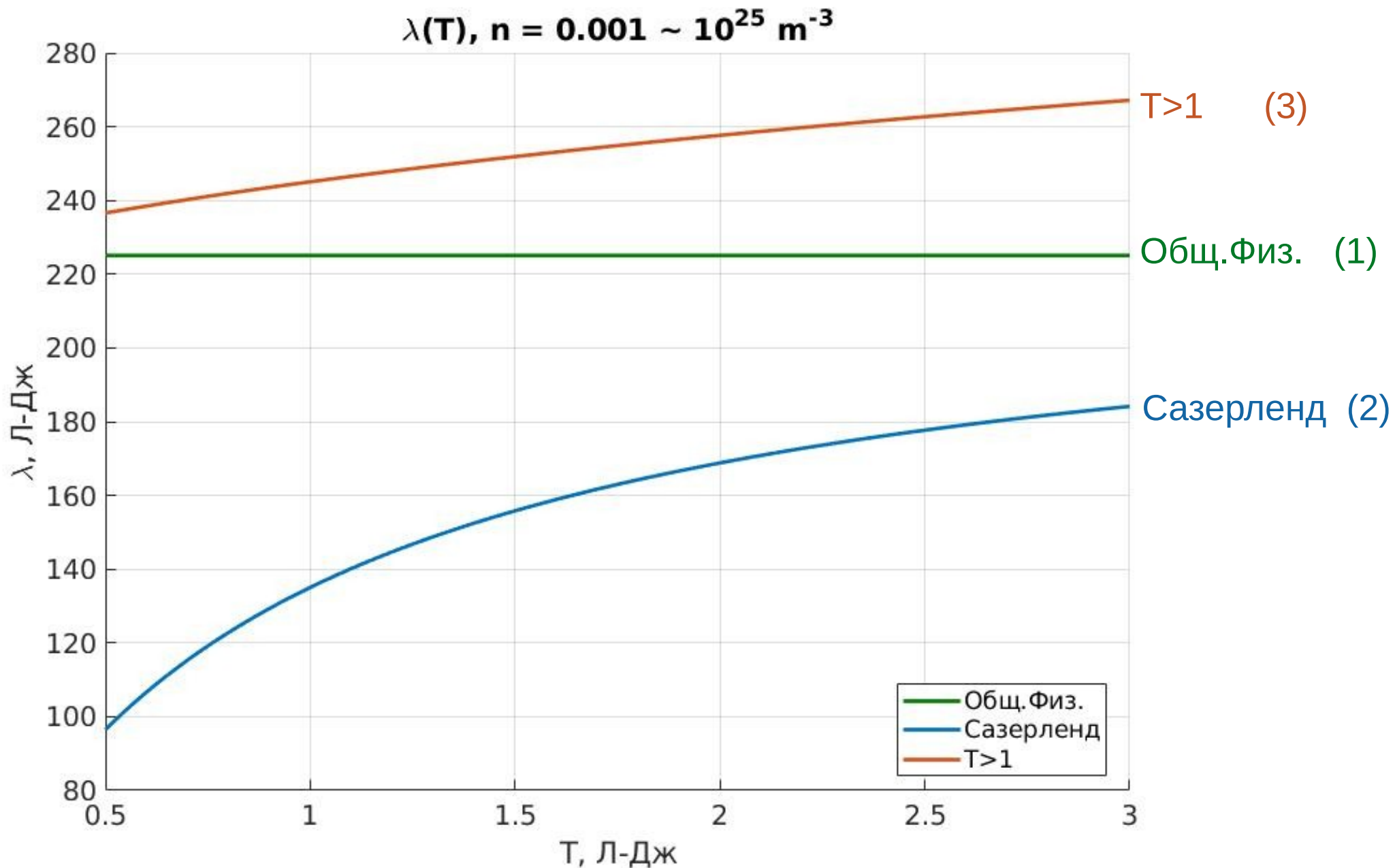
$$\left. \begin{array}{l} 3CЭ \infty \rightarrow r_{min} \\ CO \text{ частицы} \end{array} \right\} \longrightarrow r_{eff} = \left(\frac{1 + \sqrt{1 + \frac{3}{2}T}}{2} \right)^{-1/6}$$



$$\lambda_2 = \lambda_0 \left(\frac{1 + \sqrt{1 + \frac{3}{2}T}}{2} \right)^{1/3}$$

(3)

Наглядное сравнение



Закон диффузии

- Курс общей физики

$$\langle r^2 \rangle \sim t$$

- Предлагаемое уточнение

$$\left. \begin{array}{l} \ddot{x} = \eta - \dot{x}/\tau \\ r(t=0) = 0 \\ r(t \rightarrow 0) = vt \end{array} \right\} \longrightarrow \langle r^2 \rangle = 2\tau^2 \langle v^2 \rangle (t/\tau + \exp(-t/\tau) - 1)$$

Предельные случаи

$$t \ll \tau$$

$$\langle r^2 \rangle = \langle v^2 \rangle t^2$$

$$t \gg \tau$$

$$\langle r^2 \rangle = 2\lambda \langle v \rangle t$$

Связь с ранее изученным

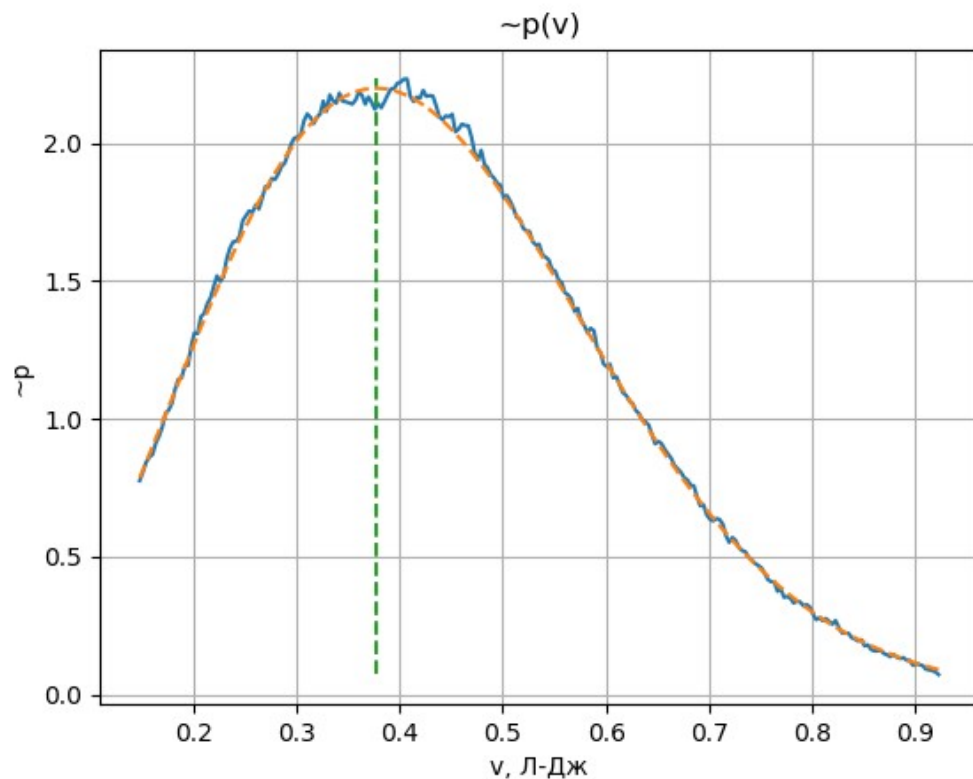
$$\tau = \lambda \frac{\langle v \rangle}{\langle v^2 \rangle}$$

Анализ численных экспериментов

Распределение скоростей частиц

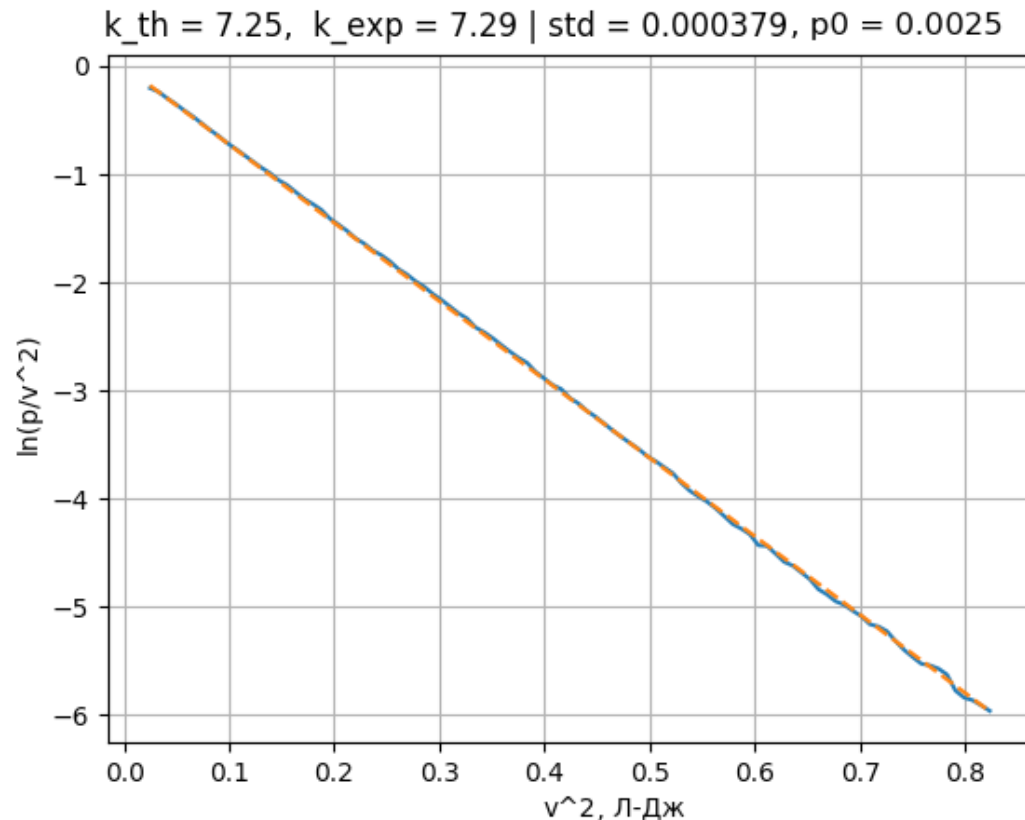
Распределение Максвелла

$$p(v) = C v^2 \exp(-v^2/v_0^2)$$



Линеаризованный вид

$$\ln(p(v)/Cv^2) = -v^2/v_0^2 \sim -v^2$$

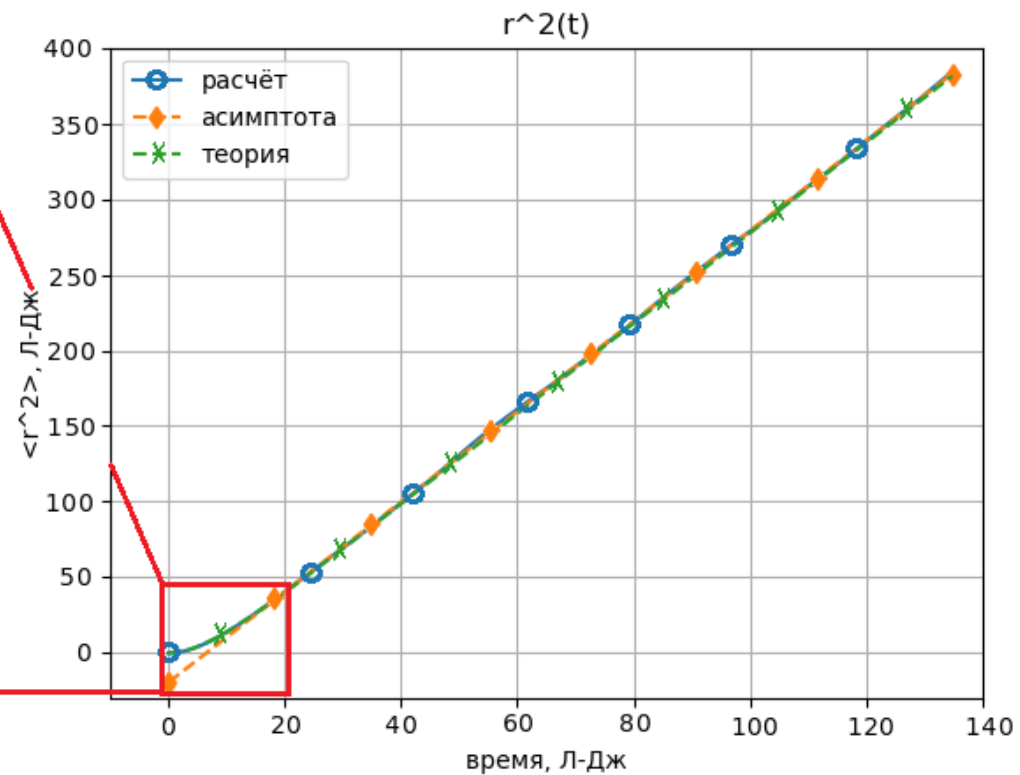
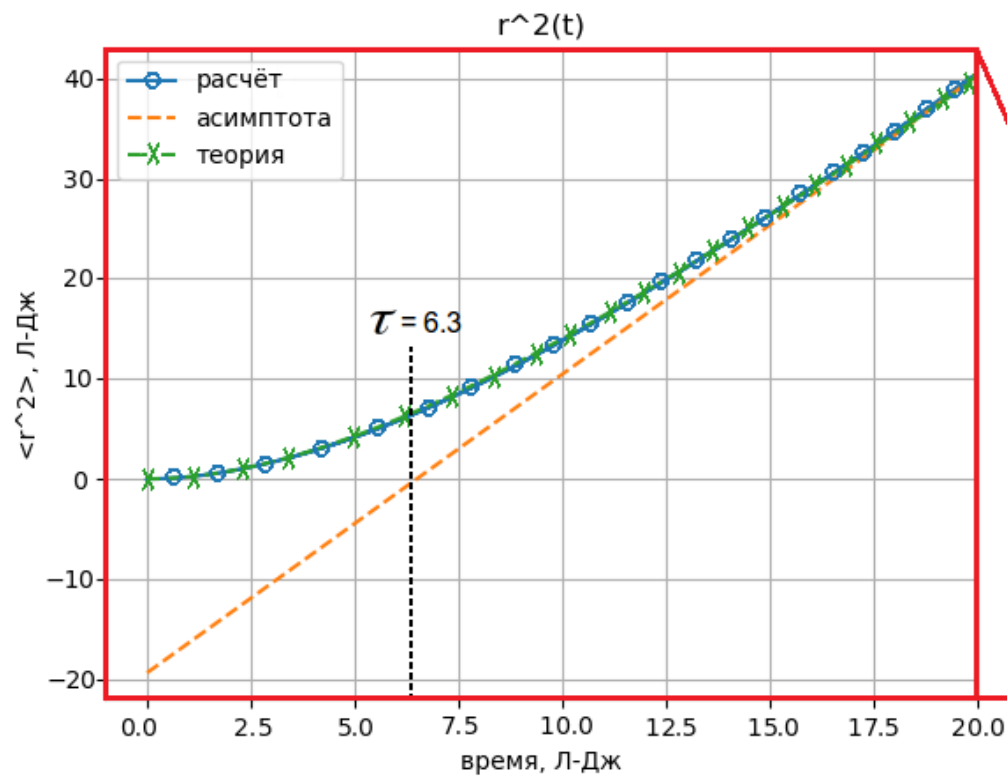


Уточненная диффузия

$$\langle r^2 \rangle = 2\tau^2 \langle v^2 \rangle (t/\tau + \exp(-t/\tau) - 1)$$

$$t \leq \tau$$

$$t \gg \tau$$



$$\langle r^2 \rangle(t) \Rightarrow D \Rightarrow \lambda$$

Оценки λ

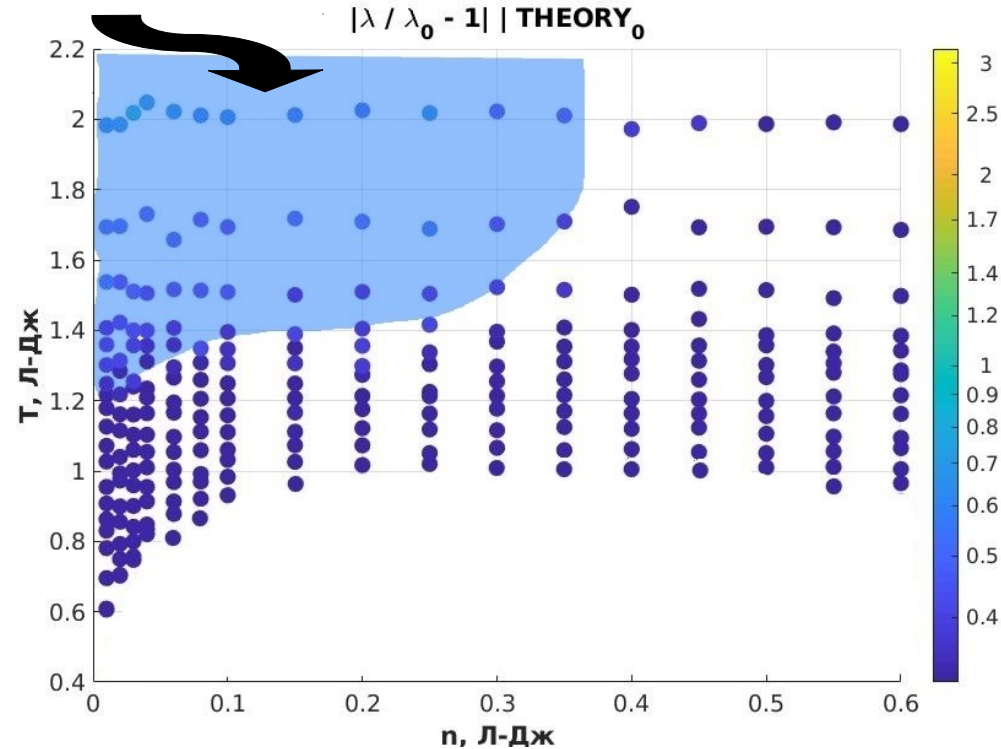
Эталон:

$$\langle r^2 \rangle(t) \Rightarrow D \Rightarrow \lambda$$

Ошибка ~60%

Общ.Физ. (1)

$\Delta\lambda / \lambda \sim 30\%$



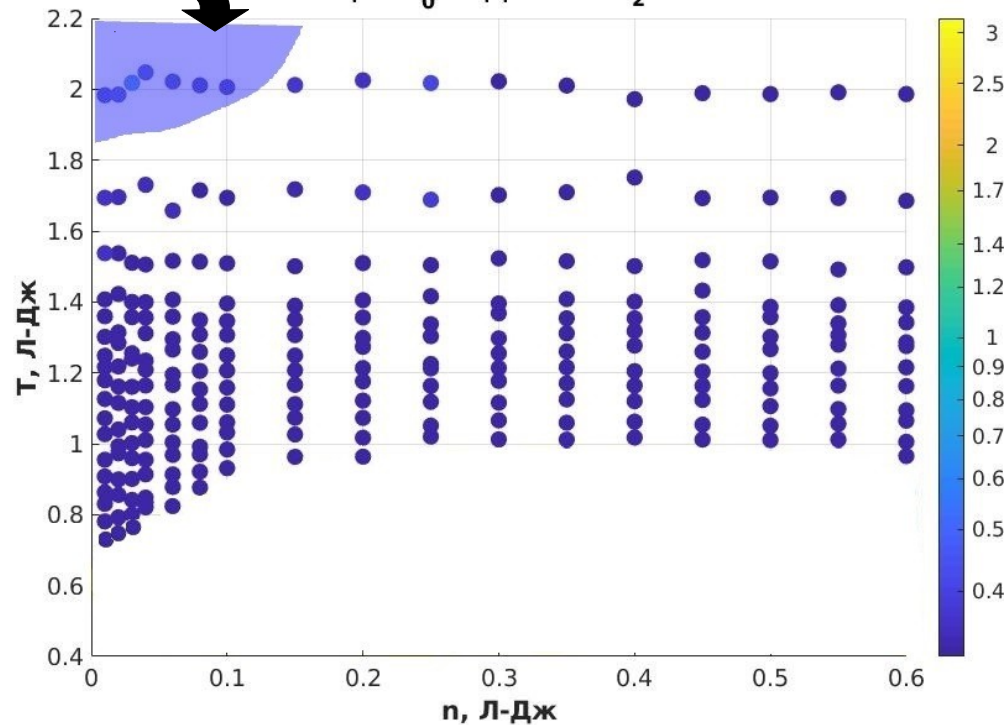
$\Delta\lambda / \lambda \sim 300\%$

Сазерленд (2)

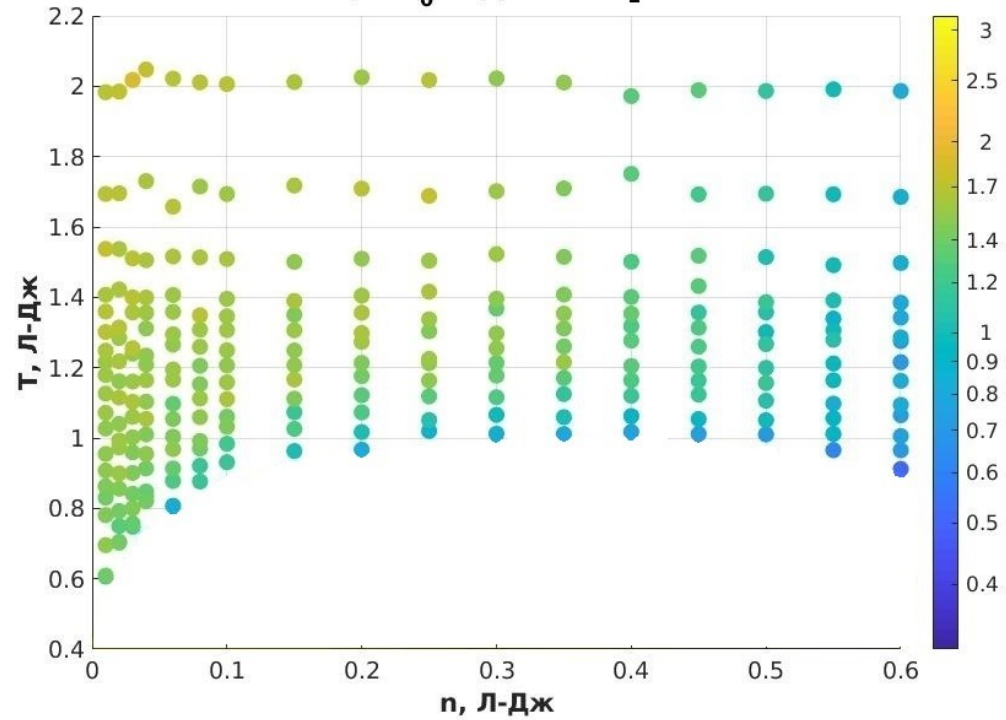
Ошибка ~40%

$T > 1$ (3)

$|\lambda / \lambda_0 - 1| \text{ THEOR}_2$



$|\lambda / \lambda_0 - 1| \text{ THEOR}_1$



ВЫВОДЫ

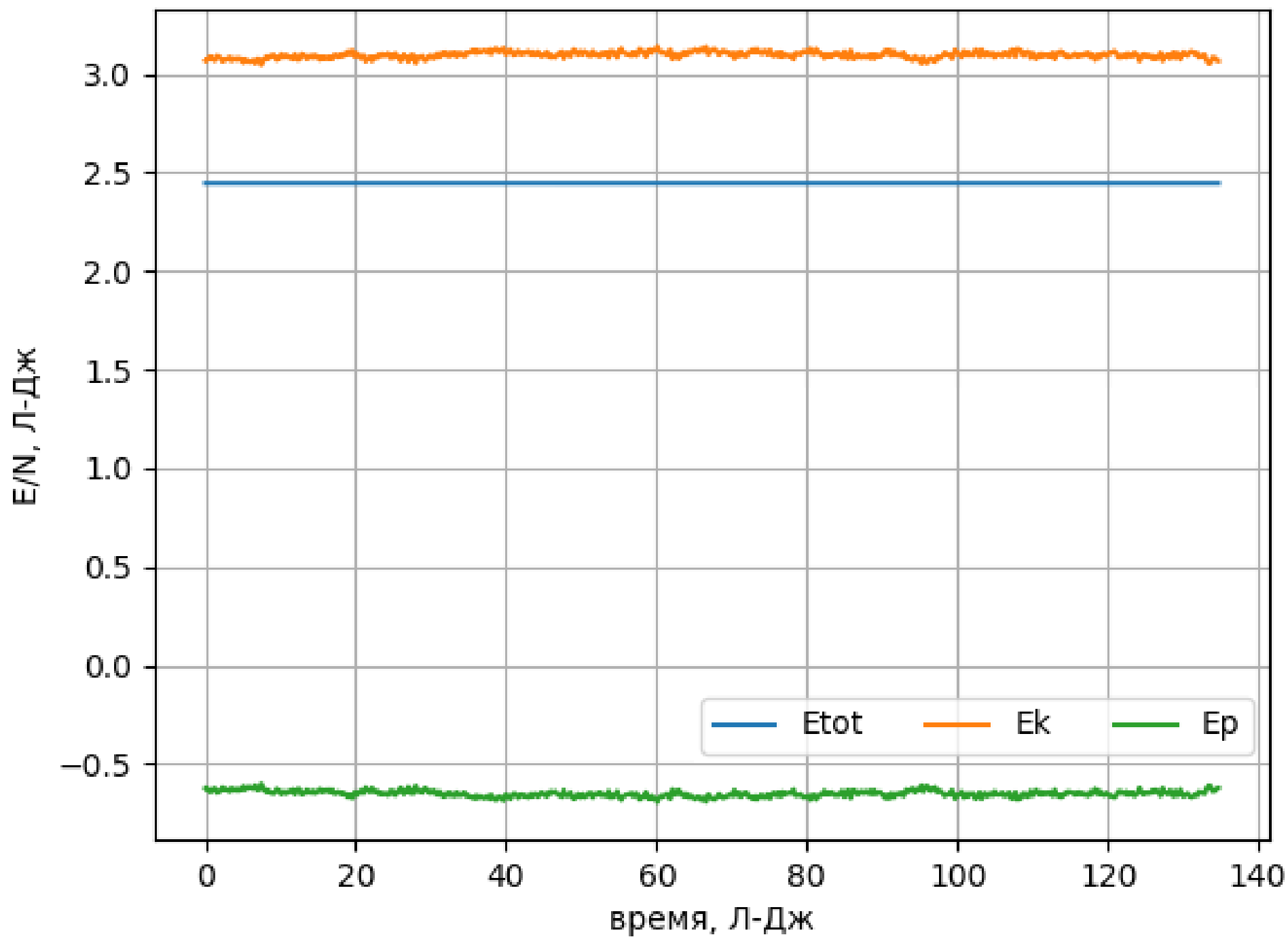
- Предложенная оценка $T > 1$ (3) дает лучшее совпадение с численным экспериментом, чем теория, известная нам из курса общей физики.

- Формула Сазерленда (2) плохо применима в исследованном диапазоне параметров.

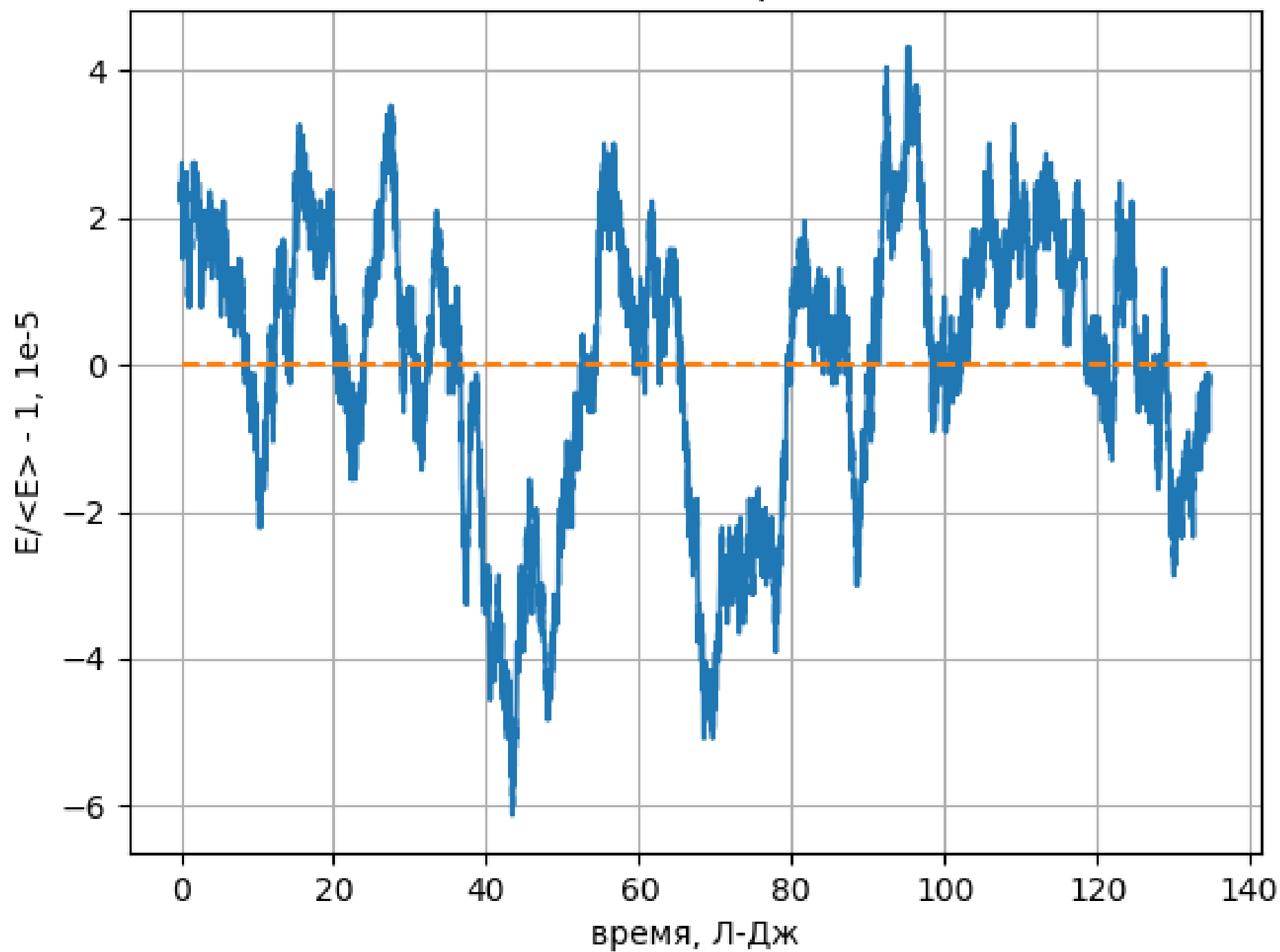
$$\langle r^2 \rangle(t)$$

- Уточнённая формула $\langle r^2 \rangle(t)$ хорошо согласуется с численным экспериментом, что говорит о применимости модели броуновской диффузии (случайная сила + F_{res}) в исследованном диапазоне n и T .

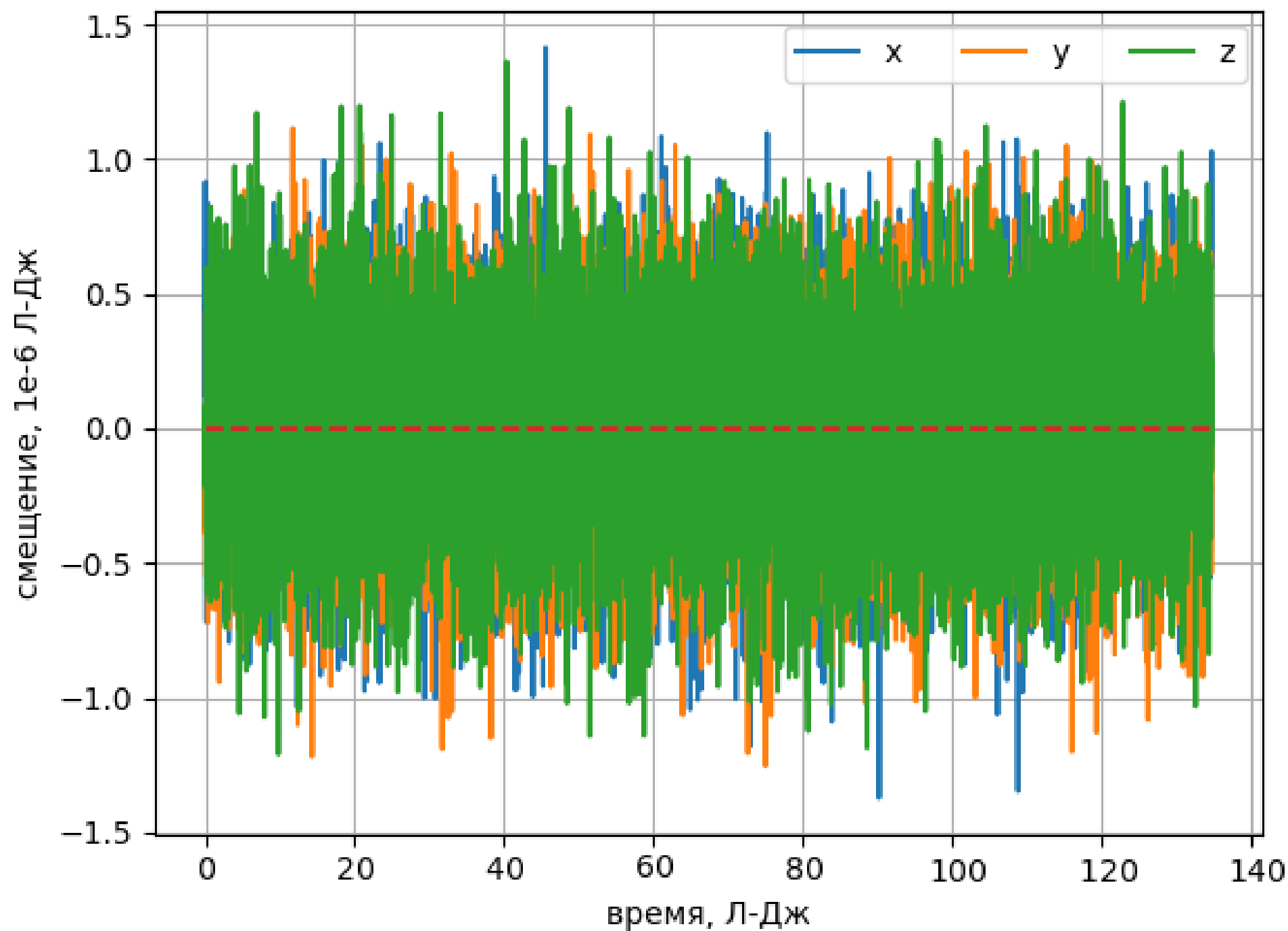
Сохранение энергии, абсолютные величины

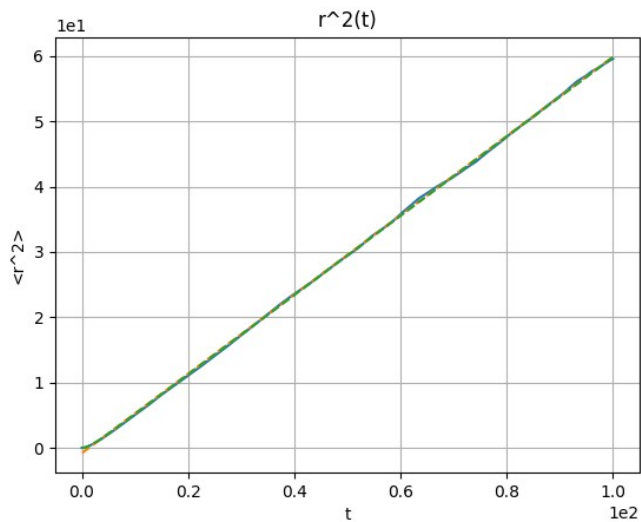


Флуктуации полной энергии | $E/\langle E \rangle - 1$ | std $\sim 0.2e-4$

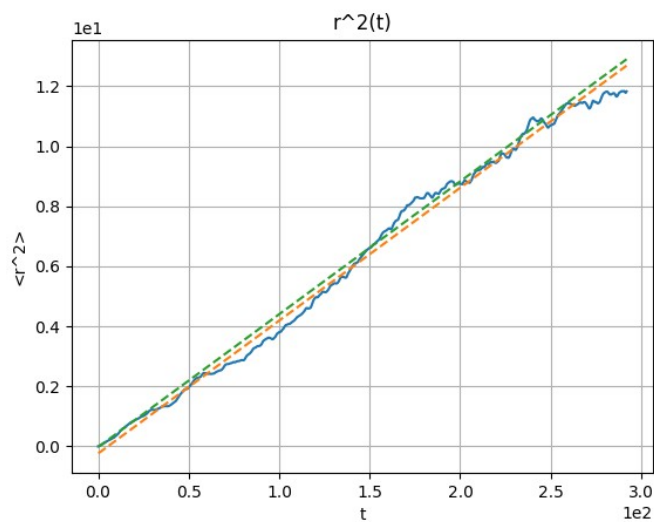


Флюктуации центра масс, $\text{std} \sim 0.6 \text{e-6}$

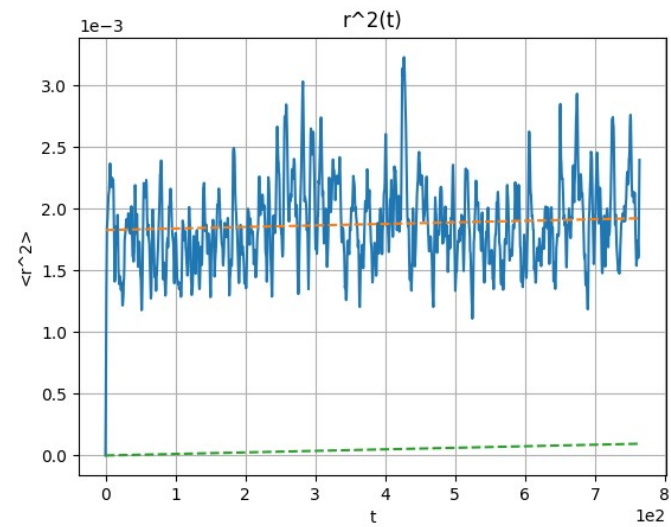




газ



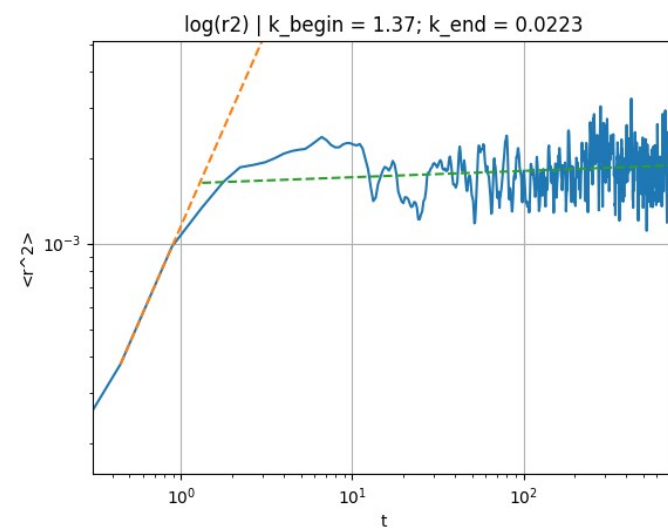
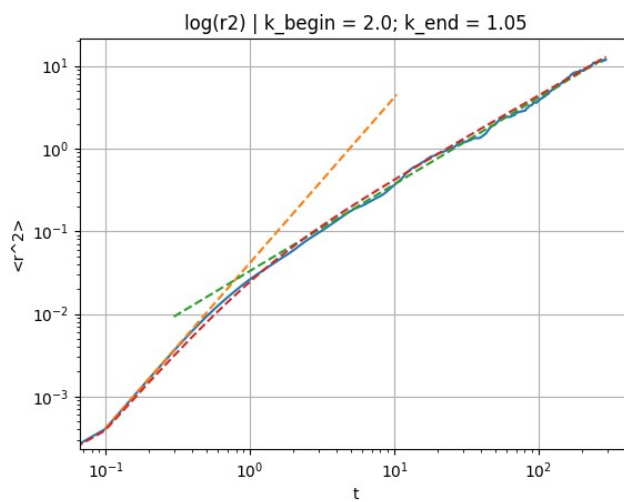
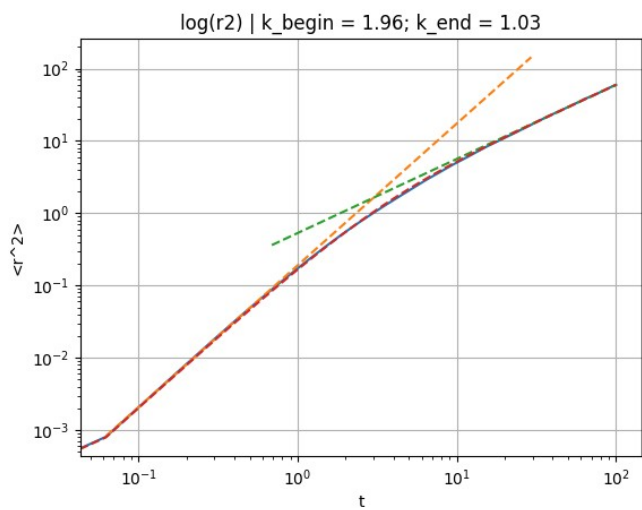
жидкость

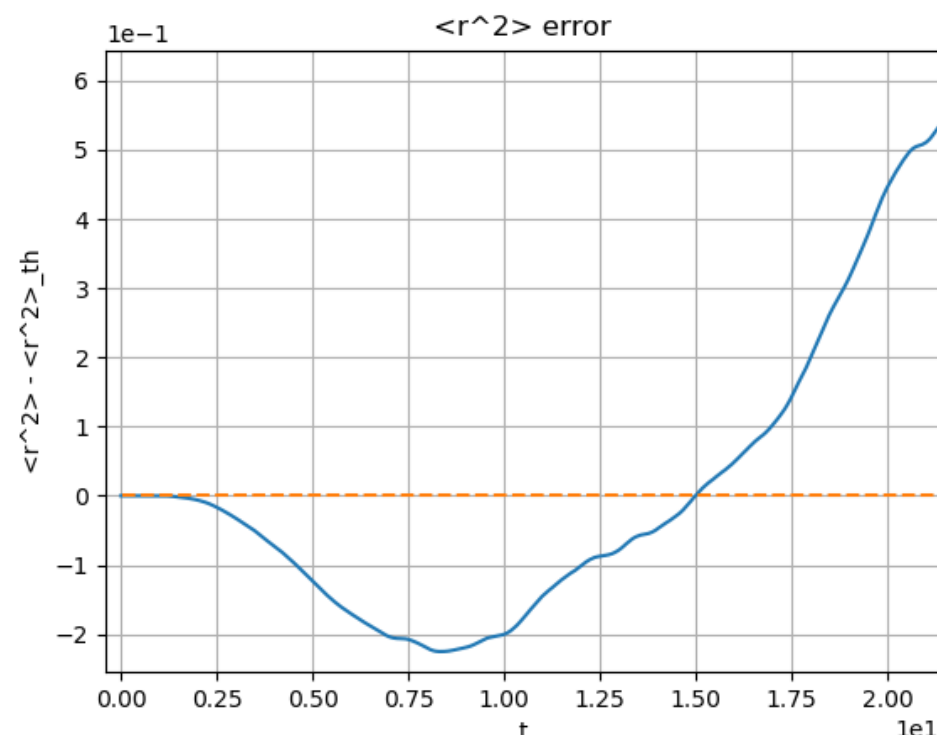
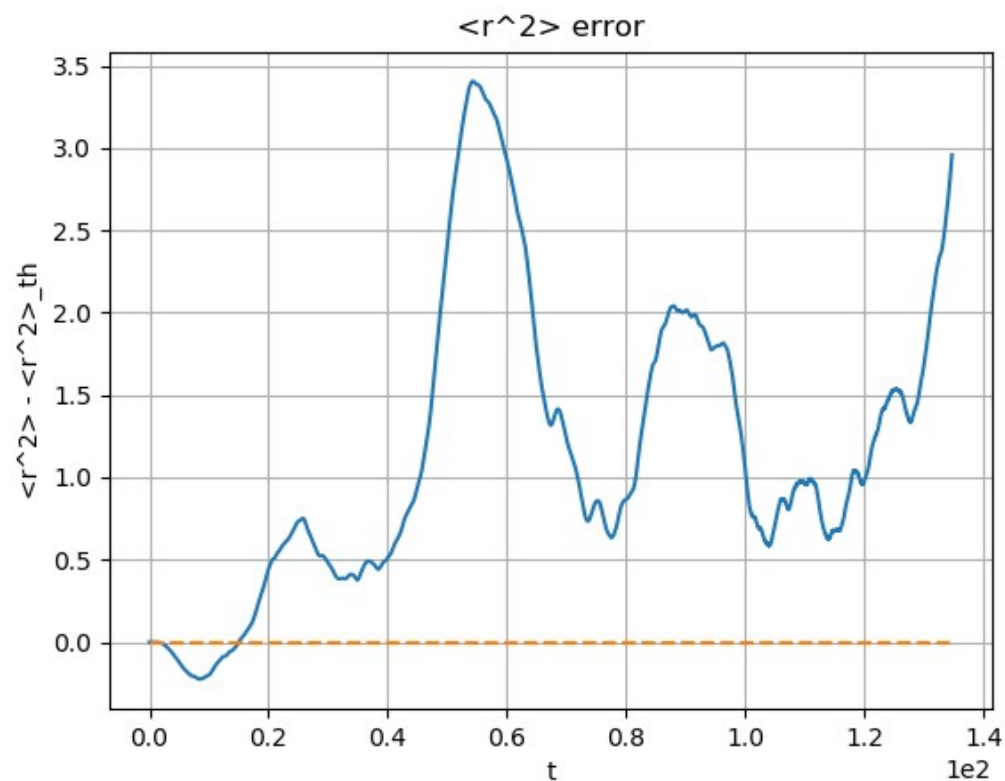
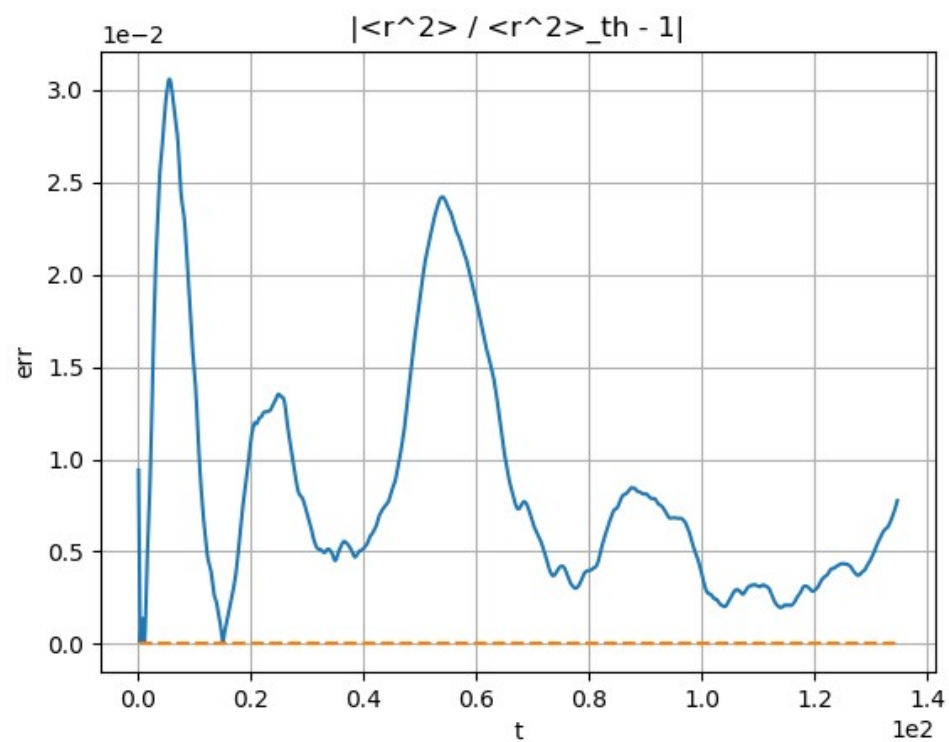


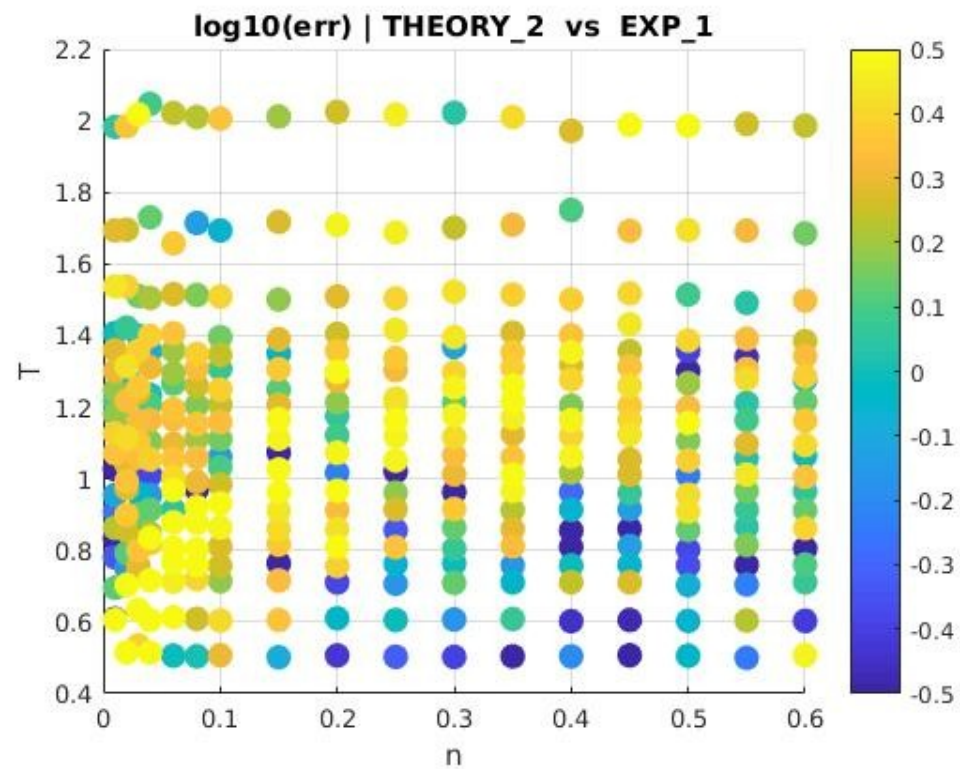
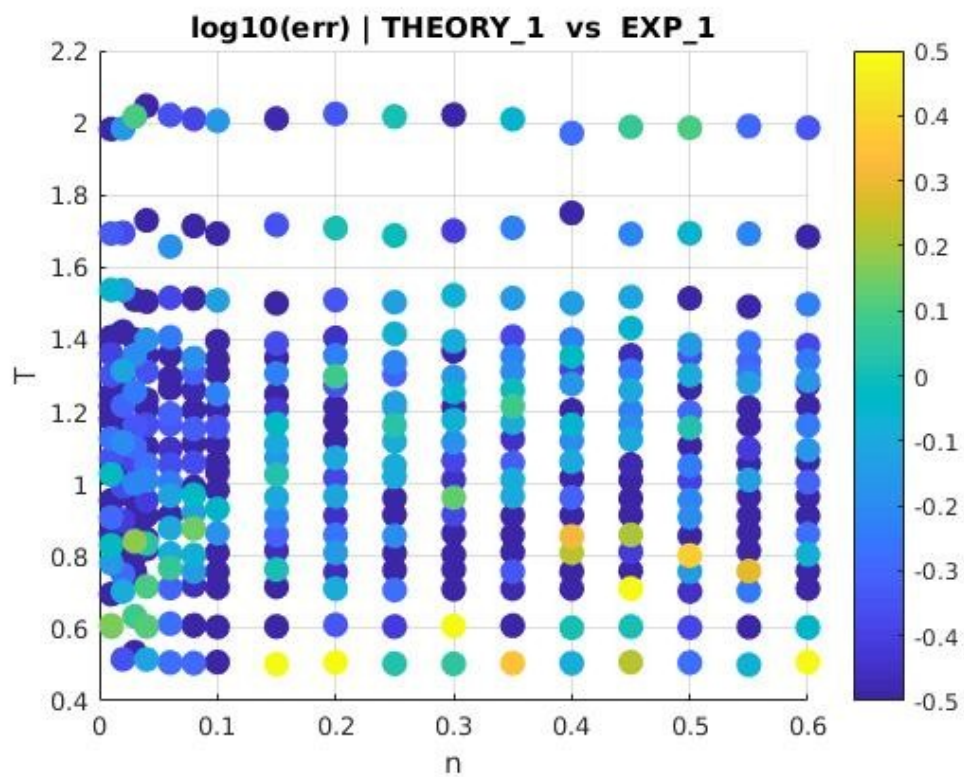
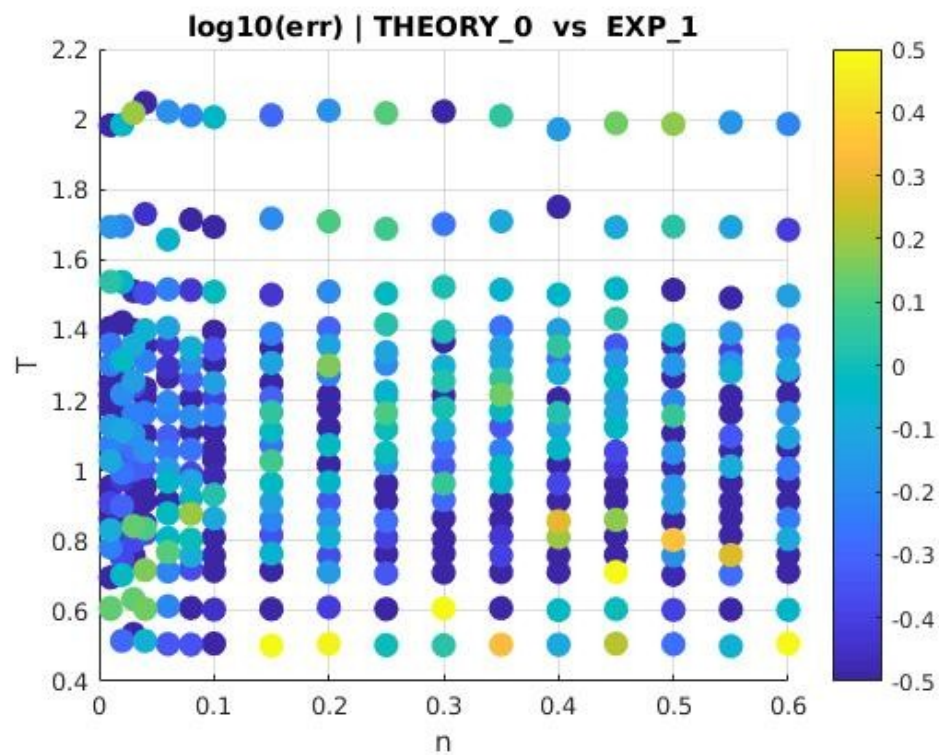
ТВ. ТЕЛО

Линейный масштаб

Логарифмический масштаб







Обоснование r^{-6}

1) Дипольная молекула создает вокруг себя электростатическое поле и ориентирует остальные диполи системы, что приводит к снижению энергии. Средняя энергия ориентационного диполь-дипольного взаимодействия (энергия Кeesома):

Это взаимодействие постоянно-постоянных диполей.

$\mu_{1,2}$ – дипольные моменты.

$$U_{\text{kees}} = - \frac{\mu_1^2 \mu_2^2}{24 \pi^2 \varepsilon_0^2 \varepsilon^2 k_B T r^6}$$

2) Энергия Дебая – постоянно-индуцированные диполи. Поле постоянного диполя индуцирует дипольный момент у изначально нейтральной в этом смысле частицы.

μ – дипольный момент

α – поляризуемость

$$U_{\text{deb}} = - \frac{\mu^2 \alpha}{16 \pi^2 \varepsilon_0^2 \varepsilon^2 k_B T r^6}$$

3) Энергия Лондона (дисперсионное взаимодействие) – случайные флуктуации плотности электронных облаков в атоме создают флуктуирующий дипольный момент. Эти моменты ведут себя скореллировано в близлежащих частицах, что приводит к уменьшению энергии.

I – Энергия ионизации

α – поляризуемость

$$U_{\text{disp}} = - \frac{3}{4} \frac{I \alpha^2}{r^6}$$

Литература

- [1] Сивухин Д. В. Общий курс физики: Учеб. пособие: Для вузов. В 5 т. Т. II. Термодинамика и молекулярная физика. – 5-изд., испр. – М.: ФИЗМАТЛИТ, 2005. – 544 с. ISBN 5-9221-0601-5.
- [2] Кириченко П. А. Термодинамика, статистическая и молекулярная физика/ учебное пособие 3-е изд. – М.: Физматкнига, 2005. – 176 с. ISBN 5-89155-130-6.
- [3] Г.Э.Норман, В.В.Стегайлов. Стохастическая теория метода классической молекулярной динамики. // Математическое моделирование, 2012 год, том 24, номер 6, стр. 3-44.
- [4] Рапапорт Д. К. Искусство молекулярной динамики. — Ижевск: ИКИ, 2012. — 632 с. — ISBN 978-5-4344-0083-1.
- [5] Самарский А.А. Введение в численные методы. – М.: Наука, 1982, 269 с.
- [6] Межмолекулярные взаимодействия // Химическая энциклопедия. Т. 3. — М.: Большая Российская энциклопедия, 1992.