Метод Монте-Карло для решения задачи однородной релаксации газовой смеси

Бойченко Алексей Александрович, гр. 522

Санкт-Петербургский государственный университет Математико-механический факультет Кафедра статистического моделирования

Научный руководитель: к.ф.-м.н. Христинич В. Б. Рецензент: к.ф.-м.н. Москалева Н. М.



Санкт-Петербург 2012г.



Основные величины

- $oldsymbol{0}$ $oldsymbol{u}$ скорость одной молекулы, m масса одной молекулы.
- $f(t, \mathbf{x}, \mathbf{u})$ ненормированная плотность.
- **3** Концетрация (числовая плотность) $n(t, \mathbf{x}) = \int f(t, \mathbf{x}, \mathbf{u}) d\mathbf{u}$.
- lacktriangle Нормированная плотность $ilde{f}(t,\mathbf{x},\mathbf{u}) = rac{f(t,\mathbf{x},\mathbf{u})}{n(t,\mathbf{x})}.$
- **5** Плотность газа $\rho = m \cdot n(t, \mathbf{x})$.
- $oldsymbol{0}$ Математическое ожидание (скорость потока) $\mathbf{V}(t,\mathbf{x})=\int \mathbf{u} \tilde{f}(t,\mathbf{x},\mathbf{u})d\mathbf{u}.$
- \mathbf{O} Дисперсия $D(\mathbf{u}) = \int (\mathbf{u} \mathbf{V})^2 f(t, \mathbf{x}, \mathbf{u}) d\mathbf{u}$.
- $oldsymbol{O}$ Связь дисперсии с температурой: $D(\mathbf{u})=3RT$, $R=rac{k}{m}$ где $k=1.38\cdot 10^{-16}$ эрг/K постоянная Больцмана.
- **①** Температура для каждого из направлений i=x,y,z: $D(u_i)=3RT_i=\int (u_i-V_i)^2\, \frac{m}{2}f(t,{\bf x},{\bf u})d{\bf u}.$

Уравнение Больцмана

Уравнение Больцмана.

$$\frac{\partial f}{\partial t} + \mathbf{u} \frac{\partial f}{\partial \mathbf{x}} = \int (f' f_1' - f f_1) W(\mathbf{u}, \mathbf{u_1} | \mathbf{u}', \mathbf{u_1}') d\mathbf{u_1} d\mathbf{u}' d\mathbf{u_1}'.$$

Здесь $f=f(t,\mathbf{x},\mathbf{u}), \ f_1=f(t,\mathbf{x},\mathbf{u}_1), \ f'=f(t,\mathbf{x},\mathbf{u}'), \ f'_1=f(t,\mathbf{x},\mathbf{u}'_1).$ $W(\mathbf{u}',\mathbf{u}'_1|\mathbf{u},\mathbf{u}_1)$ — условная плотность распределения вероятностей того, что в результате столкновения молекулы со скоростями \mathbf{u} и \mathbf{u}_1 они приобретут скорости \mathbf{u}' и \mathbf{u}'_1 соответственно.

Параметры для смеси газов

- $oldsymbol{0}$ $f^{(i)}$, $n^{(i)}$, $d^{(i)}$, $m^{(i)}$, ненормированная плотность распределения, числовая плотность , эффективный диаметр , масса молекулы соответственно для компоненты смеси с номером $i\in 1..s;$
- **2** числовая плотность смеси: $n = \sum_{i=1}^{s} n^{(i)}$;
- 🕙 полное сечение столкновений молекулы сорта i с молекулой сорта j: $\sigma^{(ij)} = \frac{\pi}{4} \left(d^{(i)} + d^{(j)} \right)^2$;
- $oldsymbol{0}$ средняя частота столкновений одной молекулы сорта i с молекулами сорта j: $u^{(ij)} = n^{(i)} \overline{\sigma^{(ij)}|g^{(ij)}|};$
- **9** средняя частота столкновений, приходящихся на молекулу смеси: $\nu = \sum_{i=1}^s \frac{n^{(i)}}{n} \sum_{j=1}^s \nu_i j;$
- **6** макроскопическая плотность смеси: $\rho = \sum_{i=1}^{s} m^{(i)} n^{(i)}$;
- **@** макроскопическая скорость потока для смеси (среднемассовая скорость): $\mathbf{V} = \frac{1}{a} \sum_{i=1}^s m^{(i)} n^{(i)} \mathbf{V^{(i)}};$
- $oldsymbol{0}$ температура смеси T: $\frac{3}{2}kT=\frac{1}{2}\sum_{i=1}^s \frac{n^{(i)}}{n}m^{(i)}D\left(\mathbf{u^{(i)}}\right)$.

Уравнения Больцмана для $f^{(i)}$:

$$\frac{\partial f^{(i)}}{\partial t} = \sum_{i=1}^{s} \int \left(f^{(i)'} f^{(j)'} - f^{(i)} f^{(j)} \right) W_{ij}(\mathbf{u}, \mathbf{u}_1 | \mathbf{u}', \mathbf{u}_1') d\mathbf{u}_1 d\mathbf{u}' d\mathbf{u}_1'. \tag{1}$$

Моменты и уравнения для моментов

Моменты:

$$\begin{split} M_{i_1...i_N}^{(N)}(t,\mathbf{x}) &= \int \prod_{l=1}^N u_{i_l} \tilde{f}(t,\mathbf{x},\mathbf{u}) d\mathbf{u}, \\ \mathcal{M}_{i_1...i_N}^{(N)}(t,\mathbf{x}) &= \int \prod_{l=1}^N (u_{i_l} - V_{i_l}) \tilde{f}(t,\mathbf{x},\mathbf{u}) d\mathbf{u}. \end{split}$$

- ullet Тензор напряжений $P_{ij}=nm\mathcal{M}_{ij}^{(2)}=nm\int (u_i-V_i)(u_j-V_j) ilde{f}d\mathbf{u}.$
- Поток энергии

$$q_i = n \frac{m}{2} \left(\mathcal{M}_{i11}^{(3)} + \mathcal{M}_{i22}^{(3)} + \mathcal{M}_{i33}^{(3)} \right) = \frac{m}{2} \cdot \int (u_i - V_i) (\mathbf{u} - \mathbf{V})^2 f d\mathbf{u}$$

Тринадцатимоментная система Града:

- 2 $\frac{\partial V_i}{\partial t} + V_l \frac{\partial V_i}{\partial x_l} + \frac{1}{\rho} \frac{\partial P_{il}}{\partial x_l} = 0, i = x, y, z,$

Решения моментных уравнений

Уравнения после замены переменных:

$$ullet$$
 $rac{\partial p_{ij}}{\partial t}+A_{ij}+rac{1}{ au_{p}}p_{ij}=0$,

$$\bullet \frac{\partial q_i}{\partial t} + B_i + \frac{2}{3} \frac{1}{\tau_p} p_{ij} = 0.$$

Их решения:

•
$$p_{ij}(t) =$$

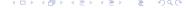
$$\left(p_{ij} + \tau_p - \tau_p \frac{\partial A_{ij} \tau_p}{\partial t} + \ldots \right) \Big|_{t=0} e^{-\int_0^t \frac{d\tau}{\tau_p}} - \left(\tau_p A_{ij} - \tau_p \frac{\partial A_{ij} \tau_p}{\partial t} + \ldots \right) \Big|_{t=0}$$
• $q_i(t) = \left(q_i + \frac{3}{2} \tau_p B_I - \frac{9}{4} \tau_p \frac{\partial B_i \tau_p}{\partial t} + \ldots \right) \Big|_{t=0} e^{-\frac{2}{3} \int_0^t \frac{d\tau}{\tau_p}} - \left(\frac{3}{2} \tau_p B_i - \frac{9}{4} \tau_p \frac{\partial B_i \tau_p}{\partial t} + \ldots \right) \Big|_{t=t}$

Процесс релаксации идет по экспоненциальному закону. au_p — время релаксации газа.



Общая схема метода прямого статистического моделирования

- Моделируемый объем физического пространства разбивается на ячейки с малыми размерами.
- ② Временной отрезок [0,T] разбивается на интервалы Δt , малые по сравнению со средним временем между столкновениями.
- 3 Цикл по временным интервалам.
 - Свободномолекулярный перенос. Расчет взаимодействия молекул с границей.
 - Вычисление столкновений за время Δt в ячейках. Скорости до столкновения заменяются скоростями после столкновения. Взаимное расположение молекул не учитыввается.
 - 3 Вычисление параметров течения за истекший период.
- Вывод результатов.



Параметры задачи. Температуры компонент и смеси

- Число моделирующих молекул N=1500000,
- $\Delta t = 0.2$,
- число компонент смеси nc=3,
- ullet концетрации компонент $n^{(0)} = n^{(1)} = n^{(2)} = 1$,
- диаметры $d^{(0)} = 1, d^{(1)} = 2, d^{(2)} = 0.5,$
- массы $m^{(0)} = 1, m^{(1)} = 3, m^{(2)} = 10$,
- ullet начальные температуры $T_0^{(0)}=9, T_0^{(1)}=5, T_0^{(2)}=1.$

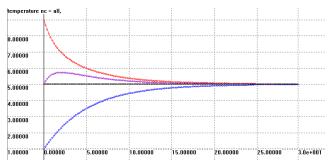


Рис.: Температуры компонент и смеси. N=1500000.



Асимметрии компонент

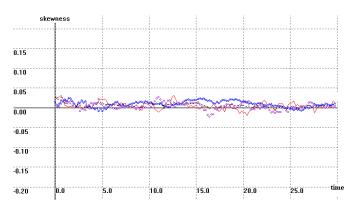


Рис.: Асимметрия распределений скоростей молекул компонент и смеси. N=150000.



Эксцесс

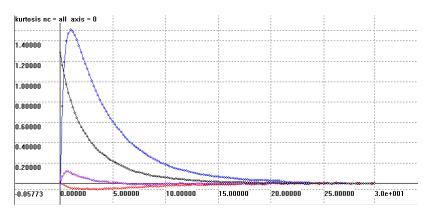


Рис.: Эксцесс распределений скоростей молекул смеси и ее компонент. N=1500000.



Эмпирическая плотность

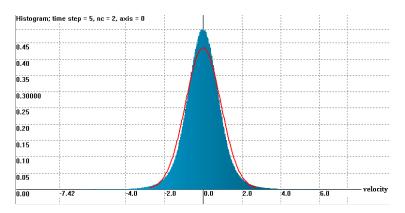


Рис.: Эмпирическая плотность распределения скоростей холодной компненты в момент времени $t=1.\ N=1500000.$



Эволюция эмпирической плотности

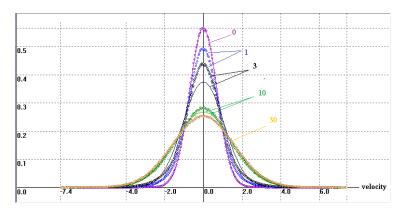


Рис.: Эволюция эмпирической плотности распределения скоростей холодной компоненты Взяты моменты времени t=0, t=1, t=5, t=20, t=30.



Заключение

- В дипломной работе были разработаны алгоритм и программа, позволяющая проводить анализ решения задачи на уровне эмпирических плотностей и моментов третьего и четвертого порядков. Для написания программы использовалась среда Visual Studio 2010.
- Построены эмпирические плотности распределений скоростей молекул смеси и ее компонент.
- Были получены экспериментальные зависимости асимметрии и эксцесса распределений молекул смеси и ее компонент.
- Выделен временной промежуток, на котором достигалось наибольшее отличие распределений скоростей молекул компонент от нормального закона.
- Определен диапазон скоростей, на котором достигалось наибольшее отличие экспериментально полученной плотности от плотности нормального распределения.

