

Задание 1 (Срок сдачи 31 марта)

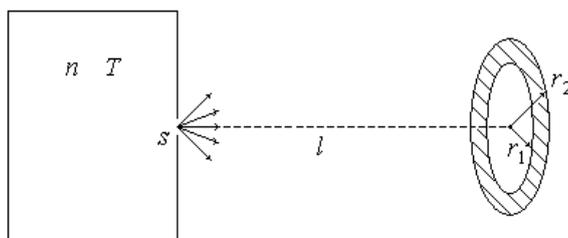
1. В сосуде находится идеальный газ. Масса молекул равна m , температура газа T . С каким абсолютным значением скорости молекулы наиболее часто ударяются о стенку? Объяснить разницу с наиболее вероятной скоростью v_m молекул в газе.

2. Найти число молекул, ударяющихся о единицу площади поверхности сосуда в единицу времени и имеющих абсолютное значение скорости большее, чем некоторая заданная величина v_0 .

3. Идеальный двумерный газ находится в неравновесном состоянии, в котором все молекулы имеют одинаковые по модулю скорости v и изотропно распределены по направлениям движения в плоскости, в которой газ находится. Найти распределение для проекций скоростей на некоторую ось в плоскости. Рассчитать давление газа и число ударов молекул о единичный отрезок ограничивающей газ границы. Двумерная концентрация газа n , масса молекулы m .

4. В боковой стенке сосуда с идеальным газом (концентрация n , температура T , масса молекулы m) имеется отверстие, закрытое заслонкой. В момент времени $t = 0$ заслонку открывают на короткое время τ . Найти в момент времени $t \gg \tau$ функцию распределения вылетевших частиц по расстоянию x от стенки и среднее значение этого расстояния.

5. Рассчитать силу, с которой вытекающий из малого отверстия в вакуум молекулярный пучок давит на кольцеобразную пластинку с внутренним радиусом r_1 и внешним r_2 , расположенную на расстоянии l от отверстия и центрированную с ним. Площадь отверстия s .



6. Для падающих на стенку единичной площади в единицу времени молекул массы m идеального газа плотности n при температуре T найти их число с абсолютной скоростью от v до $v+dv$ и определить полную кинетическую энергию молекул.

7. В ступенчатой модели бимолекулярной химической реакции в газе принимается, что вероятность реакции при столкновении равна p_0 при скорости относительного движения молекул выше некоторого порогового значения u_0 и нулю при меньших значениях этой скорости. Найти константу скорости для этой модели. Даны температура T , приведенная масса μ , сечение реакции σ , стерический фактор считать равным единице.

8. Два полых цилиндра с поперечными сечениями S и $2S$ и одинаковой высоты h соединены встык и образуют замкнутый сосуд. В его объем закачан идеальный газ при температуре T . Найти относительное

изменение давления в нижней части сосуда при его переворачивании, возникающее при учете неравномерности распределения газа по высоте. Оценить его для условий Земли.

9. Определить, на какой угол φ повернется диск, подвешенный на упругой нити, если под ним на расстоянии $h = 1$ см вращается второй такой же диск с угловой скоростью $\omega = 50 \text{ с}^{-1}$. Радиус дисков $R = 10$ см, модуль кручения нити $f = 100$ дин·см/рад. Между дисками находится аргон (газокинетический диаметр атома $3,6 \text{ \AA}$). Построить график зависимости угла поворота φ от давления P .

10. Для измерения теплопроводности газа им заполняется пространство между двумя длинными коаксиальными цилиндрами радиусами r_1 и r_2 . Заполнение производится при невысоком давлении (~ 10 мм рт. ст.), чтобы исключить конвекцию. Внутренний цилиндр нагревается источником тепла с удельной мощностью Q , установившиеся температуры цилиндров t_1 и t_2 измеряются. Рассчитать коэффициент теплопроводности и газокинетический диаметр молекулы для азота, если $r_1 = 0,5$ см, $r_2 = 2$ см, $Q = 0,038$ Вт/см, $t_1 = 93 \text{ }^\circ\text{C}$, $t_2 = 0 \text{ }^\circ\text{C}$

11. В сферическом реакторе радиусом R , заполненном газообразной смесью реагентов, идет химическая реакция. Тепловой эффект реакции в расчете на единичный объем равен Q . Какой поток тепла следует снимать с поверхности реактора, если ее температура поддерживается равной T_0 ? Найти распределение температуры в реакторе. Учесть зависимость коэффициента теплопроводности от температуры.

12. Для одномерных случайных блужданий в рамках модели одинаковых шагов пройденный путь определяется разницей n между числом шагов вправо и влево. С использованием формулы Стирлинга $\ln(L!) \cong L \ln L - L + \ln \sqrt{2\pi L}$ показать, что при полном числе шагов N величина n распределена по закону

$$p_N(n) \cong \frac{1}{\sqrt{2\pi N}} \exp\left(-\frac{n^2}{2N}\right) \text{ (для интервала разбиения по } n, \text{ формально равного 1).}$$

Ввести величину шага a и среднее время между шагами τ , перейти к непрерывным переменным, и получить отсюда выражение для вероятности нахождения частицы в момент времени t в интервале расстояний от x до $x + dx$.