

**Задание 1** (Срок сдачи 31 марта)

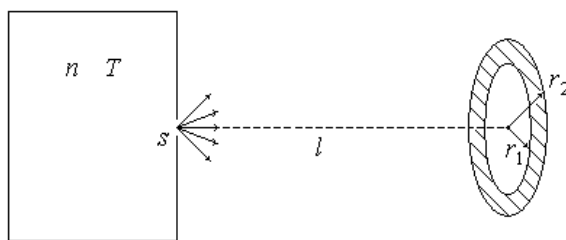
1. В сосуде находится идеальный газ. Масса молекул равна  $m$ , температура газа  $T$ . С каким абсолютным значением скорости молекулы наиболее часто ударяются о стенку? Объяснить разницу с наиболее вероятной скоростью  $v_m$  молекул в газе.

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  $\tau$ . 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  $\mu$ , сечение реакции  $\sigma$ , 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  $\varphi$  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  $\varphi$  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 ( $\sim 10$  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  $\tau$ , перейти к непрерывным переменным, и получить отсюда выражение для вероятности нахождения частицы в момент времени  $t$  в интервале расстояний от  $x$  до  $x + dx$ .