Задание 1 по курсу «Молекулярная физика» в 2024 г.

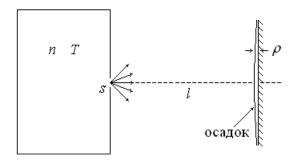
(Срок сдачи 31 марта)

- **1.** Для двумерного идеального газа (например, газ, адсорбированный на поверхности твердого тела или жидкости) определить среднюю силу q, действующую на единицу длины периметра границы (аналог давления на стенку в трехмерной задаче). Поверхностная концентрация молекул σ (размерность в частицах на 1 см²), температура T.
- **2.** По плоской поверхности из точечного источника разлетаются молекулы массой m и оседают на окружности радиуса R, расположенной концентрически с источником. Число молекул, вылетающих в единицу времени равно Q. Распределение молекул по скоростям имеет экспоненциальный характер:

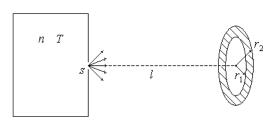
$$dW(v) \sim \exp(-v/v_0)dv$$
.

Найти двумерное давление q на внешнюю окружность. Столкновениями молекул между собой пренебречь.

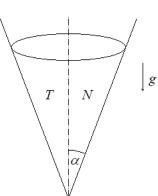
- **3.** Идеальный газ в сосуде находится в неравновесном состоянии, в котором все молекулы имеют одинаковые по модулю скорости v_0 и изотропно распределены по направлениям движения. Написать функцию распределения для вектора **v** скорости движения в сосуде и для молекулярного пучка, выходящего из малого отверстия в сосуде, найти давление и поток молекул газа на поверхность сосуда. Концентрация газа n, масса молекул m. Как изменятся эти формулы при переходе к двумерному газу на поверхности (поверхностная плотность σ , двумерное давление обозначить как q, двумерный поток как I, угол полярной системы координат обозначить φ).
- **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 $t>>\tau$ функцию распределения вылетевших частиц по расстоянию x от стенки и среднее значение этого расстояния.
- **5.** В сосуде находятся пары металла (плотность частиц n) при температуре T. Вылетая через малое отверстие площадью s, атомы металла оседают на экране, поставленном параллельно плоскости отверстия на расстоянии l от него. Определить, с какой скоростью увеличивается плотность осадка в различных точках экрана.



6. 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.



- 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. Найти давление газа в вершине бесконечной воронки, стоящей вертикально в однородном поле силы тяжести с ускорением g. Масса молекул m, их число в воронке N, угол раствора конуса 2α , температура T. Какова средняя потенциальная энергия частицы газа?



- 9. Газ из полярных молекул со значением дипольного момента q находится в электрическом поле напряженности E. Найти связанный с потенциальной энергией вклад в теплоемкость моля газа $c_{nom, энерг}$.
- 10. Для идеального газа в цилиндрическом сосуде радиуса R и высоты h, вращающегося с частотой ω вокруг своей оси, найти полную энергию во вращающейся системе координат. Число частиц N, температура T.

На усмотрение преподавателя: найти также полную энергию в лабораторной системе координат. Использовать соотношение $E_{\text{лаб.сист}} = E_{\text{вр.сист.}} + I\omega^2$, где I – момент инерции.

- 11. 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 $\omega=50$ с⁻¹. Радиус дисков R=10 см, модуль кручения нити f=100 дин·см/рад. Между дисками находится аргон (газокинетический диаметр атома 3,6 Å).
- 12. 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, $t_1 = 93$ °C $t_2 = 0$ °C