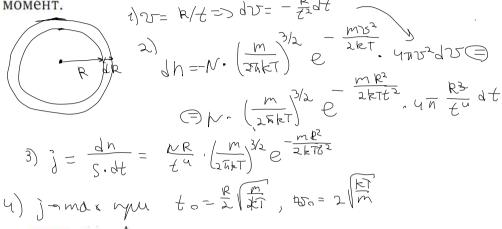
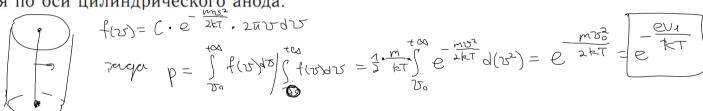
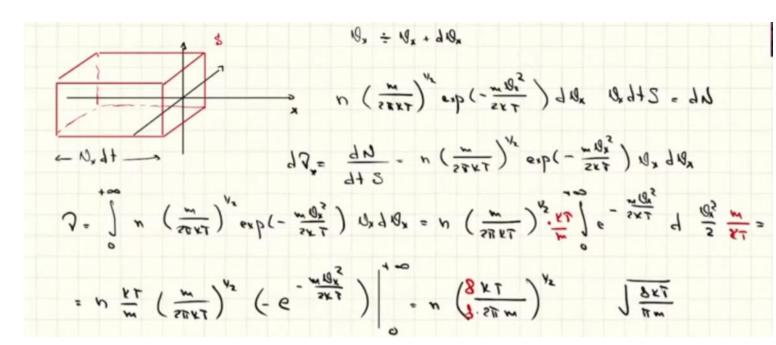
**7.18.** В центре сферы радиусом R в некоторый момент времени создается N молекул газа, скорости которых имеют максвелловское распределение, соответствующее температуре T. Затем молекулы разлетаются без столкновений и оседают на стенках сферы. Найти плотность j потока молекул вблизи поверхности сферы как функцию времени. Определить момент времени  $t_0$ , когда поток максимален, и найти скорость молекул  $v_0$ , подлетающих к стенке в этот момент.



**7.14.** В диоде электроны, эмитируемые накаленным катодом, попадают в задерживающее поле анода. До анода доходят лишь достаточно быстрые электроны. Считая, что тепловые скорости эмитируемых (вышедших из катода) электронов распределены по закону Максвелла с температурой  $T=1150~\mathrm{K}$ , определить долю электронов  $\alpha$ , преодолевающих задерживающий потенциал: 1)  $V=0.2~\mathrm{B}$ ; 2)  $V=0.4~\mathrm{B}$ . Катодом является тонкая прямолинейная нить, натянутая по оси цилиндрического анода.



**7.20.** Электроны, движущиеся в тонком поверхностном слое полупроводника, могут рассматриваться как «двумерный» идеальный газ. Вычислить частоту z ударов электронов, приходящихся на единицу длины периметра границы области, в которой заключен этот «газ». Считать при этом заданными температуру T, поверхностную концентрацию частиц n и массу электрона m.



7.27. Через какое время давление воздуха в тонкостенном откачанном сосуде, в стенке которого имеется отверстие площадью S = $=10^{-6}~{
m cm}^2$ , возрастает от  $P_1=10^{-4}~{
m mm}$  рт. ст. до  $P_2=10^{-2}~{
m mm}$  рт. ст., если давление наружного воздуха  $P_0=760$  мм рт. ст., а температура  $20\,^{\circ}$ С? Объем сосуда V=1 л. Через какое время давление в сосуде станет равным половине атмосферного давления?

$$P = NKT \quad 1) \quad \frac{dN}{Sdt} = D\hat{j} = \hat{j}_{out} - \hat{j}_{in} = \frac{1}{4}NB\hat{j} + \frac{1}{4}N_{out}B\hat{j} = -\frac{1}{4}B(N+\frac{p_0}{KT})$$

$$2) dN = VdN \qquad Vdn = \frac{1}{4}B(\frac{p_0}{KT} - N)Sdt$$

$$\frac{dN}{p_0} - N = \frac{g}{4V}dt$$

$$\frac{dN}{KT} - N = \frac{g}{4V}dt$$

$$\frac{dN}{KT} - N = \frac{g}{4V}dt$$

7.70. Определить, во сколько раз изменится доля молекул водорода, которые имеют скорость, отличающуюся от наиболее вероятной скорости не более, чем на ±3 м/с, при уменьшении температуры газа от 600 К до 400 К? Газ считать идеальным.

12 12 - \( \frac{1}{1} \)

$$\frac{h_2}{m_1} = \frac{52e^{-\frac{m_2 s_2^2}{2kT_1}} \cdot \left(\frac{1}{T_2}\right)^{3/2}}{5^{\frac{3}{4}} e^{-\frac{m_2 s_2^2}{2kT_1}} \cdot \left(\frac{1}{T_2}\right)^{3/2}} = \frac{\left(\frac{1}{T_2}\right)^{3/2}}{\left(\frac{1}{T_2}\right)^{3/2}} = \frac{\left(\frac{1}{T_2}\right)^{3/2}}{\left(\frac{1}{T_2}\right)^{3/2}} = \frac{1}{2mT_1} \approx 1, 2$$

7.16. Электроны, движущиеся в тонком по- верхностном слое, могут рассматриваться как «двумерный» идеальный газ. Вычислить для  $x = \sqrt{\frac{1}{m}} - \frac{1}{m}$  - наив-са-то отношение наивероятнейшей и среднеквадратичной скоростей.

$$\frac{MLV^2}{2} = E = \frac{ikT}{2} = \begin{cases} ie2 \end{cases} = \frac{2kT}{2} = 2207 = 2kT$$

**7.67.** В тонкостенном сосуде, содержащем одноатомный идеальный газ при температуре T, имеется небольшое круглое отверстие, через которое атомы газа вылетают в вакуум. Размеры отверстия малы по сравнению с длиной свободного пробега. Атомы газа имеют массу m, и в каждый момент времени их скорость описывается максвелловским распределением. 1) Определить наивероятнейшее значение скорости атомов, покидающих сосуд. 2) Определить среднюю по модулю скорость атомов в пучке, вылетающих из отверстия.

Указание. 
$$\int_{0}^{\infty} x^{2n} \exp(-ax^{2}) dx = \frac{1}{2a^{n}} \frac{(2n-1)!!}{2^{n}} \sqrt{\frac{\pi}{a}}.$$