25. Два твёрдых тела с температурами 299 К и 300 К приведены в соприкосновение. Оценить, во сколько раз более вероятна передача порции энергии 10^{-11} эрг от тела с большей температурой к телу с меньшей температурой, чем в обратном направлении. Теплоёмкости тел достаточно велики, так что изменением их температуры можно пренебречь.

Ответ: 5.

Uzwenenie Intronum npu nepegare Tenna!
$$\Delta S_1 = \frac{\Delta Q}{T_1} - \frac{\Delta Q}{T_2}; \quad \Delta S_2 = \frac{\Delta Q}{T_2} - \frac{\Delta Q}{T_1}.$$
 Popuyna Domymana!
$$\Delta S = k \ln W$$

$$W_1 = \exp\left(\frac{\Delta S_1}{K}\right); \quad W_2 = \exp\left(\frac{\Delta S_2}{K}\right).$$

$$\frac{W_1}{W_2} = \exp\left(\frac{\Delta S_1 - \Delta S_2}{K}\right) = \exp\left(\frac{2\Delta Q}{K}\frac{(T_2 - T_1)}{T_1 T_2}\right) \approx 5$$

26. Небольшой груз массы 1 г подвешен на лёгкой нити длиной 1 м. Оценить среднеквадратичное отклонение груза от положения равновесия из-за тепловых флуктуаций при комнатной температуре.

Ответ: $\sqrt{\langle \Delta r^2 \rangle} \approx 0.9$ нм.

Решение.

Thotenyuanina 9 τπερτίας ματεματίντι μα 9 τπικα! $E_{\pi} = mgl(1 - cos \varphi) \approx mgl \cdot \frac{\zeta^2}{2}$ $\varphi = \frac{\Delta \chi}{\ell} \Rightarrow E_{\pi} = \frac{mg}{\ell} \cdot \frac{\Delta \chi^2}{2}$ Τηρι φρηγκηγαίσια ποτεπισμαμόνα 3 περτίας ραδιά τπερτίαι τεπιοβοίχ κοιεταιμία $\frac{1}{2}$ κΤ $E_{\pi} = \frac{mg}{\ell} \frac{\Delta \chi^2}{2} = \frac{\kappa T}{2}$ $\Rightarrow (\zeta \chi^2 \rangle)^{1/2} = \sqrt{\frac{\kappa T \ell}{mg}} \approx 0.9 \text{ Hy}$

27. Оценить среднеквадратичную относительную флуктуацию числа молекул воздуха в объёме 1 мкм³ при нормальных условиях. **Ответ**: 0,02%.

Uz Teopiui!
$$E_{N} = \frac{1}{\sqrt{N}}$$

— unyeu rendro morenya.

 $PV = VRT \implies N = N_{A}V = N_{A} \frac{PV}{RT} =$
 $= 6.10^{23} \frac{\text{ract}}{\text{more}} \cdot \frac{10^{5} \Gamma \text{la} \cdot (10^{-6} \text{u})^{3}}{8,31 \frac{Dm}{\text{more}} \cdot 273 \text{k}} \approx 2.64 \cdot 10^{7} \text{ ractuy}.$
 $E_{N} = \frac{1}{\sqrt{N}} \approx 2.10^{-4} = 0.02\%.$

9.45. Сосуд разделен перегородкой на два различных объема, так что в одном объеме содержится N_1 атомов, в другом N_2 . Температура и давления газов одинаковы. Затем перегородку убирают, и газы перемешиваются. Вычислить изменение энтропии после смешения, если: а) газы различны б) газы одинаковы. Газ одноатомный, идеальный.

$$S = \Pi(C_{V} \ln T + R \ln \frac{V}{\Pi} + S_{o})$$
2 raza!
$$S_{1} = \Pi_{1}(C_{V} \ln T + R \ln \frac{V_{L}}{\Pi_{1}} + S_{o}) + \Pi_{2}(C_{V} \ln T + R \ln \frac{V_{2}}{\Pi_{2}} + S_{o2})$$
Culemenue razob!
$$S_{2} = \Pi_{1}(C_{V} \ln T + R \ln \frac{V_{1} + V_{2}}{\Pi_{1}} + S_{o1}) + \Pi_{2}(C_{V} \ln T + R \ln \frac{V_{1} + V_{2}}{\Pi_{2}} + S_{o2})$$

$$\Delta S_{1} = S_{2} - S_{1} = \Pi_{1} R \left[\ln \left(\frac{V_{1} + V_{2}}{\Pi_{1}} \right) - \ln \left(\frac{V_{1}}{\Pi_{1}} \right) \right] + \Pi_{2} R \left[\ln \left(\frac{V_{1} + V_{2}}{\Pi_{2}} \right) - \ln \left(\frac{V_{2}}{\Pi_{2}} \right) \right] = R(\Pi_{1} \ln \left(\frac{V_{1} + V_{2}}{V_{1}} \right) + \Pi_{2} \ln \left(\frac{V_{1} + V_{2}}{V_{2}} \right)$$

$$Dag ognoro raza npu pabanx p u T:$$

$$\Delta S_{2} = 0.$$

9.8. Оценить предельную чувствительность $\Delta T/T$ идеального газового термометра, в котором температура измеряется по объему газа при постоянном давлении. Количество газа в термометре равно 10^{-3} моля.

Решение.

Bepogtnown apyringayou onpegengeta patotouAW, которую надо произвести над подсистемой, чтобы перевести ей из нач. равновесного состояния в конеги. DQO = TO AS = AU + POAV - AW => AW = AU - TO AS + POAV = $=\Delta H - T_0 \Delta S \approx \left(\frac{\partial H}{\partial S}\right)_p \Delta S + \left(\frac{\partial^2 H}{\partial S^2}\right)_p \frac{\Delta S^2}{2} + \dots - T_0 \Delta S =$ $= \frac{2}{2} \left(\frac{\partial T}{\partial S} \right)_{p} \left\{ \frac{\Delta S^{2}}{2} = \frac{T_{o}}{C_{p}} \frac{\Delta S^{2}}{2} \right\}$ Вероятность срхуктуации того, что Тешпература remui mengy Tu T+dT! $dp = A \exp(-\frac{\Delta W}{kT})dS = A \exp(-\frac{\Delta S^2}{9KC_0})dS$ Hopumprobka: $A = (\pi k C_p)^{-1/2}$ $\langle (\Delta S)_{p}^{2} \rangle = A \int_{0}^{\infty} (\Delta S)^{2} exp(-\frac{\Delta S^{2}}{2 \kappa C_{p}}) dS = k C_{p}$ $T(\Delta S)_p = C_p(\Delta T)_p \implies \langle (\Delta T)_p^2 \rangle = \frac{kT_0^2}{C_p}$

$$N$$
-чино частия C_{pm} — шолярная телиовикость при $p = const.$

 $\frac{\Delta T}{T} = \frac{\left[\left\langle (\Delta T)_{P}^{2} \right\rangle \right]^{1/2}}{\Lambda T} = \left(\frac{\mathcal{K}}{C_{P}} \right)^{1/2} = \left(\frac{\mathcal{R}}{C_{DMN}} \right)^{1/2} = 2 \cdot 10^{-11}$

9.6. Определить величину объема V в идеальном газе, в котором средняя квадратичная флуктуация числа частиц составляет $\alpha = 10^{-6}$ от среднего числа частиц в том же объеме. Определить также среднее число частиц n в таком объеме. Газ находится в стандартных условиях.

The yearbure:
$$\mathcal{E}_{N} = \mathcal{A} = \frac{1}{|\mathcal{K}_{N}\rangle}$$

$$\Rightarrow H = \langle N \rangle = \frac{1}{|\mathcal{A}|^{2}} = 10^{12} \text{ reactivy.}$$

$$p_{V} = \mathcal{D}RT \Rightarrow V = \frac{H}{N_{A}} \cdot \frac{RT}{P} \approx 3.78.10^{4} \text{ mkm}^{3}.$$

Т4. (**5A-2017**). Ионы солей иттербия имеют спин s=7/2. Во внешнем магнитном поле B энергия иона зависит от ориентации спина и может принимать значения $E_m=m\mu B$, где μ — известная константа, и m=-s, -s+1, ..., s-1, s. Найти изменение энтропии ΔS и количество теплоты Q, поглощаемое 1 молем соли при её квазистатическом изотермическом размагничивании от очень большого ($B_0 \gg kT/\mu$) до нулевого поля ($B_1=0$) при температуре T. Взаимодействием ионов между собой пренебречь.

- 1) Поскольку $mB_0 \gg kT$, вначале все моко находимись на минисы уровне: $S_0 \approx 0$.
- 2) Thomas pazmarnurubanug $B_1 = 0$ u $_{U}B_1 \ll kT$, Tak to work c pabnoù bepogrnocrero pacmpejemmuce no been 2s+1=8 ypobngu! $\Delta S = S_1 S_0 = S_1 = -kN \sum_{i=1}^8 W_i \ln W_i = -k \sum_{i=1}^8 \ln \frac{1}{8} = k \ln 8$
- 3) T.K. repoyecc Kbazucratureckuu, T = const Q = TAS = RTln8