

25 Распределение Больцмана в поле внешних сил. Барометрическая формула

поставим газ в потенциальное поле сил:

$$n = n(\vec{r})$$

сведем число частиц dN в объеме dV со скоростью в элементе d^3v :

$$dN = n(\vec{r}) \psi(\vec{v}) d^3v dV = A e^{-\frac{E}{kT}} dV d^3v, \text{ где } E = \frac{mv^2}{2} + u(\vec{r}) - \text{полная энергия частицы.}$$

d^3v распределение Максвелла-Больцмана

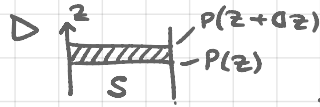
A определяется из условия $\int dN = N$: $A = n_0 \left(\frac{m}{2\pi kT} \right)^{3/2}$
 ($u_0 = 0$)

газ в поле тяжести:

$$n(z) = n_0 e^{-\frac{m_1 z}{kT}} = n_0 e^{-\frac{M_1 z}{RT}}$$

$$p(z) = p_0 e^{-\frac{M_1 z}{RT}}$$

барометрическая формула



$$dN = nSdz$$

$$\int_z dN + p(z)S - p(z+dz)S = 0 \Rightarrow \frac{\partial p}{\partial z} = -\rho$$

сила на одну частицу

$$\int \text{потенциальная: } f_z = -\frac{\partial u}{\partial z}$$

$$\frac{\partial p}{\partial z} = -\frac{\partial u}{\partial z} \frac{\rho}{kT} \Rightarrow \frac{\partial(\ln p)}{\partial z} = -\frac{\partial}{\partial z} \left(\frac{u}{kT} \right) \Rightarrow p = p_0 e^{-\frac{u}{kT}} \quad \square$$