Семинар 10

Распределение Больцмана. Элементы статистической физики.

Теория

Барометрическая формула (изотермическое приближение):

$$dp = -\rho g \cdot dz = -\frac{\mu p}{RT} g \cdot dz;$$

$$\frac{p}{p_0} = \exp\left(-\frac{\mu gz}{RT}\right) = \frac{n}{n_0} = \frac{\rho}{\rho_0}.$$

Распределение Больцмана – определяет число частиц, имеющих известную потенциальную энергию в заданном объеме.

$$n = n_0 \exp\left(-\frac{E_P}{kT}\right)$$
 => $dN = A \exp\left(-\frac{E_P}{kT}\right) dV$.

Уравнение Аррениуса: $k_w = A \exp\left(-\frac{E_A}{kT}\right)$.

Доля молекул на энергетическом уровне: $\alpha_i = \frac{g_i \exp\left(-\frac{E_i}{kT}\right)}{\sum\limits_{i=1}^n g_i \exp\left(-\frac{E_i}{kT}\right)} = \frac{g_i}{Z} \exp\left(-\frac{E_i}{kT}\right),$

где
$$Z = \sum_{i=1}^{n} g_i \exp\left(-\frac{E_i}{kT}\right)$$
 — статистическая сумма.

Вычисление термодинамических функций через статистические суммы:

$$\begin{split} S_{(T)}^{0} &= R \ln \frac{Z_{(T)}^{0}}{N_{A}} + RT \left(\frac{\partial \ln Z_{(T)}^{0}}{\partial T} \right)_{P}; \\ C_{(T)}^{0} &= T \left(\frac{\partial S_{(T)}^{0}}{\partial T} \right)_{P} = RT^{2} \left(\frac{\partial^{2} \ln Z_{(T)}^{0}}{\partial T^{2}} \right)_{P} + 2RT \left(\frac{\partial \ln Z_{(T)}^{0}}{\partial T} \right)_{P}; \\ H_{(T)}^{0} &= H_{(0)}^{0} + RT^{2} \left(\frac{\partial \ln Z_{(T)}^{0}}{\partial T} \right)_{P}; \end{split}$$

Статсуммы для идеального газа:

$$Z_{nocm} = \frac{\left(2\pi mkT\right)^{3/2}}{h^3}V\;; \qquad Z_{epauq} = \frac{8\pi^2 IkT}{h^2\sigma}\;$$
 (для линейной молекулы)