Министерство образования и науки Российской Федерации Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего профессионального образования «Волгоградский государственный технический университет» Факультет электроники и вычислительной техники Кафедра «Физика»

Семестровая работа по дисциплине «Термодинамика и статистическая физика»

Вариант №16

Выполнила студентка группы Ф-469 Слоква В. И.

Проверил профессор, д. физ.-мат. н. Крючков С. В. Задача 10 (ТД): Получите выражение критических параметров V_{κ} , p_{κ} , T_{κ} через константы уравнения состояния, предложенного Бертло для описания поведения реальных газов:

$$\left(p + \frac{a}{TV^2}\right) \cdot \left(V - b\right) = RT.$$

Решение:

В критической точке $\left(\frac{\partial p}{\partial V}\right)_{T=T_{\text{KD}}}=0$ и $\left(\frac{\partial^2 p}{\partial V^2}\right)_{T=T_{\text{KD}}}=0.$

Дифференцируем уравнение Бертло:

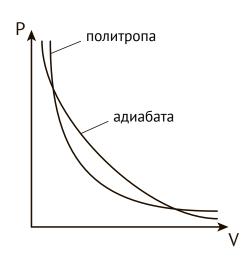
$$\begin{split} & \left[\left(\frac{\partial p}{\partial V} \right)_{T_{\mathrm{Kp}}} - \frac{2a}{T_{\mathrm{Kp}} V_{\mathrm{Kp}}^3} \right] \left[V_{\mathrm{Kp}} - b \right] + p_{\mathrm{Kp}} + \frac{a}{T_{\mathrm{Kp}} V_{\mathrm{Kp}}^2} = 0. \\ & \left[\left(\frac{\partial^2 p}{\partial V^2} \right)_{T_{\mathrm{Kp}}} + \frac{6a}{T_{\mathrm{Kp}} V_{\mathrm{Kp}}^4} \right] \left[V_{\mathrm{Kp}} - b \right] + 2 \cdot \left[\left(\frac{\partial p}{\partial V} \right)_{T_{\mathrm{Kp}}} - \frac{2a}{T_{\mathrm{Kp}} V_{\mathrm{Kp}}^3} \right] = 0. \end{split}$$

Отсюда найдем критические параметры, обнуляя производные:

$$\begin{split} \frac{6a}{T_{\rm Kp}V_{\rm Kp}^4}\Big[V_{\rm Kp}-b\Big] &= \frac{4a}{T_{\rm Kp}V_{\rm Kp}^3}, \quad 3-3b/V_{\rm Kp}=2, \quad V_{\rm Kp}=3b. \\ &-\frac{2a}{T_{\rm Kp}\,27b^3}2b + p_{\rm Kp} + \frac{a}{T_{\rm Kp}\,9b^2} = 0, \quad p_{\rm Kp} = \frac{a}{27b^2T_{\rm Kp}}. \\ &\left(\frac{a}{27b^2T_{\rm Kp}} + \frac{a}{9b^2T_{\rm Kp}}\right)2b = RT_{\rm Kp}, \quad \frac{8ab}{27b^2T_{\rm Kp}} = RT_{\rm Kp}, \quad T_{\rm Kp} = \sqrt{\frac{8a}{27bR}}. \\ &p_{\rm Kp} = \frac{a}{27b^2}\sqrt{\frac{27bR}{8a}} = \sqrt{\frac{aR}{216\,b^3}}. \end{split}$$

Задача 86 (ТД): Покажите, что сжатие газа по политропе, идущей на диаграмме p и V круче адиабаты, сопровождается поглощением тепла.

Решение:



Первое начало термодинамики:

$$\delta Q=dU+\delta A,$$
 где $\delta A=p\,dV$ и $dU=C_V\,dT.$
$$\delta Q=C_V\,dT+p\,dV.$$

Связь C_V с показателем адиабаты:

$$C_V = R/(\gamma - 1).$$

Из уравнения Менделеева-Клапейрона:

$$pV = RT$$
, $R dT = p dV + V dp$.

Тогда количество теплоты:

$$\delta Q = \frac{p\,dV}{\gamma-1} + \frac{V\,dp}{\gamma-1} + p\,dV = \frac{\gamma}{\gamma-1}p\,dV + \frac{1}{\gamma-1}V\,dp.$$

Или

$$\frac{\delta Q}{dV} = \frac{\gamma p}{\gamma - 1} + \frac{V}{\gamma - 1} \frac{dp}{dV}.$$

Если процесс адиабатный, то $\delta Q=0$ и

$$\frac{dp}{dV} = -\gamma \frac{p}{V}.$$

В нашем случае, поскольку политропа идет круче адиабаты,

$$\frac{dp}{dV} < -\gamma \frac{p}{V}.$$

И тогда

$$\frac{\delta Q}{dV} < \frac{\gamma p}{\gamma - 1} - \frac{\gamma p}{\gamma - 1} = 0.$$

Так как газ сжимается, то dV < 0 и, следовательно, $\delta Q > 0$, то есть тепло поступает в систему.

Задача 127 (ТД): Определите к. п. д. цикла Карно, рабочим веществом в котором является газ Ван-дер-Ваальса, и покажите, что он равен к. п. д. цикла Карно с идеальным газом.

Решение:

Уравнение Ван-дер-Ваальса относительно давления p:

$$p(T,V) = \frac{RT}{V - h} - \frac{a}{V^2}. (3.1)$$

Внутренняя энергия газа Ван-дер-Ваальса:

$$U(T,V) = C_V T - a/V. (3.2)$$

В адиабатическом процессе $\delta Q = dU + \delta A = 0$:

$$\left(\frac{\partial U}{\partial T}\right)_{V} dT + \left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_{T} dV + p dV = 0.$$
(3.3)

Подставив (3.1) и (3.2) в (3.3), получим

$$C_V dT + \frac{a}{V^2} dV + \frac{RT}{V - b} dV - \frac{a}{V^2} dV = 0,$$

$$C_V dT + \frac{RT}{V - b} dV = 0, \quad \frac{dT}{T} + \frac{R}{C_V (V - b)} dV = 0, \quad \frac{dT}{T} + \frac{\gamma - 1}{V - b} dV = 0,$$

поскольку $\gamma = C_p/C_V = R/C_V + 1$. Проинтегрировав, получим

$$0 = \ln T + (\gamma - 1) \ln(V - b) + \text{const},$$
 или $T(V - b)^{\gamma - 1} = \text{const}.$

Таким образом, для адиабатических процессов

$$T_1(V_2 - b)^{\gamma - 1} = T_2(V_3 - b)^{\gamma - 1}, \quad T_1(V_1 - b)^{\gamma - 1} = T_2(V_4 - b)^{\gamma - 1},$$

$$\frac{V_2 - b}{V_1 - b} = \frac{V_3 - b}{V_4 - b}.$$

Подводимое Q_1 и отводимое Q_2 количества теплоты:

$$Q_{1} = \int_{V_{1}}^{V_{2}} p(V, T_{1}) dV + U(V_{2}, T) - U(V_{1}, T) = \int_{V_{1}}^{V_{2}} \frac{RT_{1}}{V - b} dV - \int_{V_{1}}^{V_{2}} \frac{a}{V^{2}} dV +$$

$$+U(V_{2}, T) - U(V_{1}, T) = RT_{1} \ln(V_{2} - b) - RT_{1} \ln(V_{1} - b) + \frac{a}{V_{2}} - \frac{a}{V_{1}} +$$

$$+C_{V}T_{1} - \frac{a}{V_{2}} - C_{V}T_{1} + \frac{a}{V_{1}} = RT_{1} \ln \frac{V_{2} - b}{V_{1} - b}.$$

Аналогично, $Q_2 = RT_2 \ln \frac{V_3 - b}{V_4 - b}$.

КПД для цикла Карно с газом Ван-дер-Ваальса:

$$\eta' = \frac{Q_1 - Q_2}{Q_1} = \frac{T_1 \ln \frac{V_2 - b}{V_1 - b} - T_2 \ln \frac{V_3 - b}{V_4 - b}}{T_1 \ln \frac{V_2 - b}{V_1 - b}} = \frac{T_1 - T_2}{T_1}.$$

Для идеального газа, аналогично:

$$P(T,V) = \frac{RT}{V}, \quad U(T) = C_V T;$$

$$C_V dT + \frac{RT}{V} dV = 0, \quad C_V \frac{dT}{T} + R \frac{dV}{V} = 0, \quad C_V \ln T + R \ln V = \text{const.}$$

$$\ln T + \frac{R}{C_V} \ln V = \ln T + (\gamma - 1) \ln V = \text{const.} \quad TV^{\gamma - 1} = \text{const.}$$

Для адиабатических процессов

$$T_1 V_2^{\gamma - 1} = T_2 V_3^{\gamma - 1}, \quad T_1 V_1^{\gamma - 1} = T_2 V_4^{\gamma - 1}, \qquad \frac{V_2}{V_1} = \frac{V_3}{V_4}.$$

Количества теплоты:

$$Q_1 = \int_{V_1}^{V_2} \frac{RT_1}{V} dV + C_V T_1 - C_V T_1 = RT_1 \ln \frac{V_2}{V_1},$$

$$Q_2 = \int_{V_4}^{V_3} \frac{RT_2}{V} dV + C_V T_2 - C_V T_2 = RT_2 \ln \frac{V_3}{V_4}.$$

Тогда КПД цикла Карно с идеальным газом:

$$\eta = \frac{Q_1 - Q_2}{Q_1} = \frac{RT_1 \ln \frac{V_2}{V_1} - RT_2 \ln \frac{V_3}{V_4}}{RT_1 \ln \frac{V_2}{V_1}} = \frac{T_1 - T_2}{T_1}.$$

Видно, что КПД цикла Карно с идеальным газом равен КПД цикла Карно с газом Ван-дер-Ваальса: $\eta=\eta'=(T_1-T_2)/T_1.$

Задача 206 (ТД): Вычислите разность молярных теплоемкостей C_p — C_V газа, состояние которого описывается уравнением Бертло, оставляя лишь линейные члены по отношению к a и b.

Решение:

Из первого начала термодинамики: $\delta Q = dU + p \, dV$. Теплоемкость:

$$C = \frac{\delta Q}{dT} = \left(\frac{\partial U}{\partial T}\right)_{\!\! V} + \left\lceil \left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_{\!\! T} + p \right\rceil \frac{dV}{dT}.$$

Тогда

$$C_V = \left(\frac{\partial U}{\partial T}\right)_V, \qquad C_p = C_V + \left[\left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_T + p\right] \left(\frac{\partial V}{\partial T}\right)_p.$$

В равновесном процессе $\delta Q = T dS$, T dS = dU + p dV,

$$dS = \frac{1}{T} \left(\frac{\partial U}{\partial T} \right)_{\!\! V} \, dT + \left[\frac{1}{T} \left(\frac{\partial U}{\partial V} \right)_{\!\! T} + \frac{P}{T} \right] \, dV.$$

Имеем

Поскольку $\frac{\partial^2 S}{\partial T \partial V} = \frac{\partial^2 S}{\partial V \partial T}$ и $\frac{\partial^2 U}{\partial T \partial V} = \frac{\partial^2 U}{\partial V \partial T}$, получим

$$\left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_T = T^2 \left(\frac{\partial p/T}{\partial T}\right)_V = T \left(\frac{\partial p}{\partial T}\right)_V - p.$$

Из уравнения Бертло $p=rac{RT}{V-b}-rac{a}{TV^2}$:

$$\left(\frac{\partial p}{\partial T}\right)_{V} = \frac{R}{V - b} + \frac{a}{T^{2}V^{2}}, \quad \left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_{T} = \frac{2a}{TV^{2}}.$$

Дифференцируя уравнение Бертло по T при постоянном p:

$$\left[\frac{\partial}{\partial T} \left(T + \frac{a}{TV^2} \right) \left(V - b \right) \right]_p = \left(\frac{\partial RT}{\partial T} \right)_p,$$

$$\left(1 - \frac{a}{T^2V^2} - \frac{a}{T} \frac{2}{V^3} \left(\frac{\partial V}{\partial T} \right)_p \right) \left(V - b \right) + \left(T + \frac{a}{TV^2} \right) \left(\frac{\partial V}{\partial T} \right)_p = R.$$

$$\left(\frac{\partial V}{\partial T} \right)_p \left(\frac{2ab}{TV^3} + T - \frac{a}{TV^2} \right) = R + \left(\frac{a}{T^2V^2} - 1 \right) \left(V - b \right),$$

$$\left(\frac{\partial V}{\partial T} \right)_p = \frac{R + \left(\frac{a}{T^2V^2} - 1 \right) \left(V - b \right)}{\frac{2ab}{TV^3} + T - \frac{a}{TV^2}}, \quad \left(\frac{\partial V}{\partial T} \right)_p = \frac{RTV^3 + (aV/T - TV^3)(V - b)}{2ab + T^2V^3 - aV}.$$

$$\left(\frac{\partial V}{\partial T} \right)_p \approx \frac{RT + a/T - TV^2 - bTV}{T^2V - a/V}.$$

Подставим $\left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_{\!T}$, $\left(\frac{\partial V}{\partial T}\right)_{\!p}$ и p в разность C_p-C_V :

$$C_{p} - C_{V} = \left[\left(\frac{\partial U}{\partial V} \right)_{T} + p \right] \left(\frac{\partial V}{\partial T} \right)_{p} =$$

$$= \left[\frac{2a}{TV^{2}} + \frac{RT}{V - b} - \frac{a}{TV^{2}} \right] \frac{RT + a/T - TV^{2} - bTV}{T^{2}V - a/V} =$$

$$= \left[\frac{a}{TV^{2}} + \frac{RT}{V - b} \right] \frac{RT + a/T - TV^{2} - bTV}{T^{2}V - a/V} \approx$$

$$\approx \frac{a(RT - TV^{2})}{TV^{2}(T^{2}V - a/V)} + R \frac{RT^{2} + a - T^{2}V^{2} - bT^{2}V}{T^{2}V^{2} - a - bT^{2}V} =$$

$$= \frac{a(R - V^{2})}{T^{2}V^{3} - aV} + R \frac{RT^{2} + a - T^{2}V^{2} - bT^{2}V}{T^{2}V^{2} - a - bT^{2}V}.$$

Задача 329 (СФ): Найти положение $E_{\rm вер}$, ширину ΔE , отношение $\Delta E/E_{\rm вер}$ и высоту $w_{\rm max}$ максимума плотности вероятности w(E) канонического распределения Гиббса для системы с большим числом невзаимодействующих частиц N.

Указание. Воспользоваться выражением

$$w(E) = Be^{-\frac{E}{k_0 T}} E^{\frac{3N}{2} - 1}$$

для плотности вероятности. Для получения окончательного результата применить формулу Стирлинга: $N! \approx \left(N/e \right)^N$.

Решение:

Найдем $E_{\rm вер}$ из условия экстремума:

$$\begin{split} \frac{d\omega}{dE}\bigg|_{E=E_{\text{Bep}}} &= -B\frac{1}{k_0T}e^{-\frac{E_{\text{Bep}}}{k_0T}}E_{\text{Bep}}^{\frac{3N}{2}-1} + Be^{-\frac{E_{\text{Bep}}}{k_0T}}\left(\frac{3N}{2}-1\right)E_{\text{Bep}}^{\frac{3N}{2}-2} = 0,\\ &\frac{1}{k_0T}E_{\text{Bep}} = \left(\frac{3N}{2}-1\right), \qquad E_{\text{Bep}} = \left(\frac{3N}{2}-1\right)k_0T. \end{split}$$

Подставив $E_{\text{вер}}$ в $\omega(E)$ найдем ω_{max} :

$$\omega_{\max} = B e^{-\frac{E_{\text{Bep}}}{k_0 T}} E_{\text{Bep}}^{\frac{3N}{2} - 1} = B \left[\left(\frac{3N}{2} - 1 \right) \frac{k_0 T}{e} \right]^{\frac{3N}{2} - 1}.$$

Константу B определим из условия нормировки:

$$\int_{0}^{\infty} \omega \, dE = B \int_{0}^{\infty} e^{-\frac{E}{k_0 T}} E^{\frac{3N}{2} - 1} \, dE = B(k_0 T)^{\frac{3N}{2}} \int_{0}^{\infty} e^{-z} z^{\frac{3N}{2} - 1} \, dz =$$

$$= B(k_0 T)^{\frac{3N}{2}} \left(\frac{3N}{2} - 1\right)! = 1.$$

Таким образом, $B = \frac{\left(k_0 T\right)^{-3N/2}}{\left(\frac{3N}{2} - 1\right)!}.$

Тогда

$$\omega_{\max} = \frac{1}{\left(\frac{3N}{2} - 1\right)!} \frac{1}{\left(k_0 T\right)^{3N/2}} \left[\left(\frac{3N}{2} - 1\right) \frac{k_0 T}{e} \right]^{\frac{3N}{2} - 1} \approx \frac{1}{\left(k_0 T\right)^{3N/2}} \frac{1}{\left[\frac{3N}{2} - 1\right]^{\frac{3N}{2} - 1}} \left[\left(\frac{3N}{2} - 1\right) \frac{k_0 T}{e} \right]^{\frac{3N}{2} - 1} = \frac{1}{k_0 T}.$$

По определению, $\Delta E = 1/\omega_{\mathrm{max}} = k_0 T$. Тогда

$$\frac{\Delta E}{E_{\rm Bep}} = \frac{k_0 T}{k_0 T} \left(\frac{3N}{2} - 1 \right)^{-1} = \left(\frac{3N}{2} - 1 \right)^{-1}.$$

Задача 404 (СФ): Вычислить поправку к уравнению состояния для разреженного газа, частицы которого взаимодействуют по закону

$$U(r) = \begin{cases} \infty & \text{npu } 0 \leq r < d, \\ -\alpha/r^n & \text{npu } r \geqslant d, \end{cases}$$

где d – диаметр частицы, $\alpha > 0$, n > 3.

Решение:

Уравнение состояния для разреженного газа:

$$P = \frac{NK_0T}{V} \left(1 - \frac{BN}{2V} \right),$$

где B – искомая поправка:

$$B = \frac{1}{2} \int_{0}^{\infty} \left(1 - e^{-\frac{U}{k_0 T}} \right) dV = \frac{1}{2} \int_{0}^{d} dV + \frac{1}{2} \int_{d}^{\infty} \left(1 - e^{-\frac{\alpha}{r^n} \frac{1}{k_0 T}} \right) dV =$$

$$= \frac{1}{2} \frac{4\pi r^3}{3} \Big|_{0}^{d} + 2\pi \int_{d}^{\infty} r^2 \frac{\alpha}{r^n} \frac{1}{k_0 T} dr = \frac{2\pi d^3}{3} + \frac{2\pi \alpha}{k T} \frac{1}{3 - n} r^{3 - n} \Big|_{d}^{\infty} =$$

$$= \frac{2\pi}{3} \left(d^3 + \frac{3\alpha}{k_0 T} \frac{1}{n - 3} \frac{1}{d^{n - 3}} \right).$$

$$P = \frac{N k_0 T}{V} \left[1 - \frac{N\pi}{3V} \left(d^3 + \frac{3\alpha}{k_0 T} \frac{1}{n - 3} \frac{1}{d^{n - 3}} \right) \right].$$

Задача 452 (СФ): Для ультрарелятивистского электронного газа найдите:

- а) полную и среднюю энергию одной частицы при $T=0\ K$;
- б) связь между давлением и полной энергией.

Решение:

Полную энергию можно найти по следующей формуле:

$$E_{ ext{полн}} = rac{cV}{\pi^2 \hbar^3} \int\limits_0^{p_F} p^3 \, dp = V rac{c p_F^4}{4 \pi^2 \hbar^3}.$$

Количество частиц:

$$N = rac{V}{\pi^2 \hbar^3} \int\limits_0^{p_F} p^2 \, dp = rac{V p_F^3}{3\pi^2 \hbar^3}, \qquad p_F^3 = rac{N \, 3\pi^2 \hbar^3}{V}.$$

Таким образом,

$$E_{ ext{полн}} = rac{Vc}{4\pi^2\hbar^3} rac{N \, 3\pi^2\hbar^3}{V} p_F = rac{3}{4} N p_F.$$

Средняя энергия одной частицы:

$$\langle \varepsilon \rangle = \frac{E_{\text{полн}}}{N} = \frac{3}{4} p_F.$$

Давление газа можно получить дифференцированием энергии по объему:

$$P = -\frac{dE}{dV} = -\frac{3(3\pi^2)^{1/3}}{4}\hbar cN^{4/3} \left(-\frac{1}{3}V^{-4/3}\right).$$

Импульс Ферми $p_F=(3\pi^2)^{1/3}\left(N/V\right)^{1/3}\hbar$, тогда давление:

$$P = \frac{1}{3V} \frac{3}{4} N p_F = \frac{E}{3V}.$$

Задача 474 (С Φ): Найти зависимость числа фотонов равновесного излучения от полной энергии и объема.

Решение:

Число фотонов в единичном объеме $n=kT^3/(\hbar c)$. Проинтегрировав по dV найдем число фотонов в объеме V:

$$N = \frac{kT^3V}{\hbar c}.$$

Объемная плотность излучения для абсолютно черного тела:

$$u_V = \frac{4\sigma}{c}T^4 = \frac{dE}{dV}, \qquad E = \frac{4\sigma}{c}T^4V.$$

Обозначив $1/\beta = 4\sigma/c$, получим

$$T = \sqrt[4]{E\beta/V}$$
.

Тогда

$$N = \frac{k}{\hbar c} V E^{3/4} V^{-3/4} \beta^{3/4} \sim \alpha E^{3/4} V^{1/4}.$$