СТАТИСТИЧЕСКАЯ ФИЗИКА Лекция 2 Идеальный ферми-газ.

Образовский Е. Г.

21 сентября 2022 г.

Идеальный ферми-газ

План лекции:

Идеальный ферми-газ

План лекции:

 напоминание: основные результаты предыдущей лекции

Идеальный ферми-газ

План лекции:

- напоминание: основные результаты предыдущей лекции
- условия идеальности вырожденного ферми-газа

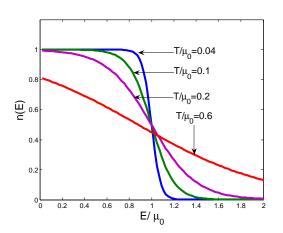
План лекции:

- напоминание: основные результаты предыдущей лекции
- условия идеальности вырожденного ферми-газа
- свойства идеального ферми-газа при низких температурах

Статистика Ферми-Дирака

Среднее значение чисел заполнения уровней с энергией $arepsilon_i$ есть

$$\bar{n}_i = \frac{1}{e^{\beta(\varepsilon_i - \mu)} + 1} \tag{1}$$



Статистика Ферми-Дирака

Среднее число частиц (электронов) в системе определяется химическим потенциалом

$$\bar{N} = \sum_{i} \frac{1}{e^{\beta(\varepsilon_{i} - \mu)} + 1} \approx \int \frac{2V 4\pi p^{2} dp}{(2\pi\hbar)^{3}} \frac{1}{e^{\beta(\varepsilon - \mu)} + 1}$$
 (2)

Средняя энергия есть

$$\bar{E} = \sum_{i} \varepsilon_{i} \bar{n}_{i} \approx \int \frac{2V 4\pi p^{2} dp}{(2\pi\hbar)^{3}} \frac{\varepsilon}{e^{\beta(\varepsilon - \mu)} + 1}$$
(3)

Вырожденный ферми-газ

Среднее число частиц в системе определяется граничным импульсом Ферми $p_F=\sqrt{2m\varepsilon_F}$ соотношением

$$N = \int_0^{p_F} \frac{2V 4\pi p^2 dp}{(2\pi\hbar)^3} = \frac{V p_F^3}{3\pi^2\hbar^3}.$$
 (4)

Откуда

$$p_F = \hbar \left(3\pi^2 \frac{N}{V} \right)^{1/3}, \quad \varepsilon_F = \frac{\hbar^2}{2m} \left(3\pi^2 \frac{N}{V} \right)^{2/3}. \tag{5}$$

Средняя энергия равна

$$E = \int_0^{p_F} \frac{p^2}{2m} \frac{2V 4\pi p^2 dp}{(2\pi\hbar)^3} = \frac{3N\hbar^2}{10m} \left(3\pi^2 \frac{N}{V}\right)^{2/3}.$$
 (6)

Давление вырожденного ферми-газа отлично от нуля даже при нулевой температуре и равно

$$P = -\left(\frac{\partial E}{\partial V}\right)_{S} = \frac{2N\hbar^{2}}{10mV} \left(3\pi^{2}\frac{N}{V}\right)^{2/3} = \frac{2}{5}\frac{N}{V}\varepsilon_{F}.$$
 (7)

Условие идеальности вырожденного ферми-газа

Для вырожденного нерелятивистского электронного газа условие идеальности

$$\varepsilon_F \sim \frac{\hbar^2}{m} \left(\frac{N}{V}\right)^{2/3} \gg \frac{e^2}{\bar{r}} \sim e^2 \left(\frac{N}{V}\right)^{1/3},$$
 (8)

где \overline{r} — характерное расстояние между электронами, перепишем в таком виде

$$\left(\frac{N}{V}\right)^{1/3} \gg \frac{e^2 m}{\hbar^2} = \frac{1}{a_B} \sim 10^8 \text{ cm}^{-1},$$
 (9)

т. е. чем больше плотность ферми-газа, тем более он идеальный! Для электронного газа в металле условие идеальности выполняется плохо, для звезд типа белых карликов — с большим запасом.

Условие идеальности вырожденного ферми-газа

Для вырожденного ультрарелятивистского электронного газа условие идеальности

$$\varepsilon_F \sim c\hbar \left(\frac{N}{V}\right)^{1/3} \gg e^2 \left(\frac{N}{V}\right)^{1/3},$$
 (10)

где c — скорость света, выглядит так

$$\frac{e^2}{\hbar c} \approx \frac{1}{137} \ll 1,\tag{11}$$

т. е. выполняется независимо от плотности (лишь бы она была достаточно большой, чтобы электроны были ультрарелятивистские).

Условие идеальности вырожденного ферми-газа

Учет принципа Паули ослабляет условия идеальности: рассеиваться могут лишь электроны, импульсы которых лежат вблизи поверхности Ферми в слое размером $\sim T$ (в силу законов сохранения энергии и импульса и с учетом, что конечные состояния рассеянных частиц должны быть свободны).

Рассмотрим тепловые свойства идеального ферми-газа при низких температурах $T \ll \mu$. Качественно можно оценить теплоемкость ферми-газа так. При взаимодействии с термостатом частица получает энергию $\sim T$, но в силу принципа Паули эту энергию могут получить только частицы, лежащие вблизи поверхности Ферми в слое толщиной $\sim T$. Таким образом изменение энергии ферми-газа при взаимодействии с термостатом $\Delta E \sim T \cdot TN/\mu$, так что $C \sim NT/\mu \ll N$.

Для количественного описания необходимо научиться вычислять интегралы вида

$$I = \int_{0}^{\infty} \frac{g(\varepsilon)d\varepsilon}{e^{\beta(\varepsilon-\mu)} + 1},\tag{12}$$

при $T\ll\mu$, где $g(\varepsilon)$ медленно (по сравнению с $n(\varepsilon)$)меняющаяся функция. Выделяем из интеграла основной вклад

$$\int_{0}^{\mu} g(\varepsilon)d\varepsilon. \tag{13}$$

Остается два члена:

$$I_{1} = \int_{0}^{\mu} g(\varepsilon) d\varepsilon \left(\frac{1}{e^{\beta(\varepsilon - \mu)} + 1} - 1 \right) = -\int_{0}^{\mu} \frac{g(\varepsilon) d\varepsilon}{e^{\beta(-\varepsilon + \mu)} + 1}, \quad (14)$$

$$I_2 = \int_{\mu}^{\infty} \frac{g(\varepsilon)d\varepsilon}{e^{\beta(\varepsilon-\mu)} + 1},\tag{15}$$

В первом интеграле делаем замену переменной $x=\beta(\mu-\varepsilon)$, так что $\varepsilon=\mu-x/\beta,\ d\varepsilon=-dx/\beta$, пределы $\varepsilon=0 \to x=\beta\mu,\ \varepsilon=\mu \to x=0$. Тогда

$$I_1 = -\int_0^{\beta\mu} \frac{g(\mu - x/\beta)dx/\beta}{e^x + 1} \approx -\int_0^{\infty} \frac{g(\mu - x/\beta)dx/\beta}{e^x + 1}, \quad (16)$$

где в последнем равенстве использовали условие $eta\mu\gg 1$.

Аналогично во втором интеграле делаем замену переменной $x=\beta(\varepsilon-\mu)$, так что $\varepsilon=\mu+x/\beta,\ d\varepsilon=dx/\beta$, пределы $\varepsilon=\mu\to x=0,\ \varepsilon=\infty\to x=\infty.$ Тогда

$$I_2 = \int_0^\infty \frac{g(\mu + x/\beta)dx/\beta}{e^x + 1}.$$
 (17)

Объединяя два интеграла и разлагая медленно меняющуюся функцию д получаем

$$I_1 + I_2 = \frac{2g'(\mu)}{\beta^2} \int_0^\infty \frac{x dx}{e^x + 1} = \frac{\pi^2 T^2 g'(\mu)}{6}.$$
 (18)

Окончательно

$$I = \int_{0}^{\infty} \frac{g(\varepsilon)d\varepsilon}{e^{\beta(\varepsilon-\mu)} + 1} \approx \int_{0}^{\mu} g(\varepsilon)d\varepsilon + \frac{\pi^{2}T^{2}g'(\mu)}{6}.$$
 (19)

Вычислим теплоемкость газа из N электронов в ящике объема V. Число электронов связано с химическим потенциалом соотношением

$$N = A \int_{0}^{\infty} \frac{\sqrt{\varepsilon} d\varepsilon}{e^{\beta(\varepsilon - \mu)} + 1} \approx A \left(\frac{2}{3} \mu^{3/2} + \frac{\pi^2 T^2 \mu^{-1/2}}{12} \right), \quad (20)$$

где $A \equiv m^{3/2} \sqrt{2}/(\pi^2 \hbar^3)$. Из условия постоянства числа частиц следует зависимость химического потенциала от температуры

$$A_{3}^{2}\mu_{0}^{3/2} = A_{3}^{2}\mu^{3/2}\left(1 + \frac{\pi^{2}T^{2}}{8\mu_{0}^{2}}\right),\tag{21}$$

Таким образом

$$\mu = \mu_0 \left(1 - \frac{\pi^2 T^2}{12\mu_0^2} \right), \tag{22}$$

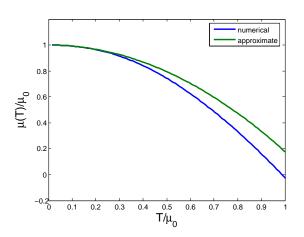


Рис.: Зависимость химического потенциала μ от температуры T

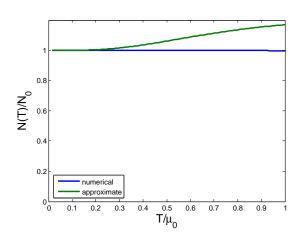


Рис.: Зависимость числа частиц N от температуры T

Аналогично средняя энергия равна

$$E = A \int_{0}^{\infty} \frac{\varepsilon^{3/2} d\varepsilon}{e^{\beta(\varepsilon - \mu)} + 1} \approx A \left(\frac{2}{5} \mu^{5/2} + \frac{\pi^2 T^2 \mu^{1/2}}{4} \right), \tag{23}$$

Поделив это выражение на число частиц, получим

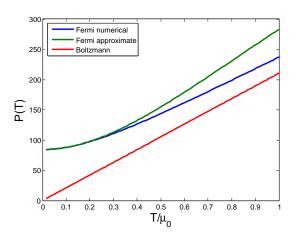
$$\frac{E}{N} = \frac{3}{5}\mu_0 \left(1 + \frac{5\pi^2 T^2}{12\mu_0^2} \right),\tag{24}$$

Теплоемкость равна

$$C_V = \frac{\pi^2 T}{2\mu_0} N \sim \frac{mTN^{1/3}V^{2/3}}{\hbar^2}.$$
 (25)

Отметим, что для $T \ll \mu$

$$C_V \ll N.$$
 (26)



Pис.: Зависимость давления P от температуры T

Парамагнитная восприимчивость электронов

Магнитный момент равен

$$M = \alpha(N_{+} - N_{-}) = \alpha A \int_{0}^{\infty} \varepsilon^{1/2} d\varepsilon \left[\frac{1}{e^{\beta(\varepsilon - \alpha H - \mu)} + 1} - \frac{1}{e^{\beta(\varepsilon + \alpha H - \mu)} + 1} \right] \approx$$

$$\approx \alpha \frac{1}{2} \frac{\partial N}{\partial \mu} 2\alpha H, \tag{27}$$

где $\alpha = e\hbar/2mc$ — собственный магнитный момент электрона. При $T \ll \mu_0$ из

$$\mu = \mu_0 \left(1 - \frac{\pi^2 T^2}{12\mu_0^2} \right) = \mu_0 - \frac{\pi^2 T^2}{12\mu_0}$$
 (28)

находим

$$\frac{\partial \mu}{\partial N} = \frac{\partial \mu_0}{\partial N} \left(1 + \frac{\pi^2 T^2}{12\mu_0^2} \right) = \frac{3\mu_0}{2N} \left(1 + \frac{\pi^2 T^2}{12\mu_0^2} \right). \tag{29}$$

Тогда магнитный момент равен

$$M = \alpha^2 H \frac{2N}{3\mu_0} \left(1 - \frac{\pi^2 T^2}{12\mu_0^2} \right), \tag{30}$$

а парамагнитная восприимчивость

$$\chi = \frac{\partial M}{\partial H} = \alpha^2 \frac{2N}{3\mu_0} \left(1 - \frac{\pi^2 T^2}{12\mu_0^2} \right).$$
 (31)

При $T\gg\mu_0$ парамагнитная восприимчивость равна

$$\chi = \alpha^2 \frac{N}{T}.\tag{32}$$



Адиабата ферми-газа

Энтропию удобно вычислить с помощью Ω -потенциала:

$$\Omega = F - \mu N \rightarrow d\Omega = -SdT - PdV + \mu dN - \mu dN - Nd\mu =$$

$$= -SdT - PdV - Nd\mu. \tag{33}$$

При постоянном объеме

$$d\Omega = -SdT - Nd\mu \rightarrow S = -\left(\frac{\partial\Omega}{\partial T}\right)_{\mu}.$$
 (34)

С другой стороны

$$\Omega = - T \ln Q = - T A V \int\limits_0^\infty \sqrt{arepsilon} \ln \left(1 + e^{eta(\mu - arepsilon)}
ight) darepsilon =$$

$$= -\frac{2}{3}AV\int\limits_{0}^{\infty}\frac{\varepsilon^{3/2}d\varepsilon}{e^{\beta(\varepsilon-\mu)}+1} = -\frac{2}{3}AVT^{5/2}\int\limits_{0}^{\infty}\frac{x^{3/2}dx}{e^{-\mu/T}e^{x}+1}. \quad (35)$$

Адиабата ферми-газа

Тогда

$$S = -\left(\frac{\partial\Omega}{\partial T}\right)_{\mu} = \frac{5}{3}AVT^{3/2}\int_{0}^{\infty} \frac{x^{3/2}dx}{e^{-\mu/T}e^{x} + 1} +$$

 $+\frac{2}{3}AVT^{5/2}\frac{\mu}{T^2}\int_{0}^{\infty}\frac{e^{-\mu/T}e^{x}x^{3/2}dx}{\left(e^{-\mu/T}e^{x}+1\right)^2}.$ (36)

Из условия постоянства числа частиц

$$N = AVT^{3/2} \int_{0}^{\infty} \frac{x^{1/2} dx}{e^{-\mu/T} e^{x} + 1}$$
 (37)

следует, что величина μ/T есть функция от $VT^{3/2}$. Значит, как следует из предыдущей формулы, и энтропия есть функция от $VT^{3/2}$.

Адиабата ферми-газа

Давление равно

$$P = AT^{5/2} \int_{0}^{\infty} \frac{x^{3/2} dx}{e^{-\mu/T} e^{x} + 1}.$$
 (38)

Если
$$S = Const$$
, то $VT^{3/2} = Const$, так что

$$P \sim T^{5/2} \sim V^{-5/3}$$
. (39)