СТАТИСТИЧЕСКАЯ ФИЗИКА Лекция 4 Бозе-газ.

Образовский Е.Г.

29 сентября 2022 г.

План лекции:

План лекции:

 большая статсумма для бозе-газ и средние числа заполнения

План лекции:

- большая статсумма для бозе-газ и средние числа заполнения
- энергия, теплоемкость, энтропия

План лекции:

- большая статсумма для бозе-газ и средние числа заполнения
- энергия, теплоемкость, энтропия
- изотермы бозе-газа

Частицы, имеющие целый спин, или состоящие из четного числа частиц с полуцелым спином (фермионов), являются бозонами. В качестве примера можно привести фотоны, 4He , пары щелочных металлов $^{7}Li, ^{23}Na, ^{87}Rb,$ ставшие популярными после получения в 1995 г. бозе-конденсата в магнитных ловушках, а также фононы, магноны, экситоны, описывающие возбуждения различных степеней свободы в твердых телах.



Рис.: Ш.Бозе

Статсумма для бозе частиц имеет вид

$$Q = \prod_{i} Q_{i} = \prod_{i} \sum_{n_{i}=0}^{\infty} \exp \left[\beta(\mu - \varepsilon_{i})\right] =$$

$$= \prod_{i} \frac{1}{1 - \exp \left[\beta(\mu - \varepsilon_{i})\right]} \quad (1)$$

Тогда среднее число частиц на уровне i

$$\bar{n}_i = \frac{1}{\beta} \frac{\partial}{\partial \mu} \ln Q_i = \frac{1}{\exp \left[\beta(\varepsilon_i - \mu)\right] - 1}$$

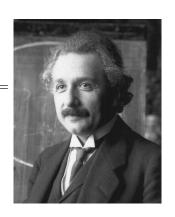


Рис.: А. Эйнштейн

Важно заметить, что поскольку $\bar{n}_i \geqslant 0$, то $\mu \leqslant \min \varepsilon_i$. Переходя как обычно от суммирования по всем уровням энергии к интегрированию по фазовому пространству, мы записываем выражения для полного числа частиц N и средней энергии системы E

$$N = \sum_{i} \bar{n}_{i} = V \int \frac{d^{3}p}{(2\pi\hbar)^{3}} \frac{1}{\exp\left[\beta(\varepsilon - \mu)\right] - 1},$$
 (3)

$$E = \sum_{i} \bar{n}_{i} \varepsilon_{i} = V \int \frac{d^{3}p}{(2\pi\hbar)^{3}} \frac{\varepsilon}{\exp\left[\beta(\varepsilon - \mu)\right] - 1}$$
 (4)

Для нерелятивистского газа $arepsilon=p^2/2m,\;\;d^3p=2\pi(2m)^{3/2}\sqrt{arepsilon}darepsilon$ перепишем

$$N = A \int \frac{\varepsilon^{1/2} d\varepsilon}{e^{\beta(\varepsilon - \mu)} - 1},\tag{5}$$

$$E = A \int \frac{\varepsilon^{3/2} d\varepsilon}{e^{\beta(\varepsilon - \mu)} - 1},\tag{6}$$

где

$$A = \frac{V(2m)^{3/2}}{4\pi^2\hbar^3}. (7)$$

Для вычисления интегралов разложим выражение

$$\frac{1}{\exp\left[\beta(\varepsilon-\mu)\right]-1}.$$
 (8)

в ряд, и вводя обозначение $\exp(eta\mu)=lpha$, получим

$$N = AT^{3/2} \int_0^\infty x^{1/2} dx \left(\alpha e^{-x} + \alpha^2 e^{-2x} + \alpha^3 e^{-3x} + \dots \right) =$$

$$= AT^{3/2} \int_0^\infty e^{-x} x^{1/2} dx \left(\alpha + \frac{\alpha^2}{2^{3/2}} + \frac{\alpha^3}{3^{3/2}} + \dots \right) = AT^{3/2} \Gamma(3/2) \zeta_{3/2}(\alpha)$$
(9)

и аналогичное выражение для средней энергии

$$E = AT^{5/2}\Gamma(5/2)\zeta_{5/2}(\alpha)$$
 (10)

где мы ввели дзета-функцию Римана

$$\zeta_n \equiv \alpha + \frac{\alpha^2}{2^n} + \frac{\alpha^3}{3^n} + \dots \tag{11}$$

Из выражения для полного числа частиц видно, что для сохранения этого числа постоянным при уменьшении температуры функция $\zeta_3(\alpha)$ должна возрастать, т.е. должно расти $\alpha = \exp(\beta\mu)$. Однако этот рост ограничен значением $\mu=0$ (напомним, что для бозе частиц $\mu\leq 0$) и дзета-функции Римана принимают значения $\zeta_{3/2}(1)=2,612$ $\zeta_{5/2}(1)=1,341$.

При дальнейшем уменьшении температуры μ должно оставаться равным нулю ($ar{n} \geq 0$) и следовательно Nуменьшается! На самом деле мы при переходе от суммирования по уровням энергии к интегрированию по фазовому пространству $(\sum_i o \int \sqrt{\varepsilon} d\varepsilon)$ потеряли вклад от основного состояния из-за множителя $\sqrt{\varepsilon}$, так что выражение для N которое уменьшается, на самом деле относится к полному числу частиц на возбужденных уровнях, а при уменьшении температуры ниже критической (при которой μ обращается в ноль) макроскопическое число частиц скапливается на основном уровне. Это явление называется Бозе- Эйнштейновской конденсацией.

Температура бозе-конденсации T_0 находится из условия

$$N = AT_0^{3/2} \Gamma(3/2) \zeta_{3/2}(1) \tag{12}$$

Тогда при $T \leq T_0$ выражения для полного числа частиц и энергии имеют вид

$$N = N_0 + AT^{3/2}\Gamma(3/2)\zeta_{3/2}(1), \tag{13}$$

где N_0 - число частиц в основном состоянии с arepsilon=0,

$$E = AT^{5/2}\Gamma(5/2)\zeta_{5/2}. (14)$$

Отметим, что вклад в среднюю энергию системы дают только возбужденные состояния. Из последнего выражения находим теплоемкость системы C при $T \leq T_0$

$$C_{V} = \frac{5}{2}AT^{3/2}\Gamma(5/2)\zeta_{5/2}(1) = \frac{15}{4}N\left(\frac{T}{T_{0}}\right)^{3/2}\frac{\zeta_{5/2}(1)}{\zeta_{3/2}(1)} \approx 1.93N\left(\frac{T}{T_{0}}\right)^{3/2}.$$

Энтропия находится из

$$C_V = T \left(\frac{\partial S}{\partial T} \right)_V, \tag{16}$$

то есть

$$S = \int \frac{C_V}{T} dT = \frac{5}{3} A T^{3/2} \Gamma(5/2) \zeta_{5/2}(1) =$$

$$= \frac{5}{3} N \left(\frac{T}{T_0}\right)^{3/2} \frac{\zeta_{5/2}(1)}{\zeta_{3/2}(1)} \approx 1.28 N \left(\frac{T}{T_0}\right)^{3/2}. \tag{17}$$

Найдем поведение теплоемкости при температурах незначительно превосходящих температуру бозе-конденсации. В этой области значение химпотенциала μ близко к нулю и мы можем использовать приближение

$$\alpha = \exp(\beta \mu) \approx 1 + \frac{\mu}{T}.\tag{18}$$

Используя разложение дзета-функций, получим

$$E \approx AT^{5/2}\Gamma(5/2)\left[\zeta_{5/2}(1) + \frac{\mu}{T}\zeta_{3/2}(1)\right]$$
 (19)

Для $T = T_0 + 0$ теплоемкость равна

$$C_V pprox rac{5}{2} A T^{3/2} \Gamma(5/2) \zeta_{5/2}(1) + A T^{3/2} \Gamma(5/2) \zeta_{3/2}(1) rac{d\mu}{dT} \Big|_{T=T_0+0}.$$
 (20)

Зависимость химического потенциала от температуры найдем из условия постоянства числа частиц. Запишем

$$N = A \int \frac{\varepsilon^{1/2} d\varepsilon}{e^{\beta \varepsilon} - 1} + A \int \varepsilon^{1/2} d\varepsilon \left[\frac{1}{e^{\beta(\varepsilon - \mu)} - 1} - \frac{1}{e^{\beta \varepsilon} - 1} \right], \quad (21)$$

Вблизи T_0 химический потенциал мал $\mu \ll T_0$ и во втором интеграле основной вклад набирается при $\varepsilon \ll T$, так что экспоненты можно разложить

$$A \int \varepsilon^{1/2} d\varepsilon \left[\frac{1}{e^{\beta(\varepsilon - \mu)} - 1} - \frac{1}{e^{\beta\varepsilon} - 1} \right] \approx -AT|\mu| \int \frac{d\varepsilon}{(\varepsilon + |\mu|)\varepsilon^{1/2}} =$$

$$= -\pi AT \sqrt{|\mu|}. \tag{22}$$

Первый интеграл запишем в виде

$$N = A \int \frac{\varepsilon^{1/2} d\varepsilon}{e^{\beta \varepsilon} - 1} = A T^{3/2} \Gamma(3/2) \zeta_{3/2}(1) = N \left(\frac{T}{T_0}\right)^{3/2}. \quad (23)$$

Тогда

$$\pi A T \sqrt{|\mu|} = N \left[\left(\frac{T}{T_0} \right)^{3/2} - 1 \right] \approx \frac{3}{2} N \frac{T - T_0}{T_0}. \tag{24}$$

Отсюда вблизи T_0

$$\mu \approx \left(\frac{3N}{2\pi A T_0}\right)^2 \frac{(T - T_0)^2}{T_0^2} \approx -\frac{9}{16\pi} \zeta_{3/2}^2(1) \cdot \frac{(T - T_0)^2}{T_0}$$
 (25)

В итоге $d\mu/dT|_{T=T_0+0}=0$ и теплоемкость непрерывна в точке $T_0.$

Однако скачок в точке T_0 испытывает первая производная теплоемкости

$$\frac{dC_V}{dT} = \frac{15}{4} A T^{1/2} \Gamma(5/2) \zeta_{5/2}(1) + A T^{3/2} \Gamma(5/2) \zeta_{3/2}(1) \frac{d^2 \mu}{dT^2} \Big|_{T = T_0 + 0}.$$
(26)

Первый член дает значение производной теплоемкости слева от T_0

$$\frac{dC_V}{dT}\Big|_{T=T_0-0} = \frac{15}{4}AT^{1/2}\frac{3}{2}\Gamma(3/2)\zeta_{5/2}(1) =
= \frac{45}{8}\frac{\zeta_{5/2}(1)}{\zeta_{3/2}(1)}\frac{N}{T_0} \approx 2.89\frac{N}{T_0}.$$
(27)

Второй член дает скачок производной теплоемкости в точке \mathcal{T}_0

$$\Delta \frac{dC_V}{dT} = AT^{3/2} \Gamma(5/2) \zeta_{3/2}(1) \frac{d^2 \mu}{dT^2} \Big|_{T=T_0+0} \approx$$

$$\approx -\frac{3}{2} \frac{9}{8\pi} \zeta_{3/2}^2(1) \frac{N}{T_0} \approx -3.65 \frac{N}{T_0}.$$
(28)

Тогда

$$\left. \frac{dC_V}{dT} \right|_{T=T_0+0} \approx -0.76 \frac{N}{T_0}. \tag{29}$$

Найдем наконец поведение теплоемкости при $T\gg T_0$. В этом случае $\alpha\ll 1$, так что дзета -функция хорошо аппроксимируется первым членом, который равен просто α и тогда

$$N \approx AT^{3/2}\Gamma(3/2)\alpha,\tag{30}$$

$$E \approx AT^{5/2}\Gamma(5/2)\alpha = \frac{3}{2}NT, \tag{31}$$

так что

$$C_V = \frac{3}{2}N,\tag{32}$$

как и должно быть для больцмановского одноатомного газа.



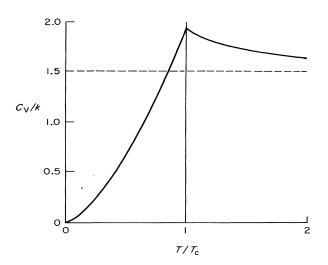


Рис.: Зависимость теплоемкости от температуры.

Найдем как меняется давление идеального бозе-газа в отсутствии внешнего поля при постоянной температуре в зависимости от объема.

Выражение для числа частиц имеет вид

$$N = \int \frac{V4\pi p^2 dp}{(2\pi\hbar)^3} \frac{1}{\exp\left[\beta(\varepsilon - \mu)\right] - 1},$$
 (33)

откуда видно, что при уменьшении объема V при постоянной температуре мы также достигаем точки бозе-конденсации, когда химпотенциал обращается в ноль. Значение объема V_0 , при котором это происходит, определяемой выражением

$$N = \frac{V_0(2mT)^{3/2}}{4\pi^2\hbar^3} \sqrt{\frac{\pi}{2}} \zeta_{3/2}(1). \tag{34}$$

При дальнейшем уменьшении объема химпотенциал остается равным нулю. Давление связано с большой статсуммой соотношением $PV=T\ln Q$. Подставляя полученное выше выражение для статсуммы, получим

$$PV = -T \sum_{i} \ln \left(1 - e^{\beta(\mu - \varepsilon_{i})} \right) = -T \int \frac{d^{3}pV}{(2\pi\hbar)^{3}} \ln \left(1 - e^{\beta(\mu - \varepsilon)} \right)$$
(35)

Для нерелятивистских частиц с законом дисперсии $\varepsilon=p^2/2m$ переходя от импульсных к энергетическим переменным с помощью соотношения $p^2dp=(2m)^{3/2}\sqrt{\varepsilon}d\varepsilon/2$, получаем

$$PV = -T \int \frac{V(2m)^{3/2}(2/3)d\varepsilon^{3/2}}{(2\pi\hbar)^3} \ln\left(1 - e^{\beta(\mu - \varepsilon)}\right) =$$

$$\frac{2}{3} \int \frac{V(2m)^{3/2} (2/3) d\varepsilon^{3/2}}{2(2\pi\hbar)^3} \frac{1}{\exp\left[\beta(\varepsilon_i - \mu)\right] - 1} = \frac{2}{3} E, \tag{36}$$

где мы проинтегрировали один раз по частям.

Это соотношение имеет место для любого изотропного распределения при $(\varepsilon=p^2/2m)$. Сокращая объем в левой и правой частях этого равенства, мы обнаруживаем, что давление от объема не зависит при $V < V_0$.

обнаруживаем, что давление от объема не зависит при $V \leq V_0.$ Такое поведение бозе-газа очень напоминает поведение

насыщенного пара.

Найдем поведение давления чуть выше V_0 . Здесь химический потенциал мал и можно снова записать

$$N = A'V \int \frac{\varepsilon^{1/2} d\varepsilon}{e^{\beta \varepsilon} - 1} + A'V \int \varepsilon^{1/2} d\varepsilon \left[\frac{1}{e^{\beta(\varepsilon - \mu)} - 1} - \frac{1}{e^{\beta \varepsilon} - 1} \right], \tag{37}$$

Вблизи V_0 химический потенциал мал и во втором интеграле экспоненты можно разложить

$$A'V\int \varepsilon^{1/2} d\varepsilon \left[\frac{1}{e^{\beta(\varepsilon-\mu)} - 1} - \frac{1}{e^{\beta\varepsilon} - 1} \right] \approx -A'VT|\mu| \int \frac{d\varepsilon}{(\varepsilon + |\mu|)\varepsilon^{1/2}} =$$
$$= -\pi A'VT\sqrt{|\mu|}. \tag{38}$$

Первый интеграл запишем в виде

$$A'V\int \frac{\varepsilon^{1/2}d\varepsilon}{e^{\beta\varepsilon}-1} = A'VT^{3/2}\Gamma(3/2)\zeta_{3/2}(1) = N\frac{V}{V_0}.$$
 (39)

Тогда

$$\pi A'VT\sqrt{|\mu|} = N\left[\frac{V}{V_0} - 1\right]. \tag{40}$$

Отсюда вблизи V_0

$$\mu \approx -\left(\frac{N}{\pi A'VT}\right)^2 \frac{(V-V_0)^2}{V_0^2} \tag{41}$$

Давление немного выше V_0

$$P \approx A' T^{5/2} \Gamma(5/2) \zeta_{5/2}(1) + A' T^{3/2} \Gamma(5/2) \zeta_{3/2}(1) \mu.$$
 (42)

Тогда

$$\frac{dP}{dV}\Big|_{V=V_0+0} \approx A' T^{3/2} \Gamma(5/2) \zeta_{3/2}(1) \frac{d\mu}{dV}\Big|_{V=V_0+0} = 0, \quad (43)$$

Тогда как

$$\left. \frac{d^2 P}{dV^2} \right|_{V = V_0 + 0} < 0 \tag{44}$$

и при дальнейшем увеличении объема давление будет уменьшаться.

Рассмотрим высокотемпературный предел распределения Бозе-Эйнштейна.

При высоких температурах $e^{eta\mu}\ll 1$, поэтому можно разложить знаменатель и мы получим

$$P = \frac{2}{3}A\int_0^\infty \varepsilon^{3/2}d\varepsilon \left[e^{\beta(\mu-\varepsilon)} + e^{2\beta(\mu-\varepsilon)}\right] =$$
 (45)

$$=\frac{2}{3}Ae^{\beta\mu}\int_0^\infty \varepsilon^{3/2}e^{-\beta\varepsilon}d\varepsilon\left[1+\frac{e^{\beta\mu}}{2\cdot 2^{3/2}}\right].$$
 (46)

Аналогично

$$N = AVe^{\beta\mu} \int_0^\infty \varepsilon^{1/2} e^{-\beta\varepsilon} d\varepsilon \left[1 + \frac{e^{\beta\mu}}{2^{3/2}} \right]. \tag{47}$$



Следовательно

$$\frac{PV}{N} = T \left[1 - \frac{e^{\beta \mu}}{2 \cdot 2^{3/2}} \right]. \tag{48}$$

В нулевом приближении

$$e^{\beta\mu} = \frac{4N}{V} \left(\frac{\pi\hbar^2}{2mT}\right)^{3/2},\tag{49}$$

так что окончательно

$$PV = NT \left[1 - \frac{N}{4V} \left(\frac{\pi \hbar^2}{mT} \right)^{3/2} \right]$$
 (50)

Таким образом для бозе-частиц наблюдается эффективное притяжение.



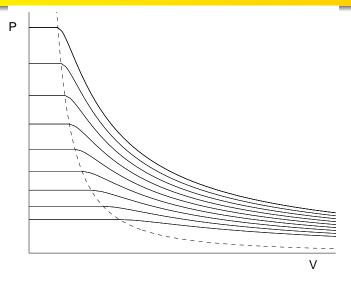


Рис.: Изотермы бозе-газа.