

## РАСПРЕДЕЛЕНИЯ ФЕРМИ И БОЗЕ

## § 53. Распределение Ферми

Если температура идеального газа (при заданной его плотности) достаточно низка, то статистика Больцмана становится неприменимой, и должна быть построена другая статистика, в которой средние числа заполнения различных квантовых состояний частиц не предполагаются малыми.

Эта статистика, однако, оказывается различной в зависимости от того, какого рода волновыми функциями описывается газ, рассматриваемый как система  $N$  одинаковых частиц. Как известно, волновые функции должны быть либо антисимметричными, либо симметричными по отношению к перестановкам любой пары частиц, причем первый случай имеет место для частиц с полуцелым, а второй — для частиц с целым спином.

Для системы частиц, описываемой антисимметричными волновыми функциями, справедлив принцип Паули: в каждом квантовом состоянии может находиться одновременно не более одной частицы. Статистика, основанная на этом принципе, называется *статистикой Ферми* (или статистикой Ферми — Дирака)<sup>1)</sup>.

Подобно тому как мы это делали в § 37, применим распределение Гиббса к совокупности всех частиц газа, находящихся в данном квантовом состоянии; как уже указывалось в § 37, это можно делать и при наличии обменного взаимодействия между частицами. Снова обозначим посредством  $\Omega_k$  термодинамический потенциал этой системы частиц и, согласно общей формуле (35,3), будем иметь

$$\Omega_k = -T \ln \sum_{n_k} \left( e^{\frac{\mu - \varepsilon_k}{T}} \right)^{n_k}, \quad (53,1)$$

поскольку энергия  $n_k$  частиц в  $k$ -м состоянии есть просто  $n_k \varepsilon_k$ . Согласно принципу Паули числа заполнения каждого состояния могут принимать лишь значения 0 или 1. Поэтому получаем

$$\Omega_k = -T \ln \left( 1 + e^{\frac{\mu - \varepsilon_k}{T}} \right).$$

<sup>1)</sup> Она была предложена Ферми (E. Fermi, 1926) для электронов, а ее связь с квантовой механикой была выяснена Дираком (P. A. M. Dirac, 1926).

Поскольку среднее число частиц в системе равно производной от потенциала  $\Omega$  по химическому потенциалу  $\mu$ , взятой с обратным знаком, то в данном случае искомое среднее число частиц в  $k$ -м квантовом состоянии получится как производная

$$\bar{n}_k = - \frac{\partial \Omega_k}{\partial \mu} = \frac{e^{(\mu - \varepsilon_k)/T}}{1 + e^{(\mu - \varepsilon_k)/T}},$$

или окончательно

$$\bar{n}_k = \frac{1}{e^{(\varepsilon_k - \mu)/T} + 1}. \quad (53,2)$$

Это и есть функция распределения для идеального газа, подчиняющегося статистике Ферми, или, как говорят коротко, для *ферми-газа*. Как и следовало, все  $\bar{n}_k \leq 1$ . При  $\exp[(\mu - \varepsilon_k)/T] \ll 1$  формула (53,2) переходит, естественно, в функцию распределения Больцмана.

Распределение Ферми нормировано условием

$$\sum_k \frac{1}{e^{(\varepsilon_k - \mu)/T} + 1} = N, \quad (53,3)$$

где  $N$  — полное число частиц в газе. Это равенство определяет в неявном виде химический потенциал как функцию  $T$  и  $N$ .

Термодинамический потенциал  $\Omega$  газа в целом получается суммированием  $\Omega_k$  по всем квантовым состояниям

$$\Omega = -T \sum_k \ln \left( 1 + e^{\frac{\mu - \varepsilon_k}{T}} \right). \quad (53,4)$$

## § 54. Распределение Бозе

Перейдем теперь к изучению статистики, которой подчиняется идеальный газ, состоящий из частиц, описывающихся симметричными волновыми функциями, так называемой *статистики Бозе* (или статистики Бозе — Эйнштейна)<sup>1)</sup>.

Числа заполнения квантовых состояний при симметричных волновых функциях ничем не ограничены и могут иметь произвольные значения. Вывод функции распределения может быть сделан так же, как в предыдущем параграфе; пишем:

$$\Omega_k = -T \ln \sum_{n_k=0}^{\infty} \left( e^{\frac{\mu - \varepsilon_k}{T}} \right)^{n_k}.$$

<sup>1)</sup> Она была введена для световых квантов Бозе (S. N. Bose, 1924), а затем обобщена Эйнштейном.