

# Атомная физика

## Лекция 20

М.Ю. Рябикин

*канд. физ.-мат. наук, в.н.с. ИПФ РАН*

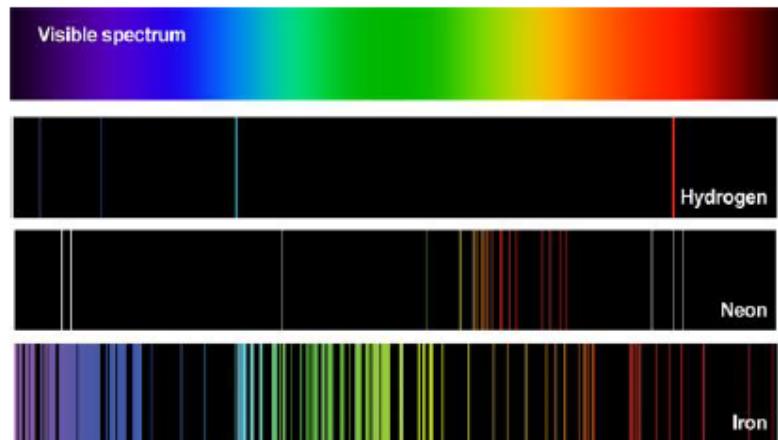
ННГУ им. Н.И. Лобачевского, ВШОПФ

2025

# Многоэлектронный атом

В предыдущих лекциях рассматривались атом водорода и другие водородоподобные системы. Решение стационарного уравнения Шредингера для этих систем получалось аналитически. Полученные решения являются точными в рамках используемых идеализаций.

Атомы всех химических элементов, кроме водорода, содержат более одного электрона. Число электронов в нейтральном атоме равно  $Z$  – порядковому номеру элемента в периодической таблице.



Наблюдения оптических спектров излучения многоэлектронных атомов показывают, что эти спектры являются линейчатыми, подобно спектру атома водорода. При этом дискретный набор длин волн испускаемого излучения сугубо индивидуален для каждого химического элемента, а число наблюдавших спектральных линий резко возрастает с ростом порядкового номера элемента.

Численные значения длин волн излучения, испускаемого атомами, не укладываются в простые закономерности, подобные тем, которые имеют место для атома водорода.

Наличие дискретных оптических спектров излучения, результаты опытов Франка-Герца и другие экспериментальные данные свидетельствуют в пользу дискретности спектра стационарных состояний у многоэлектронных атомов.

## **Уравнение Шредингера для стационарных состояний многоэлектронного атома.**

Для получения волновых функций и энергий стационарных состояний следует использовать уравнение Шредингера с гамильтонианом, который для неподвижного многоэлектронного атома имеет вид

$$\hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m_e} \sum_{k=1}^Z \Delta_k - Ze^2 \sum_{k=1}^Z \frac{1}{r_k} + e^2 \sum_{k=1}^Z \sum_{\substack{k'=1 \\ k'>k}}^Z \frac{1}{|\mathbf{r}_k - \mathbf{r}_{k'}|}. \quad (20.1)$$

Первое слагаемое представляет собой оператор кинетической энергии, куда входит сумма операторов Лапласа, каждый из которых содержит вторые частные производные по координатам  $k$ -го электрона:

$$\Delta_k = \frac{\partial^2}{\partial x_k^2} + \frac{\partial^2}{\partial y_k^2} + \frac{\partial^2}{\partial z_k^2}. \quad (20.2)$$

Вторая сумма в (20.1) является оператором потенциальной энергии кулоновского взаимодействия всех электронов с атомным ядром. Здесь  $r_k$  — расстояние  $k$ -го электрона до центра ядра.

Наконец, последняя сумма в (20.1) — оператор потенциальной энергии межэлектронного кулоновского взаимодействия. Двойное суммирование производится по всем парам электронов. Количество слагаемых в этой сумме равно  $Z(Z - 1)/2$ .

Расстояние между электронами не превышает размеров атома → энергия межэлектронного взаимодействия сравнима с энергией кулоновского взаимодействия электронов с ядром → невозможно пренебречь двойной суммой в операторе (20.1), упростив тем самым уравнение.

Следует отметить, что гамильтониан (20.1) не учитывает взаимодействий, связанных с наличием у электронов спина. Учёт таких взаимодействий ещё более усложнил бы решение поставленной задачи.

В отличие от случая водородоподобного атома, уравнение Шредингера

$$\hat{H} \Psi_A = E_A \Psi_A \quad (20.3)$$

для волновой функции  $\Psi_A$  стационарных состояний многоэлектронного атома с гамильтонианом (20.1) не имеет аналитического решения.

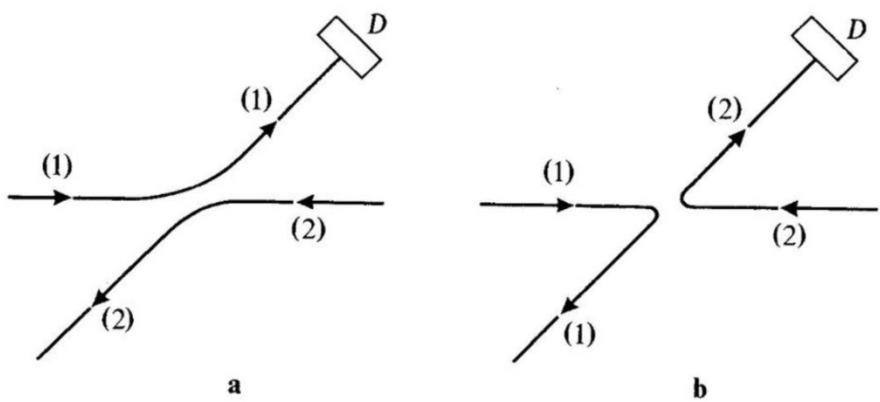
Прежде чем обсуждать приближенные методы решения уравнения (20.3), следует рассмотреть некоторые важные физические принципы анализа многочастичных систем.

## Тождественность частиц.

В классической физике всегда существует принципиальная возможность различать отдельные частицы (обычно представляемые материальными точками). В частности, всегда возможно проследить за движением конкретной материальной точки вдоль её траектории.

Микрочастицы обладают принципиально иными свойствами. Так, не существует физических способов отличить один электрон от другого. Более того, соотношения неопределенностей лишают электроны точных траекторий. Следовательно, нет никакой возможности проследить за отдельным электроном.

В качестве примера рассмотрим столкновение двух частиц.



принципе невозможно построить. Вопрос о том, рассеялись обе частицы на некоторый угол вперед (а) или назад (б), не имеет смысла. Две схемы рассеяния, приведённые на рисунке, абсолютно неразличимы.

Когда частицы движутся вдалеке друг от друга, их в принципе можно различать, так как их координаты различаются на величину, много большую неопределенностей координат, задаваемой соотношением Гейзенберга. Но в области размером порядка  $\hbar/\Delta p$  траекторию частицы в

В общем случае, пронумеровав электроны в определенный момент времени, мы в другой момент времени в принципе не можем указать, где находится электрон №1, №2 и т. д. Таким образом, мы не можем контролировать однотипные микрочастицы по их траекториям и поэтому их следует считать не просто одинаковыми, а тождественными, т. е. принципиально неразличимыми.

Свойство тождественности микрочастиц обуславливает характерные особенности многочастичных систем.

Рассмотрим сначала систему, содержащую две тождественные частицы. Если мы поменяем их местами, то получим новое состояние системы с совпадающими характеристиками, а *то же самое* физическое состояние. Это утверждение обусловлено тем, что не существует никаких физических способов различить эти состояния системы.

Волновая функция данной системы в определенном состоянии может быть записана в виде  $\psi(\xi_1, \xi_2)$ , где  $\xi_1$  — совокупность координат и проекции спина  $(x, y, z, m_S)$  1-й частицы,  $\xi_2$  — аналогичные характеристики 2-й частицы. Переставив частицы местами, мы получим систему, описываемую волновой функцией  $\psi(\xi_2, \xi_1)$ .

Как было указано выше, взаимная перестановка частиц в силу их тождественности приводит к физически неразличимому состоянию данной системы. Физический смысл имеет лишь квадрат модуля волновой функции. Следовательно, неразличимость двух состояний при перестановке частиц должна выражаться тем, что волновая функция может измениться только на фазовый множитель  $e^{i\alpha}$ , модуль которого равен 1:

$$\psi(\xi_2, \xi_1) = e^{i\alpha} \psi(\xi_1, \xi_2). \quad (20.4)$$

Повторив перестановку частиц еще раз, мы вернемся к исходному состоянию с волновой функцией  $\psi(\xi_1, \xi_2)$ . Следовательно,  $e^{2i\alpha} = 1$ , откуда  $e^{i\alpha} = \pm 1$ . Отсюда следует важный вывод: системы, состоящие из тождественных частиц, описываются волновыми функциями только с определенной симметрией.

Функция может быть *симметричной*, не меняющейся при перестановке любой пары частиц, или *антисимметричной*, которая при перестановке двух любых частиц меняет только знак.

В ходе разработки квантовой теории было установлено, что два типа перестановочной симметрии волновых функций соответствуют двум типам микрочастиц.

Частицы, которые описываются симметричными волновыми функциями, называются *бозонами*. Частицы, описываемые антисимметричными волновыми функциями, называются *фермионами*.

Релятивистская квантовая механика установила, что тип частиц однозначно определяется их спином. Частицы, у которых квантовое число спина является полуцелым:  $1/2$ ,  $3/2$ , ..., являются фермионами. В частности, электроны, протоны и нейтроны имеют спиновое квантовое число  $s = 1/2$  и относятся к фермионам.

Частицы с целым или нулевым значением спинового квантового числа  $s$  являются бозонами. Представителем бозонов является фотон, у которого квантовое число  $s = 1$ .

Часто для краткости терминологии говорят вместо «спиновое квантовое число» просто «спин». Тогда фермионы характеризуют полуцелым спином, а бозоны — целым.

Перейдем к анализу систем, состоящих из конечного числа частиц одного типа. Вообще говоря, такие системы описываются единой волновой функцией, которая зависит от координат всех частиц. Решение стационарного уравнения Шредингера для многочастичной системы должно давать волновую функцию стационарного состояния всей системы и энергию этой системы. При этом возникает вопрос о существовании стационарных состояний отдельных частиц системы.

В квантовой механике установлено, что если между частицами системы взаимодействие отсутствует, т.е. гамильтониан системы представляется как сумма гамильтонианов отдельных частиц, каждый из которых зависит только от координат соответствующей частицы,

$$\hat{H} = \hat{H}_1(\xi_1) + \hat{H}_2(\xi_2) + \dots,$$

то состояние системы представляется совокупностью стационарных состояний отдельных частиц системы. В этих состояниях каждая частица описывается своей волновой функцией и обладает определенной энергией. Волновая функция системы при этом представляется в виде произведения волновых функций отдельных частиц

$$\Psi(\xi_1, \xi_2, \dots) = \Psi_1(\xi_1)\Psi_2(\xi_2)\dots,$$

а энергия системы равна сумме энергий стационарных состояний этих частиц:

$$E = E_1 + E_2 + \dots$$

Свойства симметрии системы относительно перестановки входящих в неё тождественных частиц накладывают дополнительные требования на вид волновой функции системы.

Рассмотрим сначала систему, состоящую из двух тождественных невзаимодействующих частиц 1 и 2. Если частицы являются бозонами, то волновые функции их системы должны быть симметричными относительно перестановки частиц. Очевидно, что произведение  $\psi_{p1}(\xi_1)\psi_{p2}(\xi_2)$  этим свойством не обладает. Вследствие этого волновая функция системы двух бозонов должна быть записана в виде следующей линейной комбинации произведений:

$$\Psi(\xi_1, \xi_2) = \frac{1}{\sqrt{2}}[\Psi_{p1}(\xi_1)\Psi_{p2}(\xi_2) + \Psi_{p1}(\xi_2)\Psi_{p2}(\xi_1)], \quad (20.5)$$

где  $p_1$  и  $p_2$  — наборы квантовых чисел, определяющих стационарные состояния, в которых находятся частицы системы. Так как полные наборы квантовых чисел однозначно задают стационарное состояние частицы, то величины  $p_1$  и  $p_2$  можно принять за номера стационарных состояний частиц.

Волновая функция системы фермионов должна быть построена из волновых функций отдельных частиц так, чтобы выполнялось свойство ее антисимметричности относительно перестановки частиц. Можно непосредственно убедиться, что антисимметричной волновой функцией системы из двух невзаимодействующих фермионов является следующая линейная комбинация:

$$\Psi(\xi_1, \xi_2) = \frac{1}{\sqrt{2}}[\Psi_{p1}(\xi_1)\Psi_{p2}(\xi_2) - \Psi_{p1}(\xi_2)\Psi_{p2}(\xi_1)]. \quad (20.6)$$

Множитель  $1/\sqrt{2}$  в формулах ( 20.5 ) и ( 20.6 ) возникает вследствие условия нормировки. Нетрудно заметить, что волновую функцию ( 20.6 ) можно записать в эквивалентной форме в виде определителя

$$\Psi(\xi_1, \xi_2) = \frac{1}{\sqrt{2}} \begin{vmatrix} \Psi_{p1}(\xi_1) & \Psi_{p1}(\xi_2) \\ \Psi_{p2}(\xi_1) & \Psi_{p2}(\xi_2) \end{vmatrix}. \quad ( 20.7 )$$

Допустим, что обе частицы находятся в одинаковых состояниях, т. е. обладают одинаковыми наборами квантовых чисел  $p_1 = p_2$ . Тогда волновая функция для системы из двух тождественных бозонов запишется в виде произведения

$$\Psi(\xi_1, \xi_2) = \Psi_{p1}(\xi_1)\Psi_{p2}(\xi_2).$$

Волновая функция системы двух тождественных фермионов ( 20.7 ) при том же условии  $p_1 = p_2$  равна нулю. Это означает, что в двухчастичной системе фермионов частицы никогда не могут находиться в одинаковых состояниях.

Обобщим полученные результаты на системы из произвольного количества невзаимодействующих частиц.

Пусть  $\Psi_{P_i}(\xi_i)$  — волновая функция  $i$ -й частицы в состоянии  $P_i$  (т. е. в стационарном состоянии, определяемом полным набором квантовых чисел  $P_i$ ). Предположим, что все волновые функции всех частиц в стационарных состояниях нормированы.

Если частицы — бозоны, то волновая функция системы  $\Psi(\xi_1, \xi_2, \dots, \xi_N)$  представляется суммой произведений вида  $\Psi_{P_1}(\xi_1)\Psi_{P_2}(\xi_2)\dots\Psi_{P_N}(\xi_N)$ :

$$\Psi = \sqrt{\frac{N_1!N_2!\dots}{N!}} \sum \Psi_{P_1}(\xi_1)\Psi_{P_2}(\xi_2)\dots\Psi_{P_N}(\xi_N). \quad (20.8)$$

Сумма содержит произведения, образованные всевозможными перестановками пар частиц. Числа  $N_i$  равны количеству частиц, находящихся в одинаковых состояниях  $P_i$ , и подчиняются очевидному соотношению

$$\sum N_i = N.$$

Для системы из  $N$  невзаимодействующих фермионов волновая функция может быть записана в виде определителя  $N$ -го порядка, аналогичного ( 20.7 ) и называемого *определителем Слэтера*:

$$\Psi = \frac{1}{\sqrt{N!}} \begin{vmatrix} \Psi_{P_1}(\xi_1) & \Psi_{P_1}(\xi_2) & \dots & \Psi_{P_1}(\xi_N) \\ \Psi_{P_2}(\xi_1) & \Psi_{P_2}(\xi_2) & \dots & \Psi_{P_2}(\xi_N) \\ \dots & \dots & \dots & \dots \\ \Psi_{P_N}(\xi_1) & \Psi_{P_N}(\xi_2) & \dots & \Psi_{P_N}(\xi_N) \end{vmatrix}. \quad ( 20.9 )$$

Взаимная перестановка любых двух частиц выражается перестановкой двух столбцов определителя. Как известно из линейной алгебры, при этом определитель меняет знак. Также известно, что определитель с двумя одинаковыми строками равен нулю. Отсюда следует, что если две любые частицы системы тождественных фермионов окажутся в одинаковых состояниях, то волновая функция системы частиц ( 20.9 ) обратится в нуль. Таким образом, *в системе тождественных фермионов все частицы должны находиться в различных состояниях*. Это важное для квантовой физики утверждение называется *принципом Паули*.

## **Самосогласованное поле.**

В процессе развития математического аппарата квантовой механики были развиты различные методы расчета стационарных состояний многоэлектронных атомов. Одним из наиболее распространенных стал метод самосогласованного поля, опирающийся на приближенное рассмотрение стационарных состояний электронов, находящихся в атоме.

Каждый электрон рассматривается движущимся в поле, создаваемом ядром и всеми остальными электронами. Действие  $Z - 1$  электронов характеризуется некоторым эффективным полем  $U^{(eff)}$ , которое приближенно полагается центрально-симметричным. Эти эффективные поля для разных электронов (находящихся в различных состояниях), вообще говоря, имеют различный вид. Вычисляться эти поля должны одновременно, так как все они зависят от состояний всех остальных электронов. Совокупность всех эффективных функций  $U^{(eff)}$  называется *самосогласованным полем* атома.

Введение самосогласованного поля позволяет записать стационарные уравнения Шредингера для отдельных электронов атома:

$$\hat{H}_k \psi_k = E_k \psi_k \quad (20.10)$$

В (20.10)  $k = 1, 2, \dots, Z$  — номер электрона,  $\hat{H}_k$  — гамильтониан  $k$ -го электрона,  $\psi_k$  — волновая функция одноэлектронного стационарного состояния  $k$ -го электрона,  $E_k$  — энергия этого состояния.

Одноэлектронный гамильтониан  $\hat{H}_k$  имеет вид

$$\hat{H}_k = -\frac{\hbar^2 \Delta_k}{2m_e} - \frac{Ze^2}{r_k} + U_k^{(\text{eff})}, \quad (20.11)$$

где  $\Delta_k$  — оператор Лапласа,  $U_k^{(\text{eff})}$  — эффективное поле для  $k$ -го электрона.

Таким образом гамильтониан атома разбивается на  $Z$  одноэлектронных гамильтонианов (20.11), причем двойная сумма межэлектронного взаимодействия разделяется на  $Z$  операторов умножения на энергию эффективного поля  $U_k^{(\text{eff})}$ .

Следовательно, задача решения сложного уравнения (20.3) свелась к решению системы  $Z$  менее сложных уравнений (20.10). Результатом решения уравнений (20.10) являются одноэлектронные волновые функции  $\psi_k$  и энергии  $E_k$  отдельных электронов в стационарных состояниях, где  $k = 1, 2, \dots, Z$ .

При выборе одноэлектронного гамильтониана в виде (20.11) волновая функция стационарного состояния атома  $\Psi_A$  представляется через одноэлектронные волновые функции  $\psi_k$  ( $k = 1, 2, \dots, Z$ ) в виде определителя Слэтера ( 20.9 ), записанного для  $Z$  частиц:

$$\Psi_A = \frac{1}{\sqrt{Z!}} \begin{vmatrix} \Psi_{P_1}(\xi_1) & \Psi_{P_1}(\xi_2) & \dots & \Psi_{P_1}(\xi_Z) \\ \Psi_{P_2}(\xi_1) & \Psi_{P_2}(\xi_2) & \dots & \Psi_{P_2}(\xi_Z) \\ \dots & \dots & \dots & \dots \\ \Psi_{P_Z}(\xi_1) & \Psi_{P_Z}(\xi_2) & \dots & \Psi_{P_Z}(\xi_Z) \end{vmatrix}. \quad (20.12)$$

Таким образом удовлетворяется свойство антисимметричности волновой функции системы фермионов относительно перестановок тождественных электронов атома. При этом энергия атома в этом стационарном состоянии равна сумме энергий одноэлектронных состояний:

$$E_A = \sum_{k=1}^Z E_k. \quad (20.13)$$

Выше отмечалось, что подобными свойствами обладают системы неиззаимодействующих тождественных фермионов. Именно приближение самосогласованного поля и представление одноэлектронных гамильтонианов в виде (20.11), содержащем функции эффективного взаимодействия

$U_k^{(\text{eff})}$  ( $k = 1, 2, \dots, Z$ ), позволяет получить решение задачи о стационарных состояниях многоэлектронного атома в виде выражений (20.12) и (20.13). При этом энергии одноэлектронных состояний  $E_k$  ( $k = 1, 2, \dots, Z$ ) содержат не только кинетическую энергию и потенциальную энергию взаимодействия  $k$ -го электрона с атомным ядром, но и энергию взаимодействия с остальными электронами.

Следует учесть, что решение системы уравнений (20.10) сопряжено со значительными трудностями, так как функции  $U_k^{(\text{eff})}$  ( $k = 1, 2, \dots, Z$ ) не определены исходными данными и должны вычисляться в ходе решения.

Выше упоминалось, что в первом приближении самосогласованное поле полагают центрально-симметричным. Иначе говоря, потенциальная энергия электрона в самосогласованном поле  $U^{(\text{eff})}(r)$  зависит только от одной скалярной координаты  $r$  — расстояния электрона от центра атомного ядра  $\rightarrow$  каждое одноэлектронное состояние характеризуется определенным значением орбитального квантового числа  $l$ .

Стационарные состояния отдельного электрона при заданном числе  $l$  нумеруются в порядке возрастания их энергии с помощью главного квантового числа  $n$ . При этом главное квантовое число пробегает значения  $n = l + 1, l + 2, \dots$ . Такой порядок нумерации соответствует принятому ранее для стационарных состояний атома водорода. При определенных значениях главного и орбитального квантовых чисел электрон может обладать различными значениями магнитного квантового числа  $m = 0, \pm 1, \pm 2, \dots, \pm l$  и квантового числа проекции спина  $m_s = \pm 1/2$ . Таким образом, одноэлектронное стационарное состояние характеризуется четырьмя квантовыми числами, аналогично состояниям атома водорода.

Вычисления явного вида одноэлектронных волновых функций и энергий отдельных электронов в их стационарных состояниях выполняются приближенными методами квантовой механики.

На приближении самосогласованного поля базируется метод, разработанный Д.Р. Хартри (1897–1958) и В.А. Фоком (1898–1974). Методом Хартри–Фока рассчитаны одноэлектронные функции для основных состояний атомов всех химических элементов, а также для многих возбужденных состояний атомов и ионов.

Особенностью метода Хартри–Фока является то, что решения проводятся численно и полученные функции представляются в виде таблиц чисел. Кроме того, широко используются различные аналитические аппроксимации одноэлектронных функций.

Представление стационарного состояния атома совокупностью одноэлектронных функций является приближенной математической моделью многоэлектронного атома. Однако с помощью этого подхода оказывается возможным вычислять значения измеряемых физических величин, удовлетворительно согласующиеся с экспериментальными данными.

### **Электронные слои и оболочки.**

Рассмотрим многоэлектронный атом в пренебрежении спин-орбитальным взаимодействием электронов. Представим стационарное состояние атома совокупностью одноэлектронных волновых функций, согласно изложенному выше. Каждое одноэлектронное состояние характеризуется четырьмя квантовыми числами  $n$ ,  $l$ ,  $m$  и  $m_s$ .

Результаты расчетов методом Хартри–Фока показывают, что в данном приближении энергия одноэлектронного состояния зависит от квантовых чисел  $n$  и  $l$ , причем более резко изменяется при изменении главного квантового числа  $n$ .

Введем определения, которые позволяют в рамках модели самосогласованного поля классифицировать электроны в атоме по основным физическим характеристикам. Набор электронных состояний с фиксированными квантовыми числами  $n$  и  $l$  называется *электронной оболочкой*. Можно сказать, что понятие электронной оболочки базируется на величине энергии электрона, а не на геометрических параметрах. Оболочки обозначаются символом, на первом месте которого записывается значение главного квантового числа  $n$ , а на втором месте указывается символ  $s, p, d, \dots$ , обозначающий орбитальное квантовое число  $l$ . Количество состояний в электронной оболочке определяется диапазонами возможных вариаций квантовых чисел  $m$  и  $m_s$  и равно  $2(2l + 1)$ , т.е. не зависит от значения главного квантового числа  $n$ .

#### Обозначения электронных оболочек и количество стационарных состояний в них

Орбитальное квантовое число $l$	0	1	2	3	4
Символ электронной оболочки	$s$	$p$	$d$	$f$	$g$
Количество стационарных состояний в электронной оболочке	2	6	10	14	18

Набор состояний с фиксированным главным квантовым числом  $n$  называется **электронным слоем**. Исторически сложилось обозначение заглавными латинскими буквами в алфавитном порядке, начиная с буквы K (см. табл.).

**Обозначения электронных слоев и количество стационарных состояний в них**

Главное квантовое число	1	2	3	4	5	6	7
Символ электронного слоя	K	L	M	N	O	P	Q
Число состояний в слое	2	8	18	32	50	72	98

Очевидно, что электронный K-слой содержит единственную электронную оболочку  $1s$ . Электронный L-слой состоит из двух электронных оболочек:  $2s$  и  $2p$ , третий электронный слой (M-слой) имеет 3 оболочки ( $3s$ ,  $3p$ ,  $3d$ ) и т. д.

Распределение электронов атома по электронным оболочкам (т. е. по состояниям с различными квантовыми числами  $n$  и  $l$ ) называется **электронной конфигурацией**.

Рассмотрим несколько примеров электронных оболочек в атомах.

1. Оболочка  $1s$  ( $n = 1, l = 0$ ). Данная оболочка содержит два одноэлектронных состояния со следующими квантовыми числами:  $m = 0, m_S = 1/2$  и  $m = 0, m_S = -1/2$ .
2. Оболочка  $2s$  ( $n = 2, l = 0$ ) также содержит 2 состояния, различающиеся квантовыми числами  $m = 0, m_S = 1/2$  и  $m = 0, m_S = -1/2$ . Очевидно, что любая  $s$ -оболочка содержит два одноэлектронных состояния.
3. Оболочка  $2p$  ( $n = 2, l = 1$ ) содержит 6 состояний с квантовыми числами:  $m = -1, 0, 1$  и  $m_S = \pm 1/2$ . Нетрудно убедиться, что любая  $p$ -оболочка содержит шесть одноэлектронных состояний.

Так как электронная оболочка с орбитальным числом  $l$  содержит  $2(2l + 1)$  состояний, то количество состояний в электронном слое с определенным значением номера  $n$  равно

$$\sum_{l=0}^{n-1} 2(2l + 1) = 2 \frac{1 + 2(n - 1) + 1}{2} n = 2n^2. \quad (20.14)$$

Согласно принципу Паули в одноэлектронных состояниях не может быть более одного электрона, значит, существуют заполненные и пустые одноэлектронные состояния. В основном состоянии атома заполнены одноэлектронные состояния с наименьшей энергией.