

## § 20.1. Магнитные моменты электронов и атомов

1. В предыдущих главах было рассмотрено действие магнитных полей на проводники с током и движущиеся электрические заряды. При этом магнитное поле считалось заданным, а процессы, происходящие в веществе под действием магнитного поля, не рассматривались. Влияние свойств среды на магнитное взаимодействие проводников с током или движущихся зарядов учитывалось введением в формулы относительной магнитной проницаемости  $\mu$  среды [см., например, формулу (15.19')].

Для выяснения причины различия магнитных свойств сред и их влияния на индукцию магнитного поля необходимо изучить процессы, происходящие в веществе под действием внешнего магнитного поля, т. е. необходимо исследовать действие магнитного поля на атомы и молекулы вещества. Подобно тому, как диэлектрик, помещенный во внешнее электрическое поле, поляризуется и в нем возникает внутреннее электрическое поле, так и в любом веществе, помещенном во внешнее магнитное поле, возникает особое состояние намагниченности и создается внутреннее магнитное поле.

2. Рассмотрим прежде всего изолированный атом, не подверженный действию внешнего магнитного поля. Согласно представлениям классической физики, электроны в атомах движутся по некоторым замкнутым орбитам. Такое движение каждого электрона эквивалентно замкнутому контуру тока — своеобразной «ниточке» тока. Поэтому любой атом или молекулу, с точки зрения их магнитных свойств, можно рассматривать как некоторую совокупность электронных микротокков. В этом и состоит, как указывалось в § 14.1, гипотеза Ампера о природе магнетизма.

3. Магнитный момент  $p_m$  электрического тока, вызванного движением электрона по орбите, называется **орбитальным магнитным моментом электрона**. Предположим для простоты, что электрон в атоме движется со скоростью  $v$  по круговой орбите радиуса  $r$  (рис. 20.1). Направления движения электрона и тока  $I$  указаны на рисунке стрелками. Согласно определению магнитного момента тока (15.30), орбитальный магнитный момент электрона численно равен

$$p_m = IS = I\pi r^2,$$

где  $S$  — площадь орбиты электрона. Вектор  $p_m$  направлен в ту же сторону, что и магнитное поле в центре кругового тока  $I$ . Обозначим через  $\nu$  число оборотов электрона в секунду. Тогда

$$I = e\nu = e\nu/2\pi r,$$

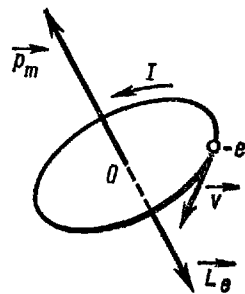


Рис. 20.1

$$p_m = e v r / 2. \quad (20.1)$$

4. С другой стороны, каждый электрон массы  $m$ , равномерно вращающийся по орбите, обладает моментом импульса  $L_e$ , численно равным

$$L_e = m v r. \quad (20.2)$$

Направление вектора  $L_e$  можно определить из более общей векторной записи выражения (20.2):

$$L_e = m [\mathbf{r} \mathbf{v}]. \quad (20.2')$$

Из формул (20.1) и (20.2) следует, что

$$\frac{p_m}{L_e} = \frac{e}{2m}. \quad (20.3)$$

Отношение числового значения орбитального магнитного момента электрона к числовому значению его орбитального момента импульса не зависит ни от скорости электрона на орбите, ни от радиуса орбиты. Из рис. 20.1 видно, что векторы  $p_m$  и  $L_e$  направлены во взаимно противоположные стороны. Поэтому

$$p_m = - (e/2m) L_e = - g L_e, \quad (20.3')$$

где  $g = e/2m$  — гиромагнитное отношение.

Орбитальный магнитный момент электрона пропорционален его орбитальному моменту импульса, причем оба момента противоположны по направлению, так как заряд электрона отрицателен.

5. Полученные результаты справедливы для любого из электронов, находящихся в атоме. Вектором орбитального магнитного момента атома  $P_m$  называется векторная сумма орбитальных магнитных моментов всех его электронов:

$$P_m = \sum_{i=1}^Z p_{mi}, \quad (20.4)$$

где  $Z$  — число электронов в атоме, равное порядковому номеру элемента в периодической системе Менделеева.

Аналогично этому, вектором орбитального момента импульса атома называется векторная сумма орбитальных моментов импульса всех электронов атома:

$$L = \sum_{i=1}^Z L_{ei}. \quad (20.4')$$

Используя формулы (20.3'), (20.4) и (20.4'), получим, что для атомных моментов  $P_m$  и  $L$  справедливо соотношение

$$P_m = - (e/2m) L = - g L. \quad (20.3'')$$

6. В этом томе мы не будем учитывать влияние, которое оказывают на магнитные свойства вещества магнитные моменты атомных ядер. Дело в том, что магнитные моменты ядерных частиц (нейтронов и про-

тонов) приблизительно в две тысячи раз меньше магнитных моментов электронов. Поэтому в первом приближении магнитными моментами атомных ядер можно пренебречь по сравнению с магнитными моментами электронных оболочек атомов.

## § 20.2. Атом в магнитном поле

1. Рассмотрим влияние магнитного поля на движение электронов в атомах вещества. В большинстве случаев ввиду малости атомов можно считать, что в пределах каждого из них магнитное поле однородно. Предположим для простоты, что электрон в атоме движется с угловой скоростью  $\omega_0$  по круговой орбите, плоскость которой перпендикулярна вектору индукции  $\mathbf{B}$  магнитного поля (рис. 20.2). Когда магнитное поле отсутствует, на электрон действует электрическая сила  $\mathbf{F}_e$  притяжения его ядром, играющая роль центростремительной силы:

$$m\omega_0^2 r = F_e.$$

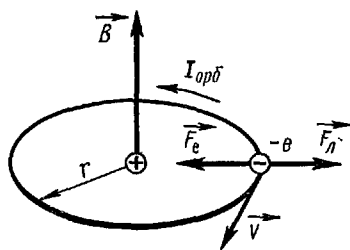


Рис. 20.2

В магнитном поле на электрон помимо силы  $\mathbf{F}_e$  действует еще сила Лоренца  $\mathbf{F}_L$ , которая в случае, представленном на рис. 20.2, направлена в сторону, противоположную  $\mathbf{F}_e$ . Поэтому центростремительная сила численно равна разности  $F_e - F_L$ . Изменение силы, действующей на электрон, приводит к изменению угловой скорости его вращения по орбите.

2. Изменение угловой скорости вращения электрона происходит в процессе нарастания того магнитного поля, в которое вносится атом. Процесс «включения» магнитного поля, действующего на атом, происходит в течение некоторого промежутка времени. При этом возникает индукционное вихревое электрическое поле, направленное по касательной к орбите электрона. Э. д. с. индукции, наводимая в круговом контуре-орбите, по формуле (19.2) будет

$$\mathcal{E}_i = -\frac{d\Phi_m}{dt} = -\frac{d}{dt}(BS) = -\frac{d}{dt}(\pi r^2 B) = -\pi r^2 \frac{dB}{dt}. \quad (20.5)$$

Индуктированное электрическое поле действует на электрон с силой  $\mathbf{F}$ , численно равной

$$F = eE = e \frac{\mathcal{E}_i}{2\pi r} \quad (20.6)$$

и направленной по касательной к орбите электрона в сторону, противоположную скорости его движения (на рис. 20.2 сила  $\mathbf{F}$  не показана). Подставив в (20.6) выражение для  $\mathcal{E}_i$  из (20.5), получим

$$F = -\frac{er}{2} \frac{dB}{dt}. \quad (20.7)$$