

ФИЗИКА, ч. 3
ИНДИВИДУАЛЬНОЕ ЗАДАНИЕ № 2-6
Вариант № 1

1. Вычислите магнитный момент атома водорода в основном состоянии. [$\sqrt{3}\mu_B$]
2. На сколько подуровней расщепится в слабом магнитном поле терм: а) 3P_0 ; б) $^2F_{5/2}$; в) $^4D_{1/2}$?
[а) Не расщепится; б) на шесть; в) не расщепится ($g = 0$)]
3. Постройте схему возможных переходов в магнитном поле между следующими состояниями: $^1D \rightarrow ^1P$. Сколько компонент содержит спектральная линия, соответствующая этому переходу?
[Три компоненты]
4. Узкий пучок атомарного водорода пропускается в опыте Штерна и Герлаха через поперечное неоднородное ($\partial B / \partial z = 2 \text{ кТл/м}$) магнитное поле протяженностью $a = 8 \text{ см}$. Скорость v атомов водорода равна 4 км/с . Определите расстояние δ между компонентами расщепленного пучка атомов по выходе его из магнитного поля. Атомы водорода в пучке находятся в основном состоянии.

$$[\delta = \frac{\mu_B N_A}{M_H} \left(\frac{\partial B}{\partial z} \right) \cdot \left(\frac{a}{v} \right)^2 = 4,46 \text{ мм}]$$

Вариант № 2

1. Возбужденный атом имеет электронную конфигурацию $1s^2 2s^2 2p3d$ и находится при этом в состоянии с максимально возможным моментом импульса. Найдите магнитный момент атома в этом состоянии.

$$\left[\frac{5}{2} \sqrt{5} \mu_B \right]$$

2. Вычислите множитель Ланде для атомов с одним валентным электроном в состояниях S и D . [2; 4/5 и 6/5]

3. Какой эффект Зеемана (простой, сложный) обнаруживают в слабом магнитном поле спектральные линии, обусловленные следующими переходами: 1) ${}^1P \rightarrow {}^1S$; 2) ${}^2D_{5/2} \rightarrow {}^2P_{3/2}$; 3) ${}^3D_1 \rightarrow {}^3P_0$; 4) ${}^5I_5 \rightarrow {}^5H_4$?

[1) Простой; 2) сложный; 3) простой; 4) простой]

4. Определите максимальные проекции магнитных моментов атомов ванадия (4F), марганца (6S) и железа (5D), если известно, что пучки атомов при прохождении через сильно неоднородное магнитное поле по методу Штерна и Герлаха расщепляются на 4, 6 и 9 составляющих. (В скобках указаны состояния, в которых находятся атомы.)

$$[0,6\mu_B; 5\mu_B; 6\mu_B]$$

Вариант № 3

1. Найдите с помощью правил Хунда: 1) терм основного состояния атома, незамкнутая подоболочка которого заполнена ровно наполовину пятью электронами; 2) магнитный момент атома.

$$[^6S_{5/2}; p_J = \mu_B \sqrt{35}]$$

2. Найдите фактор Ланде терма 3F_4 и полную величину расщепления этого терма в слабом магнитном поле с индукцией 0,5 Тл.

$$[5/4; 290 \text{ мкэВ}]$$

3. Некоторая спектральная линия, обусловленная переходом в $^2S_{1/2}$ -состояние, расщепилась в слабом магнитном поле на шесть компонент. Напишите спектральный символ исходного терма. $[^2P_{3/2}]$

4. Узкий пучок атомов пропускают по методу Штерна и Герлаха через поперечное резко неоднородное магнитное поле. Найдите максимальные значения проекций магнитных моментов атомов в состояниях 4F , 6S и 5D , если известно, что пучок расщепляется, соответственно, на 4, 6 и 9 компонент. $[0,6\mu_B; 5\mu_B; 6\mu_B]$

Вариант № 4

1. Определите возможные значения орбитального магнитного момента электрона в возбуждённом атоме водорода, если энергия возбуждения равна 12,09 эВ. [0; $1,31 \cdot 10^{-23}$ Дж/Тл; $2,27 \cdot 10^{-23}$ Дж/Тл]
2. На сколько подуровней расщепится в слабом магнитном поле терм: а) 3D_0 ; б) $^2P_{5/2}$; в) $^4D_{1/2}$? [а) Не расщепится; б) на шесть; в) не расщепится ($g = 0$)]
3. Постройте схему возможных переходов в слабом магнитном поле между состояниями, определяемыми следующими термами: $^2D_{3/2} \rightarrow ^2S_{1/2}$. Сколько компонент содержит спектральная линия, соответствующая этому переходу? [Шесть компонент]
4. Пучок атомов натрия вылетает из печи, температура которой $T = 350$ К. Пучок расщепляется в неоднородном магнитном поле с градиентом $\partial B / \partial z = 1,0$ кТл/м на пути $l = 6,5$ см. Найдите расстояние δ между атомами на выходе из магнитного поля.

$$[\delta = \frac{2l^2\mu_B}{3kT} \cdot \frac{\partial B}{\partial z} = 10,8 \text{ мм}]$$

Вариант № 5

1. Определите спиновый момент импульса атома в состоянии D_2 , если максимальное значение проекции магнитного момента в этом состоянии равно четырем магнетонам Бора. [$2\sqrt{3}\hbar$]
2. Найдите фактор Ланде терма $^2F_{5/2}$ и полную величину расщепления этого терма в слабом магнитном поле с индукцией 1 Тл.
[6/7; 248 мкэВ]
3. Постройте схему возможных переходов в слабом магнитном поле между состояниями, определяемыми следующими термами: $^2P_{1/2} \rightarrow ^2S$. Сколько компонент содержит спектральная линия, соответствующая этому переходу?
[Четыре компоненты]
4. Узкий пучок атомарного водорода пропускается в опыте Штерна и Герлаха через поперечное неоднородное ($\partial B / \partial z = 4$ кТл/м) магнитное поле протяженностью $a = 8$ см. Скорость v атомов водорода равна 4 км/с. Определите расстояние δ между компонентами расщепленного пучка атомов по выходе его из магнитного поля. Все атомы водорода в пучке находятся в основном состоянии.

$$[\delta = \frac{\mu_B N_A}{\mu_H} \cdot \left(\frac{\partial B}{\partial z} \right) \left(\frac{a}{v} \right)^2 = 8,92 \text{ мм}]$$

Вариант № 6

1. Найдите магнитный момент атома натрия, валентный электрон которого имеет главное квантовое число $n = 3$. Полный момент импульса атома максимален.

$$[3\sqrt{\frac{7}{5}} \mu_B]$$

2. Найдите моменты импульса атомов в состояниях 5F и 7H , если известно, что в этих состояниях магнитные моменты атомов равны нулю. $[\hbar \quad \hbar]$

3. Спектральная линия, обусловленная переходом $^3D_1 \rightarrow ^3P_0$, испытывают расщепление в слабом магнитном поле. При наблюдении перпендикулярно направлению магнитного поля интервал между соседними компонентами зеемановской структуры составляет: $\Delta\omega = 1,32 \cdot 10^{10} \text{ с}^{-1}$. Найдите индукцию магнитного поля в месте нахождения источника. $[B = \frac{\hbar}{g\mu_B} = \omega] \quad [B = \frac{\hbar\omega}{g\mu_B}]$

4. На сколько составляющих расщепляется в опыте Штерна и Герлаха пучок атомов, находящихся в состоянии: 1) $^2P_{3/2}$; 2) 1D_2 ; 3) 5F_1 ?

[1) 4; 2) 5; 3) не расщепляется, так как $g = 0$]

Вариант № 7

1. Атом в состоянии с квантовыми числами $L = 2$ и $S = 1$ находится во внешнем магнитном поле. Найдите его магнитный момент, если известно, что наименьший возможный угол между магнитным моментом и направлением поля равен 30° .

$$\left[\frac{3}{\sqrt{3}} \mu_B \right]$$

2. Найдите фактор Ланде терма $^2P_{3/2}$ и полную величину расщепления этого терма в слабом магнитном поле с индукцией 0,5 Тл.

[4/3; 115,8 мкэВ]

3. Постройте схему возможных переходов в слабом магнитном поле между состояниями, определяемыми следующими термами: $^2P_{3/2} \rightarrow ^2S_{1/2}$. Сколько компонент содержит спектральная линия, соответствующая этому переходу? [Шесть компонент]

4. Определите максимальные проекции магнитных моментов атомов ванадия (4F), марганца (6S) и железа (5D), если известно, что пучки атомов при прохождении через сильно неоднородное магнитное поле по методу Штерна и Герлаха расщепляются на 4, 6 и 9 составляющих. (В скобках указаны состояния, в которых находятся атомы.)

[0,6 μ_B ; 5 μ_B ; 6 μ_B]

Вариант № 8

1. Атом находится в состоянии 1F . Найдите соответствующий магнитный момент p_J и возможные значения его проекции p_{Jz} на направление внешнего магнитного поля.

$$[p_J = 2\sqrt{3}\mu_B; p_{Jz} = 0, \pm 3\mu_B; \pm 2\mu_B; \pm 1\mu_B]$$

2. Определите спиновый момент импульса атома в состоянии D_2 , если максимальное значение проекции магнитного момента в этом состоянии равно четырем магнетонам Бора. $[2\sqrt{3}\hbar]$

3. Вычислите полное расщепление $\Delta\omega$ спектральной линии ${}^3D_3 \rightarrow {}^3P_2$ в слабом магнитном поле с индукцией $B = 0,34$ Тл.

$$[\omega = 2(m_1g_1 - m_2g_2)_{\max}\mu_B B/\hbar = 1,0 \cdot 10^{11} \text{ c}^{-1}]$$

4. На сколько составляющих расщепляется в опыте Штерна и Герлаха пучок атомов, находящихся в состоянии: а) 3P_0 ; б) ${}^2F_{5/2}$; в) ${}^4D_{1/2}$? [а) Не расщепится; б) на шесть; в) не расщепится ($g = 0$)]