- 1.1: Измениться лишь временной множитель полной волновой функции. А так как физический смысл имеет лишь квадрат модуля этой функции, то изменение временного множителя никак не проявляется.
- 1.2: Состояние, в котором частица находится в полном покое невозможно. В макроскопической физике импульс частицы определяется формулой p=mv. Для нахождения скорости v измеряют координаты частицы  $x_1$  и  $x_2$  в два близких момента времени  $t_1$  и  $t_2$ , затем находят частное  $(x_2-x_1)/(t_2-t_1)$  и выполняют предельный переход  $t_2 \to t_1$ . Такой метод не годится для частицы, т.к. предельный переход требует точного измерения  $x_1$  и  $x_2$ , т.е. измерение координаты существенно меняет импульс частицы.
- 1.3: В квантовой механике теряет смысл деление полной энергии E на кинетическую и потенциальную, т.к. одна из этих величин зависит от импульса, а другая от координаты. Эти переменные не могут иметь одновременно опредлённые значения.
- 1.4: Бор предположил модель атома, похожую на модель Резерфорда, но с тем отличием, что электроны располагались вокруг ядра на строго определенных, постоянных орбитах. Эта модель напоминает устройство солнечной системы, где электроны вращаются вокруг ядра так же, как планеты вокруг Солнца.
- 1.5: Волновая функция  $\psi$  есть величина вспомогательная: все реально наблюдаемые величины связаны с ней вероятностными соотношениями. Поскольку функция  $\psi$  всюду отлична от нуля, существует конечная вероятность обнаружения частицы как внутри барьера, так и за его пределами.
- 1.6: Квантовый осциллятор имеет дискретный спектр, а классический сплошной.
  - 1.7: В следствии принципа неопределенности Гейзенберга:

$$\Delta x \cdot \Delta p_x \geqslant \hbar$$

Заметим, что минимальная энергия, которой может обладать частица в яме:

$$E_{min} = \frac{\pi^2 \hbar^2}{2ml^2} \neq 0$$

Если  $E=0 \Rightarrow p=0$ , то  $\Delta x \to \infty$ . Частица не может находится на дне «потенциальной ямы», причём этот вывод не зависит от формы ямы. В самом деле, падение на дно ямы связано с обращением в ноль импульса частицы. Тогда неопрделенность координаты становится сколько угодно большой, что

противоречит соотношению Гейзенберга.

- 1.8: Наличие у атомов магнитных моментов и их квантование было доказано прямыми опытами Штерна и Герлаха.
- 1.9: Воспользуемся теорие Бора для атома водорода: электрона, вращающийся по орбите, обладает спином и тем самым обладает спиновым магнитным моментом. Электрическое поле ядра оказывает воздействие на спиновый магнитный момент, в этом легко убедится, если перейти в систему отсчёта электрон покоится, а ядро движется, создавая магнитное поле, которое будет взаимодействовать со спиновым магнитным моментом.

1.10:

1.11:

- 1.12: При высоких E возбуждены все серии, при уменьшении энергии происходит прекращение возбуждения K-серии. Появлятся край полосы поглощения, при дальнейшем уменьшении энергии на кривой поглощения появляется L-край.
- 1.13: Появление зубчиков связано с тонкой структурой рентгеновских спектров.
- 1.14: При обычных температурах, согласно распределению Больцмана, число молекул в возбужденном состоянии значительно меньше, чем в основном. Поэтому в основном будут происходить процессы поглощения энергии. Значит интенсивность красных спутников будет больше.
- 1.15: Нет, т.к. вращательный и колебательно-вращательный спектры наблюдаются на опыте только для несимметричных молекул.
- 1.16: При электронном переходе изменяется электронная конфигурация оболочки, следовательно, изменяются силы, действующие между ядрами. Следовательно меняются и колебательный и вращательный характер движерия. Т.е. при электронном переходе меняются все три составляющие энергии.
- 1.17: Электронных переход, происходящий наиболее вероятно без изменения положения ядер в молекуле.
  - 5.1: Основные формулы:

$$\mu_L = -\mu_{\rm B} \sqrt{L(L+1)}; \quad \mu_{LZ} = m_L \mu_{\rm B}; \quad m_L = 0, \pm 1, \pm 2, ..., \pm L$$

$$\mu_S = -2\mu_{\rm B} \sqrt{S(S+1)}; \quad \mu_{SZ} = 2m_S \mu_{\rm B}; \quad m_S = -S, -S+1, ..., +S$$

$$\mu_J = -\mu_{\rm B} g \sqrt{J(J+1)}; \quad \mu_{JZ} = m_J g \mu_{\rm B}; \quad m_J = -J, -J+1, ..., +J$$

$$g = 1 + \frac{J(J+1) + S(S+1) - L(L+1)}{2J(J+1)}$$

a)  ${}^1F:L=3,S=0,J=3$ 

$$g = 0$$

$$\mu_L = -2\mu_{\rm B}\sqrt{3}$$

$$\mu_S = 0$$

$$\mu_J = 0$$

$$m_L = 0, \pm 1, \pm 2, \pm 3$$

$$m_S = 0$$

$$m_J = -3, -2, -1, 0, 1, 2, 3$$

$$\text{ 6) } ^2D_{3/2}: L=2, S=\frac{1}{2}, J=\frac{3}{2}$$

$$g = \frac{12}{5}$$

$$\mu_L = -\mu_B \sqrt{6}$$

$$\mu_S = -\mu_B \sqrt{3}$$

$$\mu_J = -\frac{6}{5} \mu_B \sqrt{15}$$

$$m_L = 0, \pm 1, \pm 2$$

$$m_S = -\frac{1}{2}, \frac{1}{2}$$

$$m_J = -\frac{3}{2}, -\frac{1}{2}, \frac{1}{2}, \frac{3}{2}$$

5.2: Используем формулы из предыдущей задачи.

$$S=rac{1}{2}$$
 из условия  $m_S=rac{1}{2}$  и  $S=\sum m_S=rac{1}{2}$   $L=0;\quad J=L+S\Rightarrow J=rac{1}{2}$   $g=2;\quad \mu_L=0;\quad \mu_S=-\mu_{
m B}\sqrt{3};\quad \mu_J=-\mu_{
m B}\sqrt{3};$ 

5.3: Основные формулы:

$$M_L = \hbar \sqrt{L(L+1)};$$
  $M_S = \hbar \sqrt{S(S+1)};$   $M_J = \hbar \sqrt{J(J+1)}$ 

a)  ${}^5F$ 

$$L = 3, \quad S = 2, \quad J = 0$$
 
$$M_L = 2\hbar\sqrt{3}; \quad M_S = \hbar\sqrt{6}; \quad M_J = 0$$

б) <sup>7</sup>*H* 

$$L=4, \quad S=3, \quad J=0$$
 
$$M_L=2\hbar\sqrt{5}; \quad M_S=2\hbar\sqrt{3}; \quad M_J=0$$

*5.4*:

$$\mu_{\rm B} = \frac{e\hbar}{2m}$$

$${}^3F: S = 1, L = 3, J = L + S = 4$$

$$\vec{M}_J = \vec{N} = \vec{\mu}_J \times \vec{B}$$

$$M_J \cdot \frac{d\varphi}{dt} \cdot \sin \alpha = \mu_J \cdot B \cdot \sin \alpha$$

$$M_J \omega = \mu_J \cdot B$$

$$M_J = \frac{\mu_J B}{\omega}$$

$$g = 1 + \frac{S(S+1) + J(J+1) - L(L+1)}{2J(J+1)} = \frac{5}{4}$$

$$\mu_J = \mu_{\rm B} g \sqrt{J(J+1)} = \frac{5\sqrt{5}}{2} \mu_{\rm B}$$

В результате получаем:

$$M_J = \frac{5\sqrt{5}}{2} \cdot \frac{\mu_{\rm B}B}{\omega}$$

*5.5*:

5.6:

а) Используемые формулы:

$$\mu_{LZ} = m_L \mu_{\rm B}; \quad m_L = 0, \pm 1, \pm 2, ..., \pm L$$

$$\mu_{SZ} = 2m_S \mu_{\rm B}; \quad m_S = -S, -S+1, ..., +S$$

$$\mu_{JZ} = m_J g \mu_{\rm B}; \quad m_J = -J, -J+1, ..., +J$$

$$g = 1 + \frac{S(S+1) + J(J+1) - L(L+1)}{2J(J+1)}$$

Рассмотрим каждое состояние атома в отдельности:

$$^4F:L=3,S=rac{3}{2},J=rac{3}{2}$$
 
$$g=1+rac{rac{3}{2}\cdotrac{5}{2}+rac{3}{2}\cdotrac{5}{2}-3\cdot4}{3\cdotrac{5}{2}}=rac{2}{5}$$
  $m_L=0,\pm 1,\pm 2,\pm 3; \quad m_S=-rac{3}{2},-rac{1}{2},rac{1}{2},rac{3}{2}$   $m_J=-rac{3}{2},-rac{1}{2},rac{1}{2},rac{3}{2}$   $\leftarrow$  расщепление на 4 компоненты  $\mu_{maxLZ}=3\mu_{\mathrm{B}}; \quad \mu_{maxSZ}=3\mu_{\mathrm{B}}; \quad \mu_{maxJZ}=rac{6}{5}\mu_{\mathrm{B}};$ 

$$^6S:L=0,S=rac{5}{2},J=rac{5}{2}$$
 
$$g=1+rac{35}{4}+rac{35}{4}=2$$
 
$$m_L=0; \quad m_S=-rac{5}{2},-rac{3}{2},-rac{1}{2},rac{1}{2},rac{3}{2},rac{5}{2}$$
  $m_J=-rac{5}{2},-rac{3}{2},-rac{1}{2},rac{1}{2},rac{3}{2},rac{5}{2}$   $\leftarrow$  расщепление на  $6$  компонент  $\mu_{maxLZ}=0; \quad \mu_{maxSZ}=5\mu_{
m B}; \quad \mu_{maxJZ}=10\mu_{
m B}$ 

$$^{5}D: L = 2, S = 2, J = 4$$
 
$$g = 1 + \frac{2 \cdot 3 + 4 \cdot 5 - 2 \cdot 3}{8 \cdot 5} = \frac{3}{2}$$

$$m_L = 0, \pm 1, \pm 2; \quad m_S = -2, -1, 0, 1, 2$$

 $m_J = -4, -3, -2, -1, 0, 1, 2, 3, 4 \leftarrow$  расщепление на 9 компонент

$$\mu_{maxLZ} = 2\mu_{\rm B}; \quad \mu_{maxSZ} = \mu_{\rm B}; \quad \mu_{maxJZ} = 3\mu_{\rm B}$$

б) Запишем для каждого терма значение  $m_J$ 

$$^{3}D_{2}: L=2, S=1, J=2$$

 $m_J = -2, -1, 0, 1, 2 \leftarrow$  расщепление на 5 компонент

$${}^{5}F_{1}: L = 3, S = 2, J = 1$$

 $m_J = -1, 0, 1 \leftarrow$  расщепление на 3 компоненты

5.7: Используемые формулы:

$$\Delta\omega = \frac{\mu_{\rm B}B}{\hbar}(m_{J2}g_2 - m_{J1}g_1)$$

$$m_J = -J, -J+1, ..., +J$$

$$g = 1 + \frac{S(S+1) + J(J+1) - L(L+1)}{2J(J+1)}$$

a) 
$${}^{1}D:L=2,S=0,J=2;\quad m_{J}=-2,-1,0,1,2;\quad g=1$$

В предположении, что полное расщепление образуется в случае разности  $m_J$  и постоянства числа g, получаем:

$$\Delta\omega = \frac{\mu_{\rm B}B}{\hbar}(2+2) = 4\frac{\mu_{\rm B}B}{\hbar}$$

б)

5.8:

5.9: Используемые формул:

$$\Delta\omega = \frac{\mu_{\rm B}B}{\hbar}(m_{J2}g_2 - m_{J1}g_1)$$

$$m_J = -J, -J+1, ..., +J$$

$$g = 1 + \frac{S(S+1) + J(J+1) - L(L+1)}{2J(J+1)}$$

Распишем значения двух термов:

$${}^{2}P_{\frac{3}{2}}:L=1,S=\frac{1}{2},J=\frac{3}{2};\quad m_{J}=-\frac{3}{2},-\frac{1}{2},\frac{1}{2},\frac{3}{2};\quad g=\frac{1}{3}$$
 
$${}^{2}S_{\frac{1}{2}}:L=0,S=\frac{1}{2},J=\frac{1}{2};\quad m_{J}=-\frac{1}{2},\frac{1}{2};\quad g=2$$
 a) 
$$\Delta\omega=\frac{\mu_{\rm B}B}{\hbar}(\frac{3}{2}\cdot\frac{1}{3}-2\cdot\frac{1}{2})=-\frac{1}{2}\frac{\mu_{\rm B}B}{\hbar}$$
 6)

5.10: Используемые формулы:

$$\Delta\omega = \frac{\mu_{\rm B}B}{\hbar}(m_{J2}g_2 - m_{J1}g_1) = \Delta\omega_0(m_{J2}g_2 - m_{J1}g_1)$$
$$g = 1 + \frac{J(J+1) + S(S+1) - L(L+1)}{2J(J+1)}$$

Рассмотрим пункт решение для пункта а:

$${}^{2}D_{3/2}: L = 2, S = \frac{1}{2}, J = \frac{3}{2}$$

$$m_{J2} = -\frac{3}{2}, -\frac{1}{2}, \frac{1}{2}, \frac{3}{2}$$

$$g_{2} = 1 + \frac{\frac{3}{2} \cdot \frac{5}{2} + \frac{1}{2} \cdot \frac{3}{2} - 2 \cdot 3}{\frac{15}{2}} = \frac{24}{30}$$

$${}^{2}P_{3/2}: L = 1, S = \frac{1}{2}, J = \frac{3}{2}$$

$$m_{J1} = -\frac{3}{2}, -\frac{1}{2}, \frac{1}{2}, \frac{3}{2}$$

$$g_{1} = 1 + \frac{\frac{18}{4} - 2}{\frac{15}{2}} = \frac{2}{3}$$

Правило отбора:  $\Delta m_J = 0, \pm 1.$ 

$$-\frac{3}{2} \to -\frac{3}{2} : \Delta\omega = \Delta\omega_0(-\frac{3}{2} \cdot \frac{24}{30} + \frac{3}{2} \cdot \frac{2}{3}) = -\frac{1}{5}\Delta\omega_0$$

Считаем  $\Delta \omega$  для чисел:

$$-\frac{3}{2} \to -\frac{1}{2}; \quad -\frac{1}{2} \to -\frac{1}{2}; \quad -\frac{1}{2} \to \frac{1}{2};$$
$$\frac{1}{2} \to \frac{1}{2}; \quad \frac{1}{2} \to \frac{3}{2}; \quad \frac{3}{2} \to \frac{3}{2};$$

И находим разность между двумя  $\Delta\omega$ .

Пункт б считается по аналогии.

5.11:

Основная идея: записываем энергию вращательного движения молекулы (  $E_J=\frac{\hbar^2}{2I}J(J+1)$  ), где I – момент инерции молекулы, J – вращательное квантовое число; приравниваем к значению  $\frac{3}{2}kT$ , где k – постоянная Больцмана  $(1.38\cdot 10^{-23}\mbox{Дж}\cdot \mbox{K}^{-1})$ , T – температура; выражаем и находим значение для каждой из молекул.

5.12:

*5.13*:

*5.14*:

5.15:

Используемая формула:

$$E_r = \frac{\hbar^2}{2I}J(J+1)$$

Запишем формулы для вращательных уровней:

$$E_{J1} = \frac{\hbar^2}{2I}J(J+1)$$

$$E_{J2} = \frac{\hbar^2}{2I}(J+1)(J+2) = \frac{\hbar^2}{2I}n(n+1)$$

$$E_{J3} = \frac{\hbar^2}{2I}(J+2)(J+3)$$

Сделав обозначение n = J + 1.

Распишем разность энергий через формулы для уровней:

$$\Delta E_1 = E_{J2} - E_{J1} = \frac{\hbar^2}{2I}((J+1)(J+2) - J(J+1)) = \frac{\hbar^2}{I}(J+1)$$

$$\Delta E_1 = E_{J2} - E_{J1} = \frac{\hbar^2}{2I}((J+2)(J+3) - (J+1)(J+2)) = \frac{\hbar^2}{I}(J+2)$$

Найдём значение J поделив  $\Delta E_1$  на  $\Delta E_2$ :

$$\frac{\Delta E_1}{\Delta E_2} = \frac{J+1}{J+2}$$

Сделав преобразования относительно J получим:

$$J = \frac{\Delta E_2 - 2\Delta E_1}{\Delta E_1 - \Delta E_2} = 1$$

Отсюда получаем значение для среднего уровня n=J+1=2. Для определение момента запишем:

$$\Delta E_2 - \Delta E_1 = \frac{\hbar^2}{I}(J + 2 - J - 1) \Rightarrow I = \frac{\hbar^2}{\Delta E_2 - \Delta E_1}$$

*5.16*:

*5.17*: