## Контрольная работа №2.

## Последнее обновление:

## Часть 1. Качественные задачи.

1.1. Как изменится полная волновая функция  $\Psi(x,t)$ , описывающая стационарные состояния, если изменить начало отсчёта потенциальной энергии на некоторую величину  $\Delta U$ ?

*Ответ:* Измениться лишь временной множитель полной волновой функции. А так как физический смысл имеет лишь квадрат модуля этой функции, то изменение временного множителя никак не проявится.

1.2. Объясните с позиции квантовой теории: почему невозможно состояние, в котором частица находилась бы в состоянии покоя?

Ответ:

1.3. Имеет ли смысл делить полную энергию на кинетическую и потенциальную с позиции квантовой теории?

Omsem: 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. Следовательно, в силу соотношения неопределенностей, эти величины не могут иметь одновременно определённые значения.

1.4. Объясните, почему электрон не падает на ядро с позиции квантовой теории.

Ответ:

1.5. Поясните причину возникновения «туннельного эффекта».

Omsem: 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. Объясните основные отличия между квантовым и классическим гармоническим осциллятором.

*Ответ:* Квантовый осциллятор имеет дискретный спектр, а классический – сплошной.

1.7. Может ли частица находится на дне потенциальной ямы? Определяется ли это формой ямы?

*Ответ:* Падение на дно потенциальной ямы связано с обращением в ноль импульса частицы. Тогда неопределенность координаты становится сколько угодно большой, что противоречит соотношению неопределенностей Гейзенберга:

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

1.8. В чём состояла ценность опытов Штерна и Герлаха?

*Ответ:* Наличие у атомов магнитных моментов и их квантование было доказано прямыми опытами Штерна и Герлаха.

1.9. Дайте наглядное истолкование спин-орбитальному взаимодействию.

Ответ: Воспользуемся теорией Бора для атома водорода: электрон, 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, где электрон покоится, а ядро движется, создавая магнитное поле, которое будет взаимодействовать со спиновым магнитным моментом.

1.10. Почему расщепление дублетов резкой серии в спектрах щелочных металлов одинаково для всех линий, а главной серии – неодинаково?

Ответ: Тонкая структура уровней и спектральных щелочных металлов в основном обусловлена спин-орбитальным взаимодействием. Главная серия возникает в результате переходов на наиболее низкий уровень S с вышележащих P-уровней. Уровень S синглетный, а все P-уровни двойные, причём расстояние между компонентами этих уровней убывает с возрастанием главного квантового числа п. Поэтому и сами спектральные линии главной серии получаются дублетами, расстояния между отдельными линиями которых различны. Линии резкой серии возникают в результате переходов с S-уровней на двойной P-уровень. Поэтому расстояния между компонентами дублетов одни и те же для всей серии.

1.11. Почему количество линий, наблюдаемых при нормальном эффекте Зеемана различно при наблюдении вдоль и перпендикулярно магнитному полю?

Ответ: Эффект Зеемана — это расщепление энергетических уровней под действием магнитного поля. При наложении магнитного поля движение электрона становится сложным, а также будет сложным спектр его излучения. Его можно представить как совокупность трёх монохроматических волн разной частоты  $(\nu_0 - \Delta \nu), \nu_0, (\nu_0 + \Delta \nu)$  в разных состояниях поляризации. При наблюдении в магнитном поле в направлении, перпендикулярном полно (поперечный эффект Зеемана) в спектрах излучения и поглощения обнаруживается триплет — три линейно поляризованные спектральные линии: несмещенная линия первоначальной частоты с электрическим вектором  $\vec{E}$ , направленным вдоль  $\vec{B}$ , и две смещенные линии с частотами  $(\nu_0 - \Delta \nu)$  и  $\nu_0 + \Delta \nu$  и электрическим вектором  $\perp$  магнитному полю.

При наблюдении вдоль магнитного поля (продольный эффект Зеемана) в спектрах обнаруживается дублет – две симметрично смещенные спектральные линии с частотами  $(\nu_0-\Delta\nu)$  и  $(\nu_0+\Delta\nu)$ . Обе линии оказываются поляризованными по кругу.

Линия с  $(\nu_0 - \Delta \nu)$  поляризована по левому кругу, а  $(\nu_0 + \Delta \nu)$  по правому. При продольном наблюдении несмещенная спектральная компонента отсутствует.

1.12. Как будет видоизменяться спектр поглощения рентгеновского излучения веществом при уменьшении энергии излучения?

Omsem: При высоких E возбуждены все серии, при уменьшении энергии происходит прекращение возбуждения K-серии. Появляется край полосы поглощения, при дальнейшем уменьшении энергии на кривой поглощения появляется L-край.

1.13. Почему L-край полосы поглощения рентгеновского излучения веществом состоит из трёх «зубчиков»?

Ответ: Появление зубчиков связано с тонкой структурой рентгеновских спектров.

1.14. Объясните, почему при комнатных температурах интенсивность красных спутников заметно выше, чем фиолетовых в явлении комбинационного рассеяния света.

*Ответ:* 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. Можно ли наблюдать для молекулы водорода вращательный и колебательно-вращательный спектр?

*Ответ:* Нет, т.к. вращательный и колебательно-вращательный спектры наблюдаются на опыте только для несимметричных молекул.

1.16. Почему при электронных переходах в молекулах меняется колебательный и вращательный характер движения?

Ответ: При электронном переходе изменяется электронная конфигурация оболочки, следовательно, изменяются силы, действующие между ядрами. Следовательно, меняются и колебательный, и вращательный характер движения. Т.е. при электронном переходе меняются все три составляющие энергии.

1.17. Дайте наглядное истолкование принципу Франка-Кондона.

*Ответ:* Электронных переход, происходящий наиболее вероятно без изменения положения ядер в молекуле.

## Часть 2.

2.1. Протон с длиной волны  $\lambda=1.7$  пм упруго рассеялся под углом  $90^\circ$  на первоначально покоившейся частице, масса которой в n=4,0 раза больше массы протона. Определить длину волы рассеянного протона.

Решение: Закон сохранения энергии:

$$\frac{mv^2}{2} = \frac{mv'^2}{2} + \frac{m_2u^2}{2}.$$

Т.к.  $m_2 = nm$ , то  $v^2 = v'^2 + nu^2$ .

По теореме Пифагора:  $(mv)^2 + (mv')^2 = (m_2u)^2$ , откуда  $v^2 + v'^2 = (nu)^2$ .

$$\begin{cases} v^2 + v'^2 = (nu)^2; \\ v^2 = v'^2 + (nu)^2. \end{cases}$$

Решая систему уравнений получаем:

$$v' = v\sqrt{\frac{n-1}{n+1}}.$$

С учётом соотношения

$$p = \hbar k = \hbar \frac{2\pi}{\lambda} = mv$$

получим

$$\lambda' = \lambda \sqrt{\frac{n+1}{n-1}}.$$

2.2. Нейтрон с кинетической энергией T=0.25 эВ испытал упругое соударение с первоначально покоившимся ядром атома  $^4$ He. Найти длину волн обеих частиц в их Ц-системе до и после соударения.

2.3.	Два атома, $^1$ Н и $^4$ Не, движутся в одном направлении, причём дебройлевская длина волны каждого атома $\lambda=60$ пм. Найти длины волн обоих атомов в их Ц-системе.
	Решение:

2.4. Найти кинетическую энергию электронов, падающих нормально на диафрагму с двумя узкими щелями, если на экране, отстоящем от диафрагмы на l=75 см, расстояние между соседними максимумами  $\Delta x=7,5$ . Расстояние между щелями d=25 мкм.

2.5. Узкий пучок моноэнергетических электронов падает под углом скольжения  $\vartheta=30^\circ$  на грань монокристалла алюминия. Расстояние между соседними кристаллическими плоскостями, параллельными этой грани монокристалла, d=0,20 нм. При ускоряющем напряжении  $U_0$  наблюдали максимум зеркального отражения. Найти  $U_0$ , если следующий максимум зеркально отражения возникал при увеличении ускоряющего напряжения в  $\eta=2,25$  раза.

2.6. Узкий пучок электронов с кинетической энергией K=10 кэВ проходит через поликристаллическую алюминиевую фольгу, образуя на экране систему дифракционных колец. Вычислить межплоскостное расстояние, соответствующее отражению третьего порядка от некоторой системы кристаллических плоскостей, если ему отвечает дифракционное кольцо диаметра D=3,20 см. Расстояние между экраном и фольгой l=10.0 см.

$$\Delta = d \sin \varphi;$$

$$\Delta = n\lambda = \frac{2n\pi\hbar}{p} = \frac{2n\pi\hbar}{\sqrt{2mT}};$$

$$d \sin \varphi = \frac{2n\pi\hbar}{\sqrt{2mT}};$$

$$d = \frac{2n\pi\hbar}{\sqrt{2mT} \sin \varphi}.$$

2.7. Интерпретировать квантовые условия Бора на основе волновых представлений: показать, что электрон в атоме водорода может двигаться только по тем круговым орбитам, на которых укладывается целое число дебройлевских волн.

Решение:

$$\lambda = \frac{h}{p}; \quad p = mv = \frac{h}{p\lambda}.$$

$$mv(2\pi R) = \frac{h}{p\lambda}(2\pi R);$$

$$mv(2\pi R) = hn.$$

Условие квантования:  $pRmv = nh/(2\pi)$ 

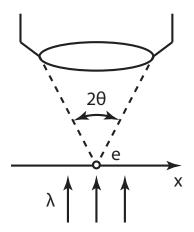
$$\frac{h}{p\lambda}(2\pi R) = nh; \quad 2\pi R = n\lambda; \quad R = \frac{n\lambda}{2\pi}$$

2.8. Убедиться, что измерения координаты частицы с помощью микроскопа вносит неопределенность в её импульс  $\Delta p_x$ , такую, что  $\Delta x \cdot \Delta p_x \geqslant h$ . Иметь в виду, что разрешение микроскопа  $d = \lambda/\sin\vartheta$ , где  $\lambda$  – длина волны используемого света.

Решение:

У фотона, рассеянного на микрочастице и прошедшего через объектив О, проекция импульса  $p_x$  не превышает, как видно из рисунка  $\odot$ , значение  $p\sin\vartheta=\hbar k\sin\vartheta$ , где  $k=2\pi/\lambda$ . Эта величина характеризует и неопределенность  $\Delta p_x$  фотона. Но при рассеянии фотона на микрочастице последняя испытывает отдачу, в результате чего её импульс получит такую же неопределенность  $\Delta p_x$ , как и фотон:  $\Delta p_x \approx \hbar k \sin\vartheta$ .

Имея, кроме того, в виду, что неопределенность координаты x микрочастицы  $\Delta x \approx d = \lambda/\sin\vartheta$ ,

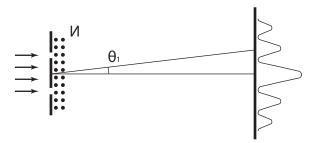


получим в результате:

$$\Delta x \cdot \Delta p_x \approx \frac{\lambda}{\sin \vartheta} \frac{2\pi\hbar}{\lambda} \sin \vartheta = 2\pi\hbar$$

в чём и следовало убедиться.

2.9. Плоский поток частиц падает нормально на диафрагму с двумя узкими щелями, образуя на экране дифракционную картину. Показать, что попытка определить, через какую щель прошла та или иная частица (например, с помощью введения индикатора И), приводит к разрушению дифракционной картины. Для простоты считать углы дифракции малыми.



2.10.	Оценить минимально возможную энергию электронов в атоме Не и соответствующее
	расстояние электронов от ядра.
	Решение:

2.11. Оценить с помощью соотношения неопределенностей неопределенность скорости электрона в атоме водорода, полагая размер атома l=0.10 нм. Сравнить полученную величину со скоростью электрона на первой боровской орбите данного атома.

	Решение:
	энергию электрона, локализованного в области размером $l=0,\!20$ нм.
2.12.	Оценить с помощью соотношения неопределенностей минимальную кинетическую

2.13. Электрон с кинетической энергией  $T\approx 4$  эВ локализован в области размером  $l\approx 1$  мкм. Оценить с помощью соотношения неопределенностей относительную неопределенность его скорости.

2.14. Электрон находится в одномерной прямоугольной потенциальной яме с бесконечно высокими стенками. Ширина ямы l. Оценить с помощью соотношения неопределенностей силу давления электрона на стенки этой ямы при минимально возможной его энергии.

2.15. След пучка электронов на экране электронно-лучевой трубки имеет диаметр  $d \approx 0.5$  мм. Расстояние от электронной пушки до экрана  $l \approx 20$  см, ускоряющее напряжение U=10 кВ. Оценить с помощью соотношения неопределенность координаты электрона на экране.

2.16. Частица массы m движется в одномерном потенциальном поле  $U=\frac{\chi x^2}{2}$  (гармонический осциллятор). Оценить с помощью соотношения неопределенностей минимально возможную энергию частицы в таком поле.

2.17. Параллельный пучок атомов водорода со скоростью  $\nu=600$  м/с падает нормально на узкую щель, за которой на расстоянии l=1,0 м расположен экран. Оценить с помощью соотношения неопределенностей ширину b щели, при которой ширина изображения её на экране будет минимальной.

4.17: Вычислить энергию связи K – электрона ванадия, для которого длина волны L – края поглощения  $\lambda_L=2,4$  нм. С помощью схемы :) можно записать, что искомая энергия связи:

$$E_K = \hbar\omega_L + \hbar\omega_{K\alpha}$$

где  $\omega_L=2\pi c/\lambda_L$  и  $\omega_{K\alpha}$  – частота определяемая законом Мозли:

$$\omega_{K\alpha} = \frac{3}{4}R(Z - \sigma)^2$$

В результате получаем:

$$E_K = \hbar \left( \frac{2\pi c}{\lambda_L} + \frac{3}{4}R(Z - 1)^2 \right)$$

5.1: Найти магнитный момент  $\mu$  и возможные проекции  $\mu_z$  атома в состоянии:

- a)  $^1F$
- 6)  ${}^{2}D_{3/2}$

Основные формулы:

$$\begin{split} \mu_L &= -\mu_{\rm B} \sqrt{L(L+1)}; \quad \mu_{LZ} = m_L \mu_{\rm B}; \quad m_L = 0, \pm 1, \pm 2, ..., \pm L \\ \mu_S &= -2\mu_{\rm B} \sqrt{S(S+1)}; \quad \mu_{SZ} = 2m_S \mu_{\rm B}; \quad m_S = -S, -S+1, ..., +S \\ \mu_J &= -\mu_{\rm B} g \sqrt{J(J+1)}; \quad \mu_{JZ} = m_J g \mu_{\rm B}; \quad m_J = -J, -J+1, ..., +J \\ g &= 1 + \frac{J(J+1) + S(S+1) - L(L+1)}{2J(J+1)} \end{split}$$

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

$$g = 0$$

$$\mu_L = -2\mu_B \sqrt{3}$$

$$\mu_S = 0$$

$$\mu_J = 0$$

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

$$m_S = 0$$

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

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

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

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

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

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

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

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

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

5.2: Вычислить магнитный момент атома водорода в основном состоянии. 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: Найти механические моменты атомов в состоянии  $^5F$  и  $^7H$ , если известно, что в этих состояниях магнитные моменты равны нулю.

Основные формулы:

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

a) 
$$^{5}F$$
 
$$L=3,\quad S=2,\quad J=0$$
 
$$M_{L}=2\hbar\sqrt{3};\quad M_{S}=\hbar\sqrt{6};\quad M_{J}=0$$
 6)  $^{7}H$  
$$L=4,\quad S=3,\quad J=0$$
 
$$M_{L}=2\hbar\sqrt{5};\quad M_{S}=2\hbar\sqrt{3};\quad M_{J}=0$$

5.4: Механический момент атома в состоянии  $^3F$  прецессирует в магнинтном поле  $B=500~{\it \Gamma}{\it c}$  с угловой скоростью  $\omega=5,5\cdot 10^9~{\it pad/c}$ . Определить механический и магнитный моменты атома.

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

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

$$\dot{M_J} = \vec{N} = \mu_J \times \vec{B}$$

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

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

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

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

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

В результате получаем:

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

- 5.5: Объяснить с помощью векторной модели, почему механический момент атома, находящегося в состоянии  ${}^6F_{1/2}$  прецессирует в магнитном поле B с угловой скоростью  $\omega$ , вектор которого направлен противоположно вектору  $\vec{B}$ .
- 5.6: Узкий пучок атомов пропускают по методу Штерна и Герлаха через резко неоднородное магнитное поле. Определить:
- а) максимальные значения проекций магнитных моментов атомов в состояниях  ${}^4F$ ,  ${}^6S$  и  ${}^5D$ , если известно, что пучок расщепляется соответственно на 4, 6 и 9 компонент;
- б) на сколько компонент расщепится пучок атомов, находящихся в состояниях  $^3D_2$  и  $^5F_1$ ?
  - 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  $\mu_{maxLZ}=3\mu_{
m E}; \quad \mu_{maxSZ}=3\mu_{
m E}; \quad \mu_{maxJZ}=rac{6}{5}\mu_{
m E};$ 

$$^6S:L=0,S=rac{5}{2},J=rac{5}{2}$$
 
$$g=1+rac{35}{4}+rac{35}{4}=2$$
 
$$m_L=0;\quad m_S=-rac{5}{2},-rac{3}{2},-rac{1}{2},rac{1}{2},rac{3}{2},rac{5}{2}$$
  $m_J=-rac{5}{2},-rac{3}{2},rac{1}{2},rac{1}{2},rac{3}{2},rac{5}{2}$   $\leftarrow$  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  $m_J$ 

$$^3D_2: L=2, S=1, J=2$$
  $m_J=-2, -1, 0, 1, 2 \leftarrow$  расщепление на  $5$  компонент  $^5F_1: L=3, S=2, J=1$   $m_J=-1, 0, 1 \leftarrow$  расщепление на  $3$  компоненты

- 5.7: Атом находится в магнитном поле  $B = 3,00 \, {\rm к} \Gamma c$ . Определить:
- а) полное расщепление,  $cm^{-1}$ , терма  $^{1}D$ ;
- б) спектральный символ синглетного терма, полная ширина расщепления которого составляет  $0.84~{\rm cm}^{-1}$ .

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

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

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

б)

- 5.8: Спектральная линия  $\lambda = 0.612$  мкм обусловлена переходом между двумя синглетными термами атома. Определить интервал  $\Delta\lambda$  между крайними компонентами этой линии в магнитном поле B=10,00 к $\Gamma c$ .
- 5.9: Построить схему возможных переходов между термами  $^2P_{3/2}$  и  $^2S_{1/2}$  в слабом магнитном поле. Вычислить для соответствующей спектральной линии:
- а) смещения зеемановских компонент в единицах  $\mu_{\rm B}B/\hbar$ ;
- б) интервал, см $^{-1}$ , между крайними компонентами, если  $B=5,00~\kappa\Gamma c$ . 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: Изобразить схему возможных переходов в слабом магнитном поле и вычислить смещения (в единицах  $\mu_B B/\hbar$ ) зеемановских компонент спектральной линии:

a) 
$${}^2D_{3/2} \rightarrow {}^2P_{3/2}$$
;  
b)  ${}^2D_{5/2} \rightarrow {}^2P_{3/2}$ .

6) 
$${}^{2}D_{5/2} \rightarrow {}^{2}P_{3/2}$$
.

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: Найти значения температуры, при которых средняя кинетическая энергия поступательного движения молекул  $H_2$  и  $N_2$  равна их вращательной энергии в состоянии с квантовым числом J=1.

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 ·  $10^{-23}$ Дж ·  $K^{-1}$ ), T – температура; выражаем и находим значение для каждой из молекул.

- *5.12*:
- 5.13:
- 5.14:

5.15: Для двухатомной молекулы известны интервалы между тремя последовательными вращательными уровнями  $\Delta E_1=0,20~{\rm M}$ 9В

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: Оценить, сколько линий содержит чисто вращательный спектр молекул CO, момент инерции которых равен  $I=1,44\cdot 10^{-39}\varepsilon\cdot \mathrm{cm}^2$ .

Возможно задача не допоставлена и нехватает  $\omega = 4.1 \cdot 10^{14} {
m c}^{-1}.$ 

Решение:

Искомое число линий должно быть равно числу вращательный уровней между нулевым и первым возбужденным колебательными уровняит ( $\nu=0$  и  $\nu=1$ ), интервал между которыми согласно формуле:

$$E_{\nu} = (\nu + \frac{1}{2})\hbar\omega$$

равен  $\hbar\omega$ . Задача, таким образом, сводиться к определению максимального вращательного квантового числа r уровня с энергией  $\hbar\omega$ . Учитывая формулу:

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

запишем

$$\hbar\omega = \frac{\hbar^2}{2I}r(r+1)$$

откуда

$$r^2 + r - \frac{2I\omega}{\hbar} = 0$$

Решение этого уравнения даёт  $r_{\mbox{\tiny MAKC}}$ :

$$r_{\text{\tiny MAKC}} = \frac{-1 + \sqrt{1 + 4(2I\omega/\hbar}}{2} \approx \frac{2I\omega}{\hbar} = 33$$

Следовательно, чисто вращательных спектр данной молекулы содержит около 30 линий. 5.17: