

۱ مقدمه

آنچه را که تاکنون به عنوان اتم هیدروژن مورد مطالعه قرار داده‌ایم، می‌توان اتم هیدروژن ایده‌آل نامید زیرا در آن تنها پتانسیل $\frac{e^2}{r}$ را که معرف مهترین برهمنش بین الکترون و هسته است درنظرگرفته ایم. برای مطالعه کامل تر اتم هیدروژن می‌بایست اثرات دیگری را نیز درنظر بگیریم. درنظرگرفتن این آثار باعث می‌شود که طیف اتم هیدروژن تفاوت‌هایی جزئی با اتم هیدروژن ایده‌آل پیدا کند. نخستین این اثرات آثار نسبیتی ناشی از سرعت زیاد الکترون است. دومین اثر ناشی از برهمنش ممکن مغناطیسی ذاتی الکترون با ممکن مغناطیسی مداری آن است که اصطلاحاً می‌گوییم باعث شکافت ریز طیف یا ساختار ریز طیف *Fine Structure* می‌شود. بالاخره آخرین اثری که درنظر ممکن گیریم ناشی از برهمنش ممکن مغناطیسی الکترون و ممکن مغناطیسی هسته است که اصطلاحاً می‌گوییم باعث شکافت فوق ریز طیف یا ساختار ریز طیف *Hyperfine Structure* می‌شود.

برای مطالعه تمام این آثار از روش اختلال تا مرتبه اول استفاده می‌کنیم. قبل از پرداختن به محاسبات بهتر است چند رابطه مفید را درباره کمیت‌های مختلف در اتم هیدروژن به یاد بیاوریم.
انرژی حالت پایه اتم هیدروژن برابر است با

$$E_0 = -\frac{1}{2}mc^2\alpha^2 = -\frac{1}{2}\frac{e^2}{a_0} \quad (1)$$

که در آن $\alpha = \frac{1}{137}$ ثابت ساختار ریز و a_0 شعاع بوهر و حدوداً برابر با نیم آنگستروم است.

$$\text{انرژی حالت } n \text{ اتم نیز برابر است با } E_n = \frac{E_0}{n^2}. \text{ شعاع بوهر نیز برابر است با } a_0 = \frac{1}{\alpha} \frac{\hbar}{mc}. \quad (2)$$

یادآوری می‌کنیم که طول موج کامپتون الکترون است.

تمرین: اتم هیدروژن ایده‌آل وقتی که از لایه 2 = $n = 2$ گذار می‌کند از خود نورتابش می‌کند. طول موج این نور چقدر است؟

تمرین: اگر جرم هسته را در نظر بگیریم، این طول موج چقدر خواهد بود؟

تمرین: اگر این گذار در اتم هلیوم یک بار یونیزه صورت بگیرید طول موج نور چقدر خواهد بود؟

۲ اثر نسبیتی

دیدیم که سرعت الکترون از مرتبه $\frac{1}{137}$ سرعت نور است و به همین دلیل در تقریب صفرم از اثرات نسبیتی صرف نظر کردیم. برای دقت بیشتر می بایست این اثرات را بحساب بیاوریم. نخست می بایست هامیلتونی را تصحیح کنیم. برای انرژی جنبشی الکترون می بایست بجای $\frac{P^2}{2m}$ عبارت نسبیتی آن را به کار ببریم که برابر است با

$$T = \sqrt{m^2 c^4 + P^2 c^2} - mc^2 = mc^2 \left(1 + \left(\frac{P}{mc}\right)^2\right)^{\frac{1}{2}} - mc^2 \quad (3)$$

با استفاده از بسط دو جمله‌ای یعنی $(1+x)^p \sim 1 + px + \frac{1}{2}p(p-1)x^2 + O(x^3)$ عبارت انرژی جنبشی را می توانیم به صورت زیر بسط دهیم

$$T = \frac{P^2}{2m} - \frac{1}{8} \left(\frac{p^4}{m^3 c^2}\right) \quad (4)$$

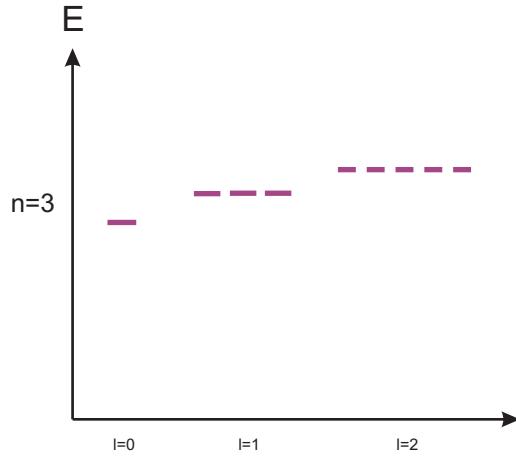
اولین تصحیح به جمله انرژی جنبشی وقتی بدست می آید که تنها دو جمله اول و دوم را نگاه داریم. بنابراین هامیلتونی یک اتم هیدروژن گونه به صورت زیر خواهد بود:

$$H = H_0 - \frac{1}{8} \frac{P^4}{m^3 c^2} = H_0 + H_1. \quad (5)$$

بهتر است که نخست مرتبه تصحیح انرژی را تخمین بزنیم. علامت \approx را برای این تخمین بکار خواهیم برد. با این مقدمه می توانیم بنویسیم

$$H_1 \sim \frac{1}{4} \frac{1}{2} mc^2 \left(\frac{P}{mc}\right)^4 \sim \frac{1}{4} \frac{1}{2} mc^2 \left(\frac{v}{c}\right)^4 \sim \frac{1}{4} \frac{1}{2} mc^2 \alpha^4 \sim \frac{1}{4} E_0 \alpha^2. \quad (6)$$

بنابراین تصحیح انرژی ناشی از اثر نسبیتی حدوداً یک صدهزارم انرژی یک حالت است. با این وجود این تصحیح را می بایست در نظر گرفت زیرا دقت اندازه گیری ها آنقدر هست که آن را آشکار کند. حال به محاسبه دقیق این تصحیح در مرتبه اول اختلال می پردازیم. جمله H_1 را به صورت اختلال بررسی می کنیم. می دانیم که ترازهای اتم هیدروژن دریک لایه با $\langle n, l, m |$ یعنی سه عدد کوانتمومی نشان داده می شوند ولی انرژی آنها تنها به عدد



شکل ۱: نمونه ای از تصحیح نسبیتی برای اتم هیدروژن. به دلیل اینکه پتانسیل اختلال یک عملگر اسکالار است و اگنی ناشی از تقارن دورانی در اثر این اختلال از بین نمی رود.

کوانتومی n بستگی دارد. بنابراین هر تراز انرژی و اگنی دارد. عدم وابستگی انرژی به m ناشی از تقارن دورانی ولی عدم وابستگی آن به l ناشی از یک تقارن بزرگتر است که اصطلاحاً تقارن $SO(4)$ نامیده می شود و مثل تقارن دورانی دلیل ملموس فیزیکی ندارد.

مطابق با آنچه که در درس پیشین دیدیم از آنجا که پتانسیل اختلال یک اسکالار است یعنی با تمام مولدهای دوران جابجا می شود به دو نتیجه خیلی ساده و مهم می رسیم: یکی اینکه پتانسیل اختلال در لایه های واگن (یعنی m, l های مختلف قطری است). بنابراین همین لایه ها (بدون نیاز به اینکه ترکیب خطی جدیدی از آنها پیدا کنیم) ویژه حالت هامیلتونی جدید هم هستند. دوم اینکه لایه های واگن مربوط به دوران (یعنی m های مختلف برای یک l خاص) همگی به یک اندازه تصحیح انرژی پیدا می کنند (شکل ۱).

بنابراین داریم

$$\Delta E_{n,l} = \langle n, l, m | H_1 | n, l, m \rangle. \quad (7)$$

برای محاسبه از این مطلب استفاده می کنیم که

$$H_1 = \frac{-1}{8} \frac{P^4}{m^3 c^2} = \frac{-1}{2mc^2} \left(\frac{P^2}{2m} \right)^2 = \frac{-1}{2mc^2} \left(H_0 + \frac{e^2}{r} \right)^2.$$

بنابراین

$$\Delta E_{n,l} = -\frac{1}{2mc^2} \langle n, l, m | H_0^2 + \frac{e^4}{r^2} + H_0 \frac{e^2}{r} + \frac{e^2}{r} H_0 | n, l, m \rangle$$

$$= -\frac{1}{2mc^2} \left(E_n^2 + 2E_n e^2 \langle \frac{1}{r} \rangle_{n,l} + e^4 \langle \frac{1}{r^4} \rangle_{n,l} \right). \quad (8)$$

اما می دانیم که

$$\langle \frac{1}{r} \rangle_{n,l} = \frac{1}{a_0 n^2}, \quad \langle \frac{1}{r^2} \rangle_{n,l} = \frac{1}{a_0^2 n^3 (l + \frac{1}{2})}. \quad (9)$$

تمرین: صحت عبارت های بالا را با محاسبه انتگرال های مربوطه برای حالت پایه اتم هیدروژن تایید کنید.

با جایگذاری این مقادیر در رابطه قبلی خواهیم داشت

$$\Delta E_{n,l} = -\frac{1}{2mc^2} \left(E_n^2 + 2E_n e^2 \frac{1}{a_0 n^2} + e^4 \frac{1}{a_0^2 n^3 (l + \frac{1}{2})} \right). \quad (10)$$

با توجه به رابطه هایی که در مقدمه به آن اشاره کردیم تصحیح انرژی به صورت زیر ساده می شود:

$$\Delta E_{n,l} = \left[\frac{-3}{4n^2} + \frac{1}{n(l + \frac{1}{2})} \right] \alpha^2 E_n. \quad (11)$$

این رابطه نشان می دهد که در ترازهای بالاتر اثرات نسبیتی کمتر می شود. دلیل این امر آن است که با افزایش n مرتبه سرعت به صورت $\frac{1}{n}$ کم می شود و این امر باعث کاهش اثرات نسبیتی می شود. برای اینکه این کاهش را بینید کافی است که یک محاسبه ساده با استفاده از مدل اتمی بوهر انجام دهید.

تمرین: دریکی از تمرین های قبلی طول موج نوری را که در گذار اتم هیدروژن از لایه $n = 2$ به لایه $n = 1$ تابش می شود محاسبه کردد. اگر اثر نسبیتی را در نظر بگیرید، طول موج نور تابش شده از لایه $n = 2, l = 1, m = 0$ را به لایه $n = 1, l = 0, m = 0$ حساب کنید و تفاوت این طول موج را با وقتی که اثر نسبیتی را در نظر نگرفته اید مشخص کنید.

تمرین: برای نوسانگر هارمونیک دو بعدی همسانگرد تصحیح نسبیتی انرژی را تا مرتبه اول برای حالت پایه و هم چنین برای اولین حالت برانگیخته حساب کنید. دقت کنید که اولین حالت برانگیخته واگنی درجه ۲ دارد. درباره تقارن دورانی و اثر آن در محاسبه این تصحیح بحث کنید.

تمرین: یک ذره به جرم m درون چاه یک بعدی بی نهایت عمیق به پهنهای $2a$ قرار گرفته است. تصحیح نسبیتی لایه های انرژی این ذره را تا مرتبه اول حساب کنید. هم چنین ویژه حالت های جدید انرژی را تا مرتبه اول اختلال بدست آورید.

۳ جفتیدگی اسپین مدار – شکافت ریز

دراین بخش تصحیح ناشی از برهم کنش ممان مغناطیسی الکترون را با میدان مغناطیسی ناشی از حرکت مداری آن بدست می آوریم. می دانیم که الکترون بدلیل تکانه زاویه ای ذاتی یا اسپین خود یک ممان مغناطیسی دارد که آن را با μ نشان می دهیم:

$$\mu = -\frac{g_e \epsilon}{2mc} S. \quad (12)$$

دراین رابطه g_e ثابت ژیر و مغناطیسی الکترون نام دارد و مقدار آن به عدد 2 بسیار نزدیک است. به همین جهت از این به بعد می نویسیم $\mu = -\frac{e}{mc} S$.

از دید ناظری که نسبت به الکترون ساکن است هسته اتم با بار e و سرعت v – حرکت می کند. چنین ذره ای یک میدان مغناطیسی تولید می کند که اندازه اش از روی میدان الکتریکی تولید شده توسط آن بدست می آید و برابراست با

$$B = \frac{v}{2c} \times E. \quad (13)$$

دققت کنید که ضریب 2 در مخرج در حرکت مستقیم الخط وجود ندارد. بنابراین انرژی برهم کنش ممان مغناطیسی الکترون دراین میدان مغناطیسی برابراست با

$$H_2 = -\mu_s \cdot B = \frac{e}{mc} S \cdot \frac{v}{2c} \times E = \frac{e}{m^2 c^2} S \cdot \frac{P}{2c} \times \frac{e}{r^3} \vec{r} \quad (14)$$

و با

$$H_2 = \frac{-e^2}{2m^2 c^2} \frac{1}{r^3} S \cdot L. \quad (15)$$

حال همان مراحلی را که برای تصحیح نسبیتی طی کردیم برای این پتانسیل نیز طی می کنیم یعنی:

الف : مرتبه تصحیح را تخمن می زنیم

ب : نگاه می کنیم که آیا پتانسیل H_2 در پایه $\langle n, l, m |$ قطری است یا خیر؟ اگر قطری نیست آیا پایه دیگری از حالت های موجود دراین تراز می توانیم انتخاب کنیم بطوری که پتانسیل H_2 در آن قطری باشد؟ برای این کار می بایست به رابطه جابجایی H_2 و L_z و L^2 نگاه کنیم.

ج : آیا این تصحیح واگنی موجود دریک تراز انرژی را از بین می برد؟ برای این کار می بایست به تقارن های H_2 به خصوص به تقارن آن تحت دوران نگاه کنیم. این تقارن با روابط جابجایی H_2 با مولد های دوران یعنی L_z و L_{\pm} مشخص می

شود.

حال این مراحل را یک به یک طی می کنیم. نخست مرتبه تصحیح:

$$H_2 \sim \frac{-e^2}{2m^2c^2} \frac{1}{a_0^3} \hbar^2 \sim \frac{e^2}{2a_0} \left(\frac{\hbar}{mc} \right)^2 \frac{1}{a_0^2} \sim E_0 \alpha^2. \quad (16)$$

که در آن از روابط درج شده در مقدمه استفاده کرده ایم. بنابراین این تصحیح از همان مرتبه تصحیح نسبیتی است.

حال به مرحله دوم می پردازیم. عملگر $L \cdot S$ در پایه $|n, l, m\rangle$ قطری نیست. ولی $L \cdot S$ را به شکل زیر می بنویسیم

$$S \cdot L = \frac{1}{2}(J^2 - L^2 - S^2), \quad (17)$$

که در آن $J = L + S$ تکانه زاویه ای کل است. این رابطه نشان می دهد که حالت هایی که تکانه زاویه ای کل آنها مشخص باشد، ویژه بردار $L \cdot S$ و درنتیجه H_2 هستند. درفصل مربوط به جمع اندازه حرکت زاویه ای دیدیم که این حالت ها را می توان به شکل زیر نمایش داد

$$|j, m_j, l\rangle \quad (18)$$

که ویژه بردارهای مشترک J_z ، J^2 و L^2 هستند. ضمناً می دانیم که از $(2l+1) \times 2$ حالت $\langle + | l, m \rangle$ و $\langle - | l, m \rangle$ می توان یک دسته $2l+2$ تایی با $j = l + \frac{1}{2}$ و یک دسته $2l$ تایی دیگر با $j = l - \frac{1}{2}$ ساخت. از آنجا که H_2 در این پایه قطری است می توانیم بنویسیم

$$\Delta E_{n, j, m_j, l} = \langle n, j, m_j, l | H_2 | n, j, m_j, l \rangle. \quad (19)$$

ممکن است خواننده سوال کند که چرا با وجود اینکه عملگر $L \cdot S$ یک عملگر اسکالار است، در همان حالت های $|n, l, m\rangle$ قطری نشد؟ چه تفاوتی بین این عملگر و عملگر P^2 و $H_1 \propto P^2$ وجود دارد که باعث این پدیده شده است؟ پاسخ این سوال آن است که عملگر P^2 تحت دوران های فضایی با مولدهای L_a اسکالار است ولی عملگر $L \cdot S$ تحت دوران های کلی (یعنی دوران در فضا بعلاوه اسپین که فضای هیلبرت آن $(H_{spin} \otimes H_{space})$ است یک اسکالار است. مولدهای دوران در این فضای بزرگ عبارتند از $J_a = L_a + S_a$. به همین دلیل است که عملگر $L \cdot S$ با J_a ها جابجا می شود ولی با L_a ها جابجا نمی شود.

حال می توانیم به مرحله سوم بپردازیم و آن اینکه آیا این تصحیح انرژی به همه اعداد کوانتموی بستگی دارد یا خیر. برای پاسخ به این سوال بازهم به تقارن دورانی توجه می کنیم و اینکه عملگر $L \cdot S$ و درنتیجه H_2 در فضای هیلبرت کل (فضایی + اسپینی) یک اسکالار است یعنی

$$[H_2, J_z] = [H_2, J_{\pm}] = 0. \quad (20)$$

این تقارن نشان می دهد که تصحیح انرژی به m_j بستگی ندارد. بنابراین می نویسیم

$$\Delta E_{n,j,l} = \langle n, j, m_j, l | H_2 | n, j, m_j, l \rangle. \quad (21)$$

حال این عنصر ماتریسی را صریحاً محاسبه می کنیم.

$$\begin{aligned} \Delta E_{n,j,l} &= \langle n, j, m_j, l | \frac{-e^2}{2m^2c^2} \frac{1}{r^3} \frac{1}{2} (J^2 - L^2 - S^2) | n, j, m_j, l \rangle \\ &= \frac{-e^2}{2m^2c^2} \left\langle \frac{1}{r^3} \right\rangle_{n,l} \left(j(j+1) - l(l+1) - \frac{3}{4} \right). \end{aligned} \quad (22)$$

با توجه به اینکه

$$\left\langle \frac{1}{r^3} \right\rangle_{n,l} = \frac{1}{a_0^3} \frac{1}{n^3 l (l+1/2)(l+1)} \quad (23)$$

با جایگزینی این مقدار در رابطه قبلی بدست می آوریم

$$\begin{aligned} \Delta E_{n,j,l} &= \langle n, j, m_j, l | \frac{-e^2}{2m^2c^2} \frac{1}{r^3} \frac{1}{2} (J^2 - L^2 - S^2) | n, j, m_j, l \rangle \\ &= \frac{-e^2}{2m^2c^2} \frac{j(j+1) - l(l+1) - \frac{3}{4}}{a_0^3 n^3 l (l+1/2)(l+1)}. \end{aligned} \quad (24)$$

و یا پس از کمی ساده کردن

$$\begin{aligned} \Delta E_{n,j=l+1/2,l} &= \frac{-1}{2} E_n \alpha^2 \frac{l}{n l (l+1/2)(l+1)} \\ \Delta E_{n,j=l-1/2,l} &= \frac{-1}{2} E_n \alpha^2 \frac{-l-1}{n l (l+1/2)(l+1)}. \end{aligned} \quad (25)$$

تمرین: وقتی که اتم هیدروژن از لایه های $|n=1, l=0\rangle$ به لایه $|n=2, l=1\rangle$ گذار می کند نوری از خود تابش می کند. طول موج این نور بدون درنظر گرفتن اثر جفتیدگی اسپین – مدار حساب کنید. حال جفتیدگی اسپین مدار را در نظر بگیرید. خط طیفی که قبل ام دیدید به چند خط شکافته شده است؟ طول موج خط یا خط های جدید چقدر با طول موج خط قبلی تفاوت دارد؟

تمرین: یک نوسانگر هارمونیک یک بعدی به جرم m و فرکانس ω در نظر بگیرید. جمله انرژی جنبشی را به صورت نسبیتی در نظر گرفته و آن را تا مرتبه P^4 بسط دهید. بنابراین هامیلتونی به صورت زیر خواهد بود:

$$H = H_0 - \frac{1}{8} \left(\frac{P}{mc} \right)^2 + \frac{3}{16} \left(\frac{P}{mc} \right)^4 + \dots \quad (26)$$

الف: حال جمله $V = -\frac{1}{8} \left(\frac{P}{mc} \right)^2 + \frac{3}{16} \left(\frac{P}{mc} \right)^4$ را به صورت اختلال در نظر بگیرید و تصحیح انرژی لایه $\langle n |$ را تا مرتبه یک اختلال محاسبه کنید.

ب: حال جمله $V = -\frac{1}{8} \left(\frac{P}{mc} \right)^2$ را به صورت اختلال در نظر بگیرید و از جمله متناسب با P^4 صرف نظر کنید. اما این بار تصحیح انرژی لایه $\langle n |$ را تا مرتبه دوم اختلال محاسبه کنید.
درباره این دو نتیجه چه می‌توانید بگویید؟

۴ جفتیدگی اسپین اسپین – شکافت فوق ریز

شکافت فوق ریز ناشی از برهم کنش ممان مغناطیسی الکترون با ممان مغناطیسی هسته است. هسته اتم با جرم M_N ، بار $+e$ ، اسپین I و ضریب زیر و مغناطیسی g_N ممان مغناطیسی زیر را دارد.

$$M = \frac{g_N e}{2M_N c} I \quad (27)$$

این ممان مغناطیسی در نقطه r یک پتانسیل برداری تولید می‌کند که با رابطه زیر داده می‌شود

$$A = -\frac{1}{4\pi} (M \times \nabla) \frac{1}{r} = \frac{1}{4\pi} M \times \frac{r}{r^3}. \quad (28)$$

میدان مغناطیسی ناشی از این پتانسیل برداری برابراست با

$$B = \nabla \times A = \frac{1}{4\pi} \nabla \times (M \times \frac{r}{r^3}). \quad (29)$$

كمی محاسبه و استفاده از اتحاد های برداری نشان می‌دهد که میدان مغناطیسی برابراست با:

$$B = -\frac{1}{4\pi} \left[(\nabla^2 \frac{1}{r}) M - (M \cdot \nabla) \nabla \frac{1}{r} \right]. \quad (30)$$

از طرفی می‌دانیم که ممان مغناطیسی الکترون برابراست با

$$\mu = \frac{-e}{mc} S. \quad (31)$$

انرژی برهم کنش ممان مغناطیسی الکترون و این میدان مغناطیسی که آن را با H_3 نشان می دهیم برابر است با:

$$\begin{aligned} H_3 &= \mu \cdot B = \frac{1}{4\pi} \left(\frac{e}{mc} \right) \left(\frac{g_N e}{2M_N c} \right) \left[(\nabla^2 \frac{1}{r}) S \cdot I - (I \cdot \nabla) (S \cdot \nabla) \frac{1}{r} \right] \\ &= -\gamma \left[(\nabla^2 \frac{1}{r}) S \cdot I - (I \cdot \nabla) (S \cdot \nabla) \frac{1}{r} \right] \end{aligned} \quad (32)$$

که در آن γ ضریب پشت کروشه است.

حال که هامیلتونی برهم کنش را بدست آورده ایم می خواهیم تصحیح انرژی را محاسبه کنیم. برای سادگی این تصحیح را فقط برای اریتال های S یعنی حالت های $|n, 0, 0\rangle$ محاسبه می کنیم. در نمادی که برای نمایش دادن این اوریتال بکاربرده ایم هیچ اثری از عدد کوانتموی اسپین الکترون دیده نمی شود. هم چنین اسپین هسته نیز وارد نشده است. می توانیم از نوشتن اعداد کوانتموی $m = 0$ و $l = 0$ صرف نظر کنیم و در عوض توجه خود را به این اعداد کوانتموی معطوف کنیم و یک حالت را با $|n, \alpha, \beta\rangle$ نمایش دهیم که در آن $\alpha = \pm$ و $\beta = \pm$ به ترتیب نشان دهنده اسپین الکترون و هسته هستند. یاد آوری می کنیم که هرگاه اسپین هسته را نیز در نظر بگیریم هر تراز $|n, l, m\rangle$ از اتم هیدروژن ایده آل از جمله تراز $|n, 0, 0\rangle$ که برای سادگی آن را با $|n\rangle$ نشان می دهیم یک واگنی 4 گانه دارد که این واگنی ناشی از درجات آزادی اسپینی الکترون و هسته است. به عبارت دیگر حالت های $|-\rangle$, $|+, +\rangle$, $|-, -\rangle$, $|+, -\rangle$, $|-, +\rangle$ همه یک انرژی دارند. این واگنی در اثر برهم کنش اسپین – اسپین ازین می رود و ما اکنون در صدد هستیم که این تغییرات را حساب کنیم. نخست انتگرال های فضایی را حساب می کنیم . بنابراین

$$\langle n | H_3 | n \rangle = -\gamma \int \psi_{n,0,0} \left[(\nabla^2 \frac{1}{r}) S \cdot I - (I \cdot \nabla) (S \cdot \nabla) \frac{1}{r} \right] \psi_{n,0,0} d^3 r \quad (33)$$

برای محاسبه طرف راست دقت می کنیم که جمله دوم داخل کروشه را در طرف راست با توجه به تقارن دورانی توابع موج می توان به شکل زیرنوشت:

$$(I \cdot \nabla) (S \cdot \nabla) \frac{1}{r} = \frac{1}{3} (I \cdot S) \nabla^2 \frac{1}{r}. \quad (34)$$

بنابراین طرف راست برابر است با

$$-\frac{2}{3} \gamma \int \psi_{n,0,0} \left[\nabla^2 \frac{1}{r} \right] \psi_{n,0,0} d^3 r \quad (35)$$

باتوجه به اینکه $\psi_{n,0,0}(\mathbf{r}) = \frac{1}{\sqrt{4\pi}} R_{n,0,0}(r) \nabla^2 \frac{1}{r}$ و $R_{n,0,0}(0) = -4\pi\delta^3(r)$ برابر است با

$$\frac{2}{3} \gamma |R_{n,0,0}(0)|^2. \quad (36)$$

مقدار $|R_{n,0,0}(0)|^2$ برابر است با $\frac{4}{n^3 a_0^3}$. (برای اثبات این می توانید به یک کتاب پیشرفته مکانیک کوانتومی مثل کتاب Salpeter و Bethe نگاه کنید).

با کناره قراردادن این مقادیر بدست می آوریم

$$\langle n | H_3 | n \rangle = \frac{8}{3} \gamma \frac{1}{n^3 a_0^3} S \cdot I. \quad (37)$$

با توجه به آنچه که درباره واگنی مربوط به اسپین گفتیم این رابطه را می بایست به شکل دقیق تر زیر بنویسیم

$$\langle n, \alpha', \beta' | H_3 | n, \alpha, \beta \rangle = \frac{8}{3} \gamma \frac{1}{n^3 a_0^3} \langle \alpha', \beta' | S \cdot I | \alpha, \beta \rangle. \quad (38)$$

اما می دانیم که عملگر $S \cdot I$ در پایه $|n, \alpha, \beta\rangle$ قطری نیست. اما درست شبیه به کاری که درمورد جفتیدگی اسپین مدار انجام دادیم در این مورد هم می توانیم به این نکته توجه کنیم که $S \cdot I$ را می توان به شکل زیر نوشت

$$S \cdot I = \frac{1}{2} (F^2 - I^2 - S^2) = \frac{1}{2} (F^2 - \frac{3}{2}). \quad (39)$$

که در آن $F = S + I$ اسپین کل هسته والکترون است. بنابراین در پایه ای که اسپین کل هسته والکترون در آن مشخص است H_3 قطری است. بنابراین بجای پایه $|\alpha, \beta\rangle$ حالت های Singlet با $F = 0$ و Triplet با $F = 1$ را در نظر می گیریم یعنی حالت های

$$Singlet = \frac{1}{\sqrt{2}} (|+, -\rangle - |-, +\rangle), \quad (40)$$

و

$$Triplet = \begin{cases} |+, +\rangle \\ \frac{1}{\sqrt{2}} (|+, -\rangle + |-, +\rangle) \\ |-, -\rangle \end{cases} \quad (41)$$

تغییر انرژی حالت Singlet برابر خواهد بود با

$$\Delta E(F = 0) = \frac{8}{3} \gamma \frac{1}{n^3 a_0^3} \times \frac{-3}{4} = -2 \gamma \frac{1}{n^3 a_0^3} \quad (42)$$

و تغییر انرژی حالت های Triplet برابر خواهد بود با

$$\Delta E(F = 1) = \frac{8}{3} \gamma \frac{1}{n^3 a_0^3} \times \frac{1}{4} = \frac{2}{3} \gamma \frac{1}{n^3 a_0^3}. \quad (43)$$

تفاوت انرژی این دولایه برابر است با

$$\Delta E = \Delta E(F=1) - \Delta E(F=0) = \frac{8}{3} \gamma \frac{1}{n^3 a_0^3}. \quad (44)$$

برای لایه $n = 1$ تفاوت انرژی این دولایه متناظر با طول موج

$$\lambda \approx 21.1 \text{ cm} \quad (45)$$

است.

خط ۲۱ سانتی متر هیدروژن، آنطور که درنجمون و اختر فیزیک نامیده می شود اهمیت فوق العادی ای در مشاهدات اخترفیزیکی دارد. دلیل این امر آن است که در حالت عادی یک اتم هیدروژن در پایین ترین حالت انرژی یعنی $F = 0$ است. در این حالت بخاری یک قاعده انتخاب که بعداً با آن آشنا خواهیم شد اتم نمی تواند فوتونی را جذب کرده و به حالت بالاتر یعنی $n = 1, F = 1$ تحریک شود. اما برخورد با دیگر اتم های هیدروژن می تواند باعث تحریک آن به این لایه بشود. در بازگشت از این لایه اتم می تواند نوری با طول موج ۲۱.۱ سانسی متراز خود ساطع کند که در طیف نگاری به آن خط ۲۱ سانتی متر هیدروژن گفته می شود. اخترفیزیکدانان با مطالعه این خط می توانند اطلاعات بارزشی از چگالی و دمای گازهای میان ستاره ای که عموماً از هیدروژن تشکیل یافته اند و هم چنین نحوه حرکت آنها بدست آورند. شدت و پهنه ای این خط به ترتیب به چگالی و دمای گاز هیدروژن مربوط هستند و جایجا ی دوپلری این خط نیز سرعت حرکت گاز را تعیین می کند.

۵ اثر زیمان با درنظر گرفتن اسپین

در پایان این فصل می خواهیم اثر زیمان را با درنظر گرفتن اسپین الکترون یک بار دیگر مطالعه کنیم. در یک میدان مغناطیسی ثابت B در راستای \hat{z} ، برهم کنش میدان مغناطیسی و ممان مغناطیسی مداری و اسپینی الکترون منجر به انرژی برهم کنش زیر می شود:

$$H_B = -(\mu_l + \mu_s) \cdot B = \frac{e}{2\mu c} (2S + L) \cdot B = \frac{e}{2\mu c} (2S_z + L_z)B, \quad (46)$$

که در آن جرم الکترون را برای اشتباه نشدن با عدد کوانتومی m با μ نشان داده ایم.

نخست بهتر است که مرتبه این انرژی را با تصحیح ناشی از برهم کنش اسپین مدار مقایسه کنیم. می دانیم که برهم کنش اسپین مدار از مرتبه $\alpha^2 \frac{e^2}{a_0}$ است. با توجه به اینکه $\alpha a_0 = \frac{\hbar}{\mu c}$ ، خواهیم داشت

$$\frac{H_B}{H_{S-O}} \sim \frac{1}{\alpha} \frac{B}{e} \frac{a_0^2}{e} \sim 10^{-4} B. \quad (47)$$

درنتیجه درمیدان های مغناطیسی متعارف که از 10^4 گاوس کوچکترند، اثر زیمان بسیار کوچکتر از اثر جفتیدگی اسپین-مداراست. به همین جهت می باشد اثر زیمان را برای حالت های انرژی اتم هیدروژن واقعی بدست بیاوریم و نه اتم هیدروژن ایده آل. البته از جفتیدگی اسپین-اسپین می توانیم صرف نظر کنیم زیرا می دانیم که اثر آن حدوداً ۲۰۰۰ بار کوچکتر از جفتیدگی اسپین مدار است. ویژه حالت های انرژی برای اتم هیدروژن ایده آل با چهار عدد کوانتموی (n, j, m_j) که در آن $l \pm \frac{1}{2} = j$ مشخص می شوند و می دانیم که طیف انرژی نسبت به m_j واگنی دارد. مطابق معمول نخستین سوالی که باید از خود بپرسیم آن است که آیا در این پایه پتانسیل اختلال قطری است یا خیر؟ پاسخ این سوال مثبت است زیرا پتانسیل اختلال با عملگر J_z جابجا می شود. بنابراین خواهیم داشت:

$$\begin{aligned}\Delta E_{n,j,m+\frac{1}{2},l} &= \langle n, j, m + \frac{1}{2}, l | H_B | n, j, m + \frac{1}{2}, l \rangle = \frac{e}{2\mu c} \langle n, j, m + \frac{1}{2}, l | J_z + S_z | n, j, m + \frac{1}{2}, l \rangle \\ &= \frac{e}{2\mu c} \left(m + \frac{1}{2} + \langle n, j, m + \frac{1}{2}, l | S_z | n, j, m + \frac{1}{2}, l \rangle \right).\end{aligned}\quad (48)$$

اما از درس مربوط به جمع تکانه زاویه ای می دانیم که

$$\begin{aligned}|j = l + \frac{1}{2}, m + \frac{1}{2}, l\rangle &= \alpha_{l,m} |l, m\rangle |+\rangle + \beta_{l,m} |l, m+1\rangle |-\rangle, \\ |j = l - \frac{1}{2}, m + \frac{1}{2}, l\rangle &= \beta_{l,m} |l, m\rangle |+\rangle - \alpha_{l,m+1} |l, m+1\rangle |-\rangle,\end{aligned}\quad (49)$$

که در آن

$$\alpha_{l,m} = \sqrt{\frac{l+m+1}{2l+1}}, \quad \beta_{l,m} = \sqrt{\frac{l-m}{2l+1}}.\quad (50)$$

با استفاده از این رابطه براحتی معلوم می شود که

$$\begin{aligned}\langle n, j, m + \frac{1}{2}, l | S_z | n, j, m + \frac{1}{2}, l \rangle &= \alpha_{l,m}^2 - \beta_{l,m}^2 = \frac{2m+1}{2l+1} \quad j = l + \frac{1}{2} \\ \langle n, j, m + \frac{1}{2}, l | S_z | n, j, m + \frac{1}{2}, l \rangle &= \beta_{l,m}^2 - \alpha_{l,m+1}^2 = -\frac{2m+1}{2l+1} \quad j = l - \frac{1}{2}.\end{aligned}\quad (51)$$

درنتیجه بدست می آوریم

$$\Delta E_{n,j=l+\frac{1}{2},m+\frac{1}{2},l} = \frac{e}{2\mu c} \frac{2l+2}{2l+1} (2m+1),\quad (52)$$

و

$$\Delta E_{n,j=l-\frac{1}{2},m+\frac{1}{2},l} = \frac{e}{2\mu c} \frac{2l}{2l+1} (2m+1).\quad (53)$$

هردو رابطه را می توان در رابطه زیر گنجاند که در آن

$$m_j = m + \frac{1}{2} \quad \Delta E_{n,j,m_j,l} = \frac{2e}{\mu c} \frac{j + \frac{1}{2}}{2l + 1} m_j. \quad (54)$$