

## درس نوزدهم: اتم هلیوم

### ۱ مقدمه

در این درس ساده ترین اتم بعد از هیدروژن یعنی اتم هلیوم را مطالعه می کنیم. برای این اتم و دیگر اتم ها نمی توان معادله شرودینگر را به طور دقیق حل کرد و می بایست از مجموعه ای از روش های اختلالی برای تعیین طیف آنها کمک گرفت.

### ۲ روش های تقریبی برای یافتن طیف اتم هلیوم

همیلتونی اتم هلیوم در ساده ترین شکل خود (یعنی وقتی که از جفتیدگی های اسپین - مدار، آثار نسبیتی و نظایر آن صرف نظر کنیم) به شکل زیر است:

$$H = \frac{P_1^2}{2m} + \frac{P_2^2}{2m} - \frac{Ze^2}{r_1} - \frac{Ze^2}{r_2} + \frac{e^2}{|r_1 - r_2|} = H_0 + H_1. \quad (1)$$

در این همیلتونی جمله برهم کنش دو الکترون را به صورت اختلال در نظر می گیریم و سعی می کنیم ترازهای پایین اتم هلیوم را به طور تقریبی بدست بیاوریم. نخست بهتر است که طیف همیلتونی  $H_0$  را مطالعه کنیم که چیزی نیست جز مجموع دو همیلتونی برای اتم های هیدروژن گونه با عدد اتمی  $Z = 2$ . اگر از اسپین صرف نظر کنیم، ویژه حالت های این همیلتونی با ۶ عدد کوانتومی مشخص می شوند و می توان آنها را به شکل زیر نوشت:

$$\Psi_{n,l,m}(r_1, r_2) = \psi_{n_1, l_1, m_1}(r_1) \psi_{n_2, l_2, m_2}(r_2), \quad (2)$$

که در آن  $\mathbf{n} = (n_1, n_2)$ ،  $\mathbf{l} = (l_1, l_2)$  و  $\mathbf{m} = (m_1, m_2)$ . انرژی چنین حالتی برابر است با

$$E_n = E_{n_1} + E_{n_2} = -\frac{1}{2} \left( \frac{1}{n_1^2} + \frac{1}{n_2^2} \right) (Z\alpha)^2 mc^2. \quad (3)$$

چنانکه می دانیم الکترون ها فرمیون هستند و بنابراین اصل طرد پاولی تابع موج کل دو الکترون می بایست نسبت به جایگشت آنها پاد متقارن باشد. بنابراین وقتی که اسپین الکترون ها را در نظر می گیریم می بایست توابع موج بالا را با توابع موج زیر جایگزین کرد:

$$\Psi_{n,l,m}^s(r_1, r_2) = \frac{1}{\sqrt{2}} (\psi_{n_1, l_1, m_1}(r_1) \psi_{n_2, l_2, m_2}(r_2) + \psi_{n_1, l_1, m_1}(r_2) \psi_{n_2, l_2, m_2}(r_1)) \chi_{singlet}, \quad (4)$$

و

$$\Psi_{n,l,m}^t(r_1, r_2) = \frac{1}{\sqrt{2}} (\psi_{n_1, l_1, m_1}(r_1) \psi_{n_2, l_2, m_2}(r_2) - \psi_{n_1, l_1, m_1}(r_2) \psi_{n_2, l_2, m_2}(r_1)) \chi_{triplet}, \quad (5)$$

که در آن

$$\chi_{singlet} = \frac{1}{\sqrt{2}} (|+, -\rangle - |-, +\rangle), \quad (6)$$

و

$$\chi_{triplet} = \begin{cases} |+, +\rangle, \\ \frac{1}{\sqrt{2}} (|+, -\rangle + |-, +\rangle), \\ |-, -\rangle \end{cases} \quad (7)$$

توابع حالت در فضای اسپین هستند.

حالت  $\Psi^s$  حالتی است که تابع موج فضایی در آن متقارن و تابع موج اسپینی پاد متقارن است و حالت  $\Psi^t$  حالتی است که در آن تابع موج فضایی پاد متقارن و تابع موج اسپینی متقارن است. هرکدام از این حالت ها یک واگنی چهارگانه دارند که توسط تکانه زاویه ای  $l$  و  $m$  مشخص می شود. بنابراین هر ویژه حالت انرژی  $H_0$  یک واگنی هشت گانه دارد. انرژی تمام این حالت ها یکسان و برابر است با:

$$E_n = E_{n_1} + E_{n_2} = -\frac{1}{2} \left( \frac{1}{n_1^2} + \frac{1}{n_2^2} \right) (Z\alpha)^2 mc^2. \quad (8)$$

به این ترتیب حالت پایه  $H_0$  حالت زیر خواهد بود:

$$\phi_0^s = \psi_{1,0,0}(r_1) \psi_{1,0,0}(r_2) \chi_{singlet} = \psi_{1,0,0}(r_1) \psi_{1,0,0}(r_2) \frac{1}{\sqrt{2}} (|+, -\rangle - |-, +\rangle). \quad (9)$$

در این حالت تابع  $\phi_0^t$  وجود ندارد.

انرژی این حالت برابر است با:

$$E_0 = \frac{-1}{2}mc^2(Z\alpha)^2 - \frac{-1}{2}mc^2(Z\alpha)^2 = -8 \times 13.6 \text{ ev} = -108.8 \text{ ev}. \quad (10)$$

اولین حالت برانگیخته وقتی درست می شود که یکی از الکترون ها در حالت  $n = 1$  و دیگری در حالت  $n = 2$  باشد. ویژه حالت های انرژی در این حالت برابرند با:

$$\phi_1^s = \frac{1}{\sqrt{2}} (\psi_{1,0,0}(r_1)\psi_{2,l,m}(r_2) + \psi_{2,l,m}(r_1)\psi_{1,0,0}(r_2)) \chi_{singlet}, \quad (11)$$

و

$$\phi_1^t = \frac{1}{\sqrt{2}} (\psi_{1,0,0}(r_1)\psi_{2,l,m}(r_2) - \psi_{2,l,m}(r_1)\psi_{1,0,0}(r_2)) \chi_{triplet}, \quad (12)$$

که انرژی تمام آنها برابر است با:

$$E_1 = \frac{-1}{2}mc^2(Z\alpha)^2 - \frac{-1}{2}mc^2\left(\frac{1}{4}\right)(Z\alpha)^2 = -5 \times 13.6 \text{ ev} = -68 \text{ ev}. \quad (13)$$

## ۱.۲ بدست آوردن انرژی حالت پایه به روش اختلال

حال می توانیم جمله برهم کنش بین دو الکترون را به صورت یک جمله اختلالی در نظر گرفته و تصحیح انرژی حالت پایه را در مرتبه اول حساب کنیم. مطابق با روش اختلال می دانیم که این تصحیح به صورت زیر محاسبه می شود:

$$\Delta E_0 = \langle \phi_0 | H_1 | \phi_0 \rangle = \int d^3r_1 d^3r_2 \psi_{1,0,0}^2(r_1) \psi_{1,0,0}^2(r_2) \frac{e^2}{|r_1 - r_2|} \quad (14)$$

قبل از محاسبه این عبارت به تعبیر فیزیکی آن توجه می کنیم. می توان طرف راست را به شکل زیر نوشت:

$$\Delta E_0 = \int d^3r_1 d^3r_2 \rho(r_1) \frac{1}{|r_1 - r_2|} \rho(r_2) = \int d^3r \rho(r) V(r), \quad (15)$$

که در آن  $\rho(\mathbf{r}) = e|\phi(\mathbf{r})|^2$  چگالی بار الکترون در نقطه  $\mathbf{r}$  است و  $V(\mathbf{r})$  پتانسیل ای است که یک الکترون در مکان نقطه  $\mathbf{r}$  ایجاد می کند.

حال به محاسبه طرف راست می پردازیم. می دانیم که

$$\psi_{1,0,0}(r) = Ae^{-\frac{Zr}{a_0}}, \quad (16)$$

که در آن

$$A = \frac{1}{\sqrt{\pi}} \left( \frac{Z_0}{a} \right)^{\frac{3}{2}}. \quad (17)$$

بنابراین

$$\Delta E_0 = A^2 \int d^3r_1 d^3r_2 e^{-\frac{2Zr_1}{a_0}} e^{-\frac{2Zr_2}{a_0}} \frac{e^2}{|r_1 - r_2|}. \quad (18)$$

برای محاسبه انتگرال روی  $r_2$ ، محورهای مختصات را طوری در نظر می گیریم که محور  $z$  روی بردار  $r_1$  که در محاسبه این انتگرال ثابت فرض می شود، منطبق شود. در این حالت خواهیم داشت

$$|r_1 - r_2| = (r_1^2 + r_2^2 - 2r_1r_2 \cos \theta_2)^{1/2} \quad (19)$$

و در نتیجه

$$\Delta E_0 = A^2 \int d^3r_1 e^{-\frac{2Zr_1}{a_0}} \int r_2^2 dr_2 e^{-\frac{2Zr_2}{a_0}} \int d\Omega_2 \frac{e^2}{r_1^2 + r_2^2 - 2r_1r_2 \cos \theta_2}. \quad (20)$$

اما انتگرال روی  $\cos \theta_2$  براحتی قابل محاسبه است: یک محاسبه ساده نشان می دهد که

$$\int d\Omega_2 \frac{1}{|r_1 - r_2|} = \frac{4\pi}{r_>}, \quad (21)$$

که در آن  $r_>$  یعنی اندازه بردار بزرگتر در بین بردارهای  $r_1$  و  $r_2$ .

بنابراین بدست می آوریم

$$\begin{aligned} \Delta E_0 &= e^2 A^2 (4\pi)^2 \int dr_1 r_1^2 dr_2 r_2^2 e^{-\frac{2Zr_1}{a_0}} e^{-\frac{2Zr_2}{a_0}} \frac{1}{r_>} \\ &= (4\pi e A)^2 \int_0^\infty r_1^2 dr_1 e^{-2\frac{Zr_1}{a_0}} \left[ \int_0^{r_1} r_2 dr_2 e^{-2Zr_2/a_0} + \int_{r_1}^\infty \frac{r_2^2}{r_1} dr_2 e^{-2Zr_2/a_0} \right] \end{aligned} \quad (22)$$

محاسبه انتگرال های فوق دیگر کار ساده ای است. پس از جایگذاری مقدار  $A$  و مرتب کردن حاصل انتگرال بدست می

آوریم

$$\Delta E_0 = \frac{5}{8} \frac{Ze^2}{a_0} = \frac{5}{4} Z \left( \frac{1}{2} mc^2 \alpha^2 \right). \quad (23)$$

برای هلیوم ( $Z = 2$ ) این مقدار برابر خواهد بود با

$$\Delta E_0 \approx 34 \text{ ev.} \quad (24)$$

با افزودن این تصحیح به انرژی حالت پایه  $H_0$  بدست می آوریم که

$$E_0 \approx -108.8 + 34 = -74.8 \text{ ev.} \quad (25)$$

مقدار تجربی برابر است با:

$$E_{exp} \approx -78.975 \text{ ev.} \quad (26)$$

بنابراین توانسته ایم با تصحیح مرتبه اول تطابق بسیار خوبی بین مقدار نظری و تجربی انرژی حالت پایه دست آوریم.

## ۲.۲ استفاده از روش وردشی برای تصحیح/انرژی حالت پایه

در این بخش از روش وردشی استفاده می کنیم و حد بالایی برای انرژی حالت پایه بدست می آوریم. برای این کار از یک تابع موج فیزیکی استفاده می کنیم که معنای فیزیکی روشنی نیز دارد. می توانیم استدلال کنیم که هرکدام از الکترون ها درغیاب الکترون دیگر تنها یک هسته با بار  $Z$  می بیند و اثر الکترون دیگر که در فضای اتم گردش می کند، آن است که به طور متوسط قسمتی از این بار را از نظر الکترون مورد نظر ما می پوشاند و باعث می شود که آن الکترون بار موثری به اندازه  $Z^*$  که از  $Z$  کمتر است ببیند.

با این استدلال می توانیم یک تابع موج آزمایشی به صورت زیر در نظر بگیریم:

$$\Psi(r_1, r_2) = \phi(r_1)\phi(r_2) \quad (27)$$

که در آن  $\phi_{1,0,0}(r)$  تابع موج حالت پایه برای یک اتم هیدروژن گونه است که بار هسته آن برابر است با  $Z^*$ . به عبارت دیگر  $\phi_{1,0,0}$  در معادله زیر صدق می کند:

$$H^* \phi = \left( \frac{P^2}{2m} - \frac{Z^* e^2}{r} \right) \phi(r) = E_0^* \phi(r) \quad (28)$$

که در آن

$$E_0^* = -\frac{1}{2} (Z^* \alpha)^2 mc^2 = -\frac{(Z^* e)^2}{2a_0}. \quad (29)$$

حال متوسط تابع  $\langle \Psi | H | \Psi \rangle$  را برای این تابع آزمایشی حساب کرده و مقدار آن را به عنوان تابعی از متغیر  $Z^*$  کمینه می کنیم. این کار هم یک حد بالای انرژی بدست می دهد و هم به یک معنا مقداری برای بار موثر هسته که هرکدام از الکترون ها حس می کنند بدست می دهد. داریم

$$\langle \Psi | H | \Psi \rangle = \int d^3r_1 d^3r_2 \phi^*(r_1) \phi^*(r_2) \left( \frac{P_1^2}{2m} + \frac{P_2^2}{2m} - \frac{Ze^2}{r_1} - \frac{Ze^2}{r_2} + \frac{e^2}{|r_1 - r_2|} \right) \phi(r_1) \phi(r_2) \quad (30)$$

برای محاسبه طرف راست واقعاً نیازی به محاسبه دوباره انتگرال ها نداریم زیرا می توانیم هامیلتونی را به شکل زیر بازنویسی کنیم:

$$\begin{aligned} H &= \frac{P_1^2}{2m} - \frac{Z^*e^2}{r_1} + \frac{P_2^2}{2m} - \frac{Z^*e^2}{r_2} + \frac{(Z^* - Z)e^2}{r_1} + \frac{(Z^* - Z)e^2}{r_2} + \frac{e^2}{|r_1 - r_2|} \\ &= H_1^* + H_2^* + \frac{(Z^* - Z)e^2}{r_1} + \frac{(Z^* - Z)e^2}{r_2} + \frac{e^2}{|r_1 - r_2|}. \end{aligned} \quad (31)$$

بنابراین با توجه به بهنجار بودن هرکدام از توابع  $\phi_1$  و  $\phi_2$  خواهیم داشت:

$$\langle \Psi | H | \Psi \rangle = 2E_0^* + 2(Z^* - Z)e^2 \langle \frac{1}{r} \rangle + \langle \frac{e^2}{|r_1 - r_2|} \rangle. \quad (32)$$

که در آن می بایست برای عبارت  $\langle \frac{1}{r} \rangle$  مقدار آن را از درس مربوط به اتم هیدروژن قرار دهیم و عبارت  $\langle \frac{e^2}{|r_1 - r_2|} \rangle$  را در بخش قبلی حساب کرده ایم. داریم

$$\langle \frac{1}{r} \rangle = \frac{1}{a_0} \quad (33)$$

و

$$\langle \frac{e^2}{|r_1 - r_2|} \rangle = \frac{5Ze^2}{8a_0}. \quad (34)$$

با جایگذاری این مقادیر در طرف راست  $\langle H \rangle$  و مرتب کردن آن بدست می آوریم

$$\langle \Psi | H | \Psi \rangle = -\frac{e^2}{2a_0} \left[ -2Z^{*2} + 4Z^*Z - \frac{5}{4}Z^* \right]. \quad (35)$$

مطابق با اصل وردشی این عبارت برای هر مقدار  $Z^*$  از انرژی حالت پایه بیشتر است. بنابراین می توانیم بهترین حد بالا برای انرژی را با کمینه کردن این عبارت برحسب  $Z^*$  بدست آوریم. با محاسبه مشتق این عبارت بدست می آوریم که مقدار کمینه آن در نقطه  $Z^* = Z - \frac{5}{16}$  قرار دارد و برابر است با

$$\langle H \rangle_{min} = -2 \times \frac{1}{2} \alpha^2 mc^2 \left( Z - \frac{5}{16} \right)^2. \quad (36)$$

این نتیجه را می توان به این شکل تعبیر کرد که یک الکترون باعث کاهش بارالکتریکی هسته از  $Z$  به مقدار موثر  $Z - \frac{5}{16}$  شود. عبارت بالا برای  $Z = 2$  برابر می شود با  $-77.38$  الکترون ولت که با مقدار دقیق  $-79.975$  الکترون ولت تفاوت بازم کمتری نسبت به آنچه که از طریق روش اختلال بدست آوردیم دارد. یادآوری می کنیم که تطابق خیلی خوبی که با مقدار دقیق بدست آورده ایم تنها ناشی از به کار بردن یک تابع موج آزمایشی با یک پارامتر آزاد بوده است. می توان با استفاده از توابع موج آزمایشی با تعداد بیشتری پارامترهای آزاد بازم نتایج بهتری بدست آورد.

### ۳ تصحیح انرژی حالت های برانگیخته

اولین سری از حالت های برانگیخته اتم هلیوم برای اعداد کوانتومی  $\{(1, n)\} = \{(1, 2), (1, 3), (1, 4), \dots\}$  بدست می آید. در این بخش می خواهیم با استفاده از روش اختلال، تصحیح انرژی این حالت ها را بدست آوریم. دیدیم که تابع موج هر کدام از این حالت ها به یکی از دو شکل زیر است:

$$\Psi^s(r_1, r_2) = \frac{1}{\sqrt{2}} (\psi_{1,0,0}(r_1)\psi_{n,l,m}(r_2) + \psi_{1,0,0}(r_2)\psi_{n,l,m}(r_1)) \chi_{singlet}, \quad (37)$$

و

$$\Psi^t(r_1, r_2) = \frac{1}{\sqrt{2}} (\psi_{1,0,0}(r_1)\psi_{n,l,m}(r_2) - \psi_{1,0,0}(r_2)\psi_{n,l,m}(r_1)) \chi_{triplet}. \quad (38)$$

در این جا نیز واگنی وجود دارد و در وهله اول به نظر می رسد که محاسبه تصحیح انرژی کار مشکلی است. ولی خوشبختانه پتانسیل اختلال در پایه این ویژه حالت ها قطری است و کافی است که برای بدست آوردن تصحیح انرژی عناصر روی قطر را حساب کنیم. پتانسیل اختلال برابر است با:  $\frac{e^2}{|\mathbf{r}_1 - \mathbf{r}_2|}$ . نخستین سوالی که با آن مواجه هستیم این است که آیا این عملگر در پایه فوق قطری است یا خیر؟ قبل از هر نوع محاسبه ای می دانیم که بدلیل متعامد بودن بردارهای حالت منفرد و سه گانه اسپین بریکدیگر این عملگر در پایه فوق بلوکه قطری است. یعنی اینکه

$$\langle \Psi^t | \frac{e^2}{|r_1 - r_2|} | \Psi^s \rangle = 0. \quad (39)$$

حال دقت می کنیم که عملگر  $\frac{1}{|r_1 - r_2|}$  در فضای دو ذره یک عملگر اسکالراست یعنی با تمام مولفه های تکانه زاویه ای کل جابجا می شود. باید تاکید کنیم که این عملگر در فضای یک ذره یک اسکالر نیست و به همین دلیل هم با مولفه های تکانه زاویه ای مربوط به یک ذره جابجا نمی شود. این امر ممکن است ما را به این نتیجه برساند که این عملگر در پایه فوق قطری نیست زیرا اعداد کوانتومی  $l, m$  مربوط به تکانه یک ذره هستند، ولی با کمی تامل این نگرانی رفع می شود زیرا ذره دیگر در حالتی است که تکانه زاویه ای آن کاملاً صفر است و در نتیجه تکانه زاویه ای یک ذره همان تکانه زاویه ای کل است و اعداد

کوانتومی  $l, m$  نشان دهنده تکانه زاویه ای کل نیز هستند. ضمناً به دلیل این که هامیلتونی کل هنوز تقارن دورانی دارد تصحیح انرژی بستگی به عدد کوانتومی  $m$  نخواهد داشت. بنابراین بدست می آوریم:

$$\begin{aligned}\Delta E_{n,l}^{(s,t)} &= \langle \Psi_{n,l,m}^{(s,t)} | \frac{e^2}{|r_1 - r_2|} | \Psi_{n,l,m}^{(s,t)} \rangle \\ &= \frac{1}{2} \int \frac{e^2}{|r_1 - r_2|} [\psi_{1,0,0}(r_1)\psi_{n,l,m}(r_2) \pm \psi_{1,0,0}(r_2)\psi_{n,l,m}(r_1)]^2 \\ &= \int \frac{e^2}{|r_1 - r_2|} |\psi_{1,0,0}(r_1)|^2 |\psi_{n,l,m}(r_2)|^2 \pm \int \frac{e^2}{|r_1 - r_2|} \psi_{1,0,0}^*(r_1)\psi_{1,0,0}(r_2)\psi_{n,l,m}^*(r_1)\psi_{n,l,m}(r_2) \\ &= J_{n,l} \pm K_{n,l}\end{aligned}\quad (40)$$

انتگرال های مربوطه را می توان به طریق تحلیلی حساب کرد اگر چه ما این کار را در اینجا انجام نخواهیم داد. آنچه که به آن توجه خواهیم کرد آن است که این انتگرال ها مثبت هستند و هم چنین درقید زیر صدق می کنند:

$$0 \leq K_{n,l} \leq J_{n,l}\quad (41)$$

بنابراین بدست می آوریم

$$\Delta E_{n,l}^s = J_{n,l} + K_{n,l},\quad (42)$$

و

$$\Delta E_{n,l}^t = J_{n,l} - K_{n,l}.\quad (43)$$

این روابط نشان می دهند که تصحیح انرژی برای هر دو نوع حالت مثبت است که طبیعی است زیرا این تصحیح ناشی از نیروی دافعه الکترون هاست، ثانیاً تصحیح انرژی حالت  $\Psi^s$  از تصحیح انرژی حالت های  $\Psi^t$  بیشتر است. این نتیجه نیز طبیعی است زیرا در حالت  $\Psi^s$  تابع موج فضایی متقارن است و احتمال اینکه الکترون ها به نزدیکی یکدیگر بیایند بیشتر است، در نتیجه انرژی دافعه آنها بیشتر از وقتی است که در حالت پادمقارن  $\Psi^t$  قرار دارند. جمله  $J_{n,l}$  تعبیر روشنی دارد و نشان دهنده انرژی دافعه دو الکترون با یکدیگر است. جمله دوم ناشی از اصل طرد پاولی و متقارن کردن یا پادمقارن کردن تابع موج فضایی است و هیچ تعبیر کلاسیکی ندارد. این جمله به جمله تبدالی یا *Exchange Term* معروف است. می توان به یک معنا آن را برهم کنش ناشی از اسپین الکترون ها در نظر گرفت اگرچه این برهم کنش ناشی از گشتاور مغناطیسی الکترون ها نیست و فقط ناشی از فرمیون بودن الکترون ها و اصل طرد پاولی است. برای آنکه بستگی این برهم کنش را به اسپین نشان دهیم می توانیم راه زیر را طی کنیم. قرار می دهیم

$$\Delta E_{n,l} = J_{n,l} + \alpha K_{n,l}\quad (44)$$



که در آن  $\alpha$  عددی است که برای حالت منفرد یا  $S(S+1) = 0$  برابر است با 1 و برای حالت سه گانه یا  $S(S+1) = 2$  برابر است با -1. بنابراین می توانیم بنویسیم

$$\alpha = 1 - 2S(S+1). \quad (45)$$

از طرفی می دانیم که

$$S(S+1) = (s_1 + s_2)^2 = \frac{3}{4} + \frac{3}{4} + 2s_1 \cdot s_2 = \frac{3}{2} + \frac{1}{2}\sigma_1 \cdot \sigma_2. \quad (46)$$

بنابراین خواهیم داشت

$$\alpha = -\frac{1}{2}(1 + \sigma_1 \cdot \sigma_2), \quad (47)$$

و در نتیجه

$$\Delta E_{n,l} = J_{n,l} - \frac{1}{2}(1 + \sigma_1 \cdot \sigma_2)K_{n,l}. \quad (48)$$

به این ترتیب می بینیم که تصحیح انرژی به صورت یک ضریب منفی در جمله برهم کنش دواسپین نوشته شده است. این جمله عیناً مثل جمله هامیلتونی برهم کنش مغناطیسی دواسپین است با این تفاوت که منشأ آن اصل طرد پاولی است و از نظر مرتبه نیز از برهم کنش مغناطیسی بین اسپین دو الکترون بسیار قوی تر است. در واقع انرژی برهم کنش مغناطیسی اسپین دو الکترون که در فاصله ای از مرتبه ابعاداتمی از هم قرار گرفته اند از مرتبه زیر است:

$$E_{mag} \sim \frac{\mu_1 \cdot \mu_2}{r^3} \sim \frac{1}{a_0^3} \left(\frac{e}{mc}\right)^2 s_1 \cdot s_2 \sim \frac{1}{a_0^3} \left(\frac{e}{mc}\right)^2 \hbar^2 \quad (49)$$

و برهم کنش تبدالی دو الکترون از مرتبه زیر است:

$$E_{exchange} \sim e^2 \frac{1}{a_0} \quad (50)$$

که در آن  $a_0$  شعاع بوهر است. با توجه به اینکه  $a_0 = \frac{1}{\alpha} \frac{\hbar}{mc}$  بدست می آوریم که

$$E_{exchange} \sim \alpha^{-2} E_{mag} \sim (137)^2 E_{mag}, \quad (51)$$

که نشان می دهد انرژی تبدالی بین ده تا صد هزار بار از انرژی برهم کنش مغناطیسی دو الکترون بیشتر است. این موضوع که در مواد فرومغناطیسی اسپین ها چگونه با برهم کنش مغناطیسی ضعیف شان می توانند بایکدیگر برهم کنش کرده و یک نظم

بلند برد و مغناطش خود بخود بوجود آورند تا مدتها به عنوان یک معما در فیزیک کوانتومی و فیزیک حالت جامد باقی مانده بود تا اینکه ورنر هایزنبرگ توضیح فوق را مبنی بر برهم کنش تبادل الکترون ها برای انرژی زیاد برهم کنش بین اسپین ها در مواد فرامغناطیس ارائه کرد.