4P041

強磁場中の水素分子の波動関数

(京大理) 久保 厚

【序】強磁場のもとでは、Aharonov-Bohm 効果によりエネルギー準位の交差が起こる。 このような準位交差を理解することは半導体デバイスの設計等にも役に立つと思わ れる。ここでは $H_2 や H_3^+$ の比較的小さな分子について、精密な計算により磁場誘起準 位交差について調べる。 $1a.u.=2.35 \times 10^5 T$ の近傍あるいは超える強磁場中では原子波 動関数は Lorentz 力のため磁場に垂直な方向に収縮する。そのため Schmelcher らが磁 場に平行に配向した水素分子の計算で使用した様に、非等方 Gauss 軌道で分子軌道を 表現する必要がある。¹ 本研究では、1-100a.u.の磁場について Gauss 基底の exponent を決定し、それを用いて H_2 および H_3^+ のエネルギーを GIAO Hatree Fock 法で計算し た。

【方法】

1.非等方 Gauss 軌道を用いた強磁場中の水素原子の基底関数の決定。 基底関数として用いた非等方 Gauss 軌道は次の式で表される。

 $\left|\vec{a}_{A,k}\right\rangle = \mathcal{N}\left(\vec{a},k\right) \prod_{l=x,y,z} r_{A,l}^{a_{l}} \exp\left\{-\mathbf{Z}_{k,\perp}\left(r_{A,x}^{2}+r_{A,y}^{2}\right)-\mathbf{Z}_{k,\parallel}r_{A,z}^{2}-i\vec{\mathcal{A}}_{A}\cdot\vec{r}\right\}$ (1)

ここで $\vec{A_A} = \frac{1}{2}\vec{B_0} \times \vec{A}$ は原子核の位置 \vec{A} における静磁場 $\vec{B_0}$ によるベクトルポテンシャ

ルである。 $z_{k,\parallel}, z_{k,\perp}$ は exponent の磁場に平行な成分と垂直な成分である。1s 軌道を表

現するのに N_{GTO} の非等方 Gauss 軌道を用いた。初めに z_{LII}, z_{RII}, a, b をパラメーターと

し次の式で $2N_{GTO}$ 個の exponent を生成し軌道エネルギーを最小化した。

$$\boldsymbol{z}_{k,\parallel} = \boldsymbol{z}_{1,\parallel} \exp\left\{-\ln \boldsymbol{z}_{R,\parallel} \times (k-1)^{a}\right\} \quad k = 1, \cdots, N_{\text{GTO}}$$
(2)
$$\boldsymbol{z}_{k,\perp} = \left\{\boldsymbol{z}_{k,\parallel}^{\ b} + \left(\frac{1}{4}B_{0}\right)^{b}\right\}^{1/b}$$
(3)

次に上で求めた exponent を初期値とし $2N_{GTO}$ 個のパラメーターすべてを変化させ、最 適化した。

2. p 軌道の Gaussian exponent の決定。

p 軌道は簡単のため1個の等方的な Gauss 軌道で表し、 H_2 や H_3^+ の Hatree Fock エネル ギーを最小化するように決めた。 s 軌道は1で求めた 5 個 Gauss 基底を、311 に短縮 して用いた。

【結果と考察】

式(2,3)を使った最適化では*a* = 0.75, *b* = 2.32 とした。結果を表1にまとめた。5 個の Gauss 基底関数を用いると1番目の最適化で1×10⁻³のエネルギーの精度が得られた。 10 個の Gauss 基底を用いた場合は2番目の最適化を組み合わせて5×10⁻⁷のエネルギ ーの精度が得られた。

$B_0/a.u.$	N _{GTO}	$\boldsymbol{e}_{1s}/a.u.$							
		Eq.(2,3)による	すべての指数	Kravchenko ²					
		最適化	の最適化	の厳密解					
1.0	5	-0.33098	-0.33103	-0.331168896733					
1.0	7	-0.331139	-0.331157						
1.0	10	-0.331154	-0.33116836						
10	5	3.25250	3.25237	3.252202836286					
100	5	46.21091	46.21057	46.210195763695					

表1.水素原子の1s状態のエネルギー

次に上で決めた基底関数を用い H₂および H₃⁺のエネルギーを計算した。H₂で 分子が磁場に平行な場合は Detmer らによる計算が行われている。それ以外のデータ ーは本研究が最初のデーターである。磁場に垂直に H₂分子が配向した場合、平行配 向に比べてエネルギーが高くなり、結合長が短くなる。

表2. H_2 および H_3^+ のエネルギーの磁場依存性

		$H_{3}^{+}:{}^{1}\Sigma_{g}$						
	$\overrightarrow{\mathrm{HH}} \parallel \overrightarrow{B}_0$				$\overrightarrow{\mathrm{HH}} \perp \overrightarrow{B}_0$		$\overrightarrow{\mathrm{HH}} \perp \overrightarrow{B}_0$	
$B_0/a.u.$	this work (HF)		Detmer (CI)		this work(HF)		this work(HF)	
	e /a.u.	$R_{ m HH}$	e /a.u.	R _{HH}	e /a.u.	R _{HH}	e /a.u.	R _{HH}
		/a.u.		/a.u.		/a.u.		/a.u.
0.0	-1.1326	1.39	-1.173436	1.40	-1.1326	1.39	-1.2986	1.64
1	-0.8465	1.22	-0.890336	1.24	-0.8159	1.15	-1.0056	1.37
10	5.9532	0.69	5.889023	0.70	6.3332	0.56	6.1458	0.65
100	90.637	0.33	90.506974	0.334	92.728	0.225	93.4550	0.25

1.T. Detmer, et al., PRA 56, 1825 (1997).

2.Y.P.Kravchenko, et al., PRA <u>54</u>, 287 (1996).