

構造化学 (岡林潤) 過去問解答集 (2013~2015)

1. 記述問題対策

(1) 「原子内の電子は、その軌道が、ド・ブロー波の波長の整数倍であることに限って、どのような放射波も放出せず、円軌道を描いて回る」というのは、ボアの定常状態の仮定であった。このとき、どのような軌道が許されるか。(2013)

答) 電子の角運動量が $\frac{h}{2\pi} (= \hbar)$ の整数倍であり、電子が円軌道上で、定在波を作る条件について言及するのは ok. $mvr = n\hbar$, $m v = \frac{h}{\lambda}$ という式も書いていいでしょう。(2) ボアモデルについて、電子のエネルギー $E = X \cdot \frac{1}{n^2}$ として、 X を求めよ。(2014, 2015)

* 2015 年は誘導あり、2014 年は誘導なし (高校物理 70% で関係ないとは思いますが)

答) 次の 3 つの式が立てられればあとは計算のみです。

$$m \frac{v^2}{r} = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \cdot \frac{e^+ e^-}{r^2}, \quad mvr = \frac{n\hbar}{2\pi}, \quad E = -\frac{e^+ e^-}{8\pi\epsilon_0 r}$$

($mvr = n\hbar$ としても良いでしょう。面倒になりそう)

$$mvr = \frac{n\hbar}{2\pi} \therefore v = \frac{n\hbar}{2\pi mr}$$

$$m \frac{1}{r} \cdot \left(\frac{n\hbar}{2\pi mr} \right)^2 = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \cdot \frac{e^+ e^-}{r^2} \therefore r = \frac{6\hbar^2}{\pi m e^+ e^-} \cdot n^2$$

$$\therefore E = -\frac{e^+ e^-}{8\pi\epsilon_0} \cdot \frac{\pi m e^+ e^-}{6\hbar^2} \cdot \frac{1}{n^2} = -\frac{m e^+ e^-}{8\pi\epsilon_0 \hbar^2} \cdot \frac{1}{n^2} \therefore X = -\frac{m e^+ e^-}{8\pi\epsilon_0 \hbar^2} \quad (\text{マイナスを忘れないように})$$

(3) フォトン定数を求める方法を述べよ。(2013)

答) 光電効果の実験を行えばよいです。横軸に光の振動数、縦軸に金属表面から飛び出た電子の運動エネルギーをプロットすると、直線が得られ、この傾きがフォトン定数となります。

(4) 時間に依存しない波動方程式から、Schrödinger eq. を導出 (2014, 2015)

答) $\frac{d^2}{dx^2} \psi(x) + \frac{\omega^2}{v^2} \psi(x) = 0 \quad \dots \textcircled{1}$

$$v = \lambda \cdot \nu, \quad \omega = 2\pi\nu \text{ より } \frac{\omega^2}{v^2} = \frac{4\pi^2}{\lambda^2}$$

$$\lambda = \frac{h}{p} \text{ より } \frac{4\pi^2}{\lambda^2} = \frac{4\pi^2}{h^2} p^2 = \frac{1}{\hbar^2} \cdot 2m(E - U(x))$$

$$\textcircled{1} \text{ に代入して } \frac{d^2}{dx^2} \psi(x) + \frac{2m}{\hbar^2} (E - U(x)) \psi(x) = 0$$

$$\therefore -\frac{\hbar^2}{2m} \psi''(x) + U(x) \psi(x) = E \psi(x) \quad (\text{Schrödinger eq.})$$

(5) 水素原子について、軌道分布関数、位置の期待値の違いを求めよ (2013, 2014, 2015)

答) 数式による違いは最低条件で、それだけ書いても満点は来ないでしょう。

まず、軌道分布関数は、 $P(r) = |R_{nl}(r)|^2 \cdot r^2$, 位置の期待値は、 $\langle r \rangle = \int \psi^* r \psi d\tau$ で表わされ

両者の違いとして、次の 2 つを書いておくと良いです。

1. $P(r)$ は、 $r \sim r+dr$ の区間に電子が存在する確率で、 r についての関数だが、 $\langle r \rangle$ は定数2. $P(r)$ の最大値を与える r が $\langle r \rangle$ に等しいとは限らない

(6) 水素原子について、s, p, d 軌道の概形と関数系を示せ (2014, 2015)

* 規格化定数は不要です (岡林情報)

答) 教科書にもいろいろな図があるので、そこを見て下さい。

(7) 有効核電荷とは何か、説明せよ。(2013, 2014, 2015)

答) 1. および電子に着目すると、周囲の電子は正電荷を部分的に遮蔽していると思えます。

2. 1. に基づいて算出した正味の電荷を有効核電荷という。で ok です (Z-7-9 規則を書いてもいいと)

(f) 電気陰性度の何れを説明せよ。(2013)

答) 1. 原子の電子を引く力として表す度合いで、元素の最も電気陰性度が高い、周期表の左下ほど大きくなる。
2. 異種二原子分子では、原子間の電気陰性度の違いから、共有電子対がどちらかの原子に引き寄せられて、極性が生じる。

* 双極子モーメントについて、書いても良いと問題文に記述がある。

(g) 二原子分子の結合長を求める方法を述べよ。(2013, 2014, 2015)

答) 二原子分子の回転のスペクトルを測定すると、その線の幅が、回転定数 $B (= \frac{h}{8\pi^2 I})$ の2倍で与えられる。
 π の値は分かっているので、ここから慣性モーメント I が分かる。 $I = \mu r^2$ の関係から r が分かる。
二原子分子の結合長が分かる。

(h) N_2 , O_2 について、エネルギー図、電子配置、結合次数、磁性の有無を述べよ。

答) エネルギー図については教科書がメインなので、こちらを参照。 N_2 の軌道の逆転を忘れないように。

N_2 $(1\sigma_g)^2 (1\sigma_u)^2 (2\sigma_g)^2 (2\sigma_u)^2 (1\pi_u)^4 (3\sigma_g)^2$, 結合次数 3, 磁性無し

O_2 $(1\sigma_g)^2 (1\sigma_u)^2 (2\sigma_g)^2 (2\sigma_u)^2 (3\sigma_g)^2 (1\pi_u)^4 (1\pi_g)^2$, 結合次数 2, 磁性有り

(i) イオン化エネルギーは周期的に変化するが、Be と B / N と O / Mg と Al / P と S では大小の逆転が生じる。
この理由を述べよ。(2013)

答) Be, N, Mg, P の電子配置を見れば分かる。

Be: $(1s)^2 (2s)^2$, N: $(1s)^2 (2s)^2 (2p_x)^1 (2p_y)^1 (2p_z)^1$, Mg: $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^6 (3s)^2$,

P: $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^6 (3s)^2 (3p_x)^1 (3p_y)^1 (3p_z)^1$ であり、どれも安定な構造で、(閉殻)

なので、B, O, Al, S は電子1個を取り去ると安定な電子配置になる。おと、イオン化エネルギーの大小にこのように逆転が生じる。

(j) HF, F_2 のイオン化エネルギーに差が生じる理由を述べよ。(2014)

答) HF は極性が有り、 F_2 は極性が無い。おと、HF の共有電子対は F 側の側に引き寄せられている。

おと、HF から電子を取り去る方が多くのエネルギーを要するので、このように差が生じる。

(k) C_2 は存在するかどうかを考察せよ。(2015)

答) C_2 の電子配置は $C_2: (1\sigma_g)^2 (1\sigma_u)^2 (2\sigma_g)^2 (2\sigma_u)^2 (1\pi_u)^4$ であり、結合次数は 2

なので、 C_2 は存在する (* 結合次数は 2 で、磁性無し)

2. 井戸型ポテンシャル (問題文省略。2013~2015 で同じ問題が出題)

(1) Schrödinger eq. は $-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2}{dx^2} \psi(x) = E \psi(x)$

(2) 境界条件: 規格化条件を適用しよう ($\psi(0) = \psi(a) = 0$, $\int_0^a \psi^* \psi dx = 1$ として)

$\psi(x) = A \exp(i k x) + B \exp(-i k x)$ という形で与えられている。

結局は $\psi(x) = \sqrt{\frac{2}{a}} \sin \frac{n\pi}{a} x$ の形にもどいていくので、逆算しても良いと分かる。

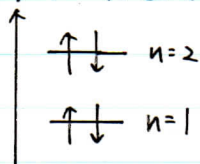
$\psi(0) = 0 \Rightarrow A + B = 0$, $\psi(a) = 0 \Rightarrow k = \frac{n\pi}{a}$, $\int_0^a \psi^* \psi dx = 1 \Rightarrow A = \sqrt{\frac{2}{a}}$ と計算する。

(次のページへ続く)

(7) エネルギー固有値は覚えておくこと。 $\frac{n^2 h^2}{8ma^2}$

(Schrödinger eq. の解の導出: $\psi(x) = \sqrt{\frac{2}{a}} \sin \frac{n\pi}{a} x$ として $-\frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{n\pi}{a}\right)^2 \psi(x) = E \psi(x)$)

(8) フォトリソンの光子は4個あるので、



(5) フォトリソンの吸収光子の波長の最大値は $\frac{ch}{\lambda} = \frac{5h^2}{8ma^2} \therefore \lambda = \frac{8mca^2}{5h}$

(6) 2つのエネルギーレベルより、エネルギーレベル間のエネルギー差が大きいほど、光子の波長 λ は長くなる。

3. 水素原子 (変分法編) (2013)

$$E(a) = \frac{\int \psi^* \hat{H} \psi d\tau}{\int \psi^* \psi d\tau} \quad \text{基底関数, } \hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m} \nabla^2 - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} \quad \left(\begin{array}{l} \nabla^2 = \frac{1}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial}{\partial r} \right) + \frac{1}{r^2} \Delta \\ \Delta = \frac{1}{\sin\theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\sin\theta \frac{\partial}{\partial \theta} \right) + \frac{1}{\sin^2\theta} \frac{\partial^2}{\partial \phi^2} \end{array} \right)$$

基底関数 \rightarrow 積分公式の活用 $\left(\int_0^\infty x^n \exp(-ax) dx = \frac{n!}{a^{n+1}} \right)$

$$\begin{aligned} (1) \int \psi^* \psi d\tau &= \int \exp(-2ar) r^2 \sin\theta dr d\theta d\phi \\ &= \int_0^{2\pi} d\phi \int_0^\pi \sin\theta d\theta \int_0^\infty r^2 \exp(-2ar) dr \\ &= 4\pi \int_0^\infty r^2 \exp(-2ar) dr = 4\pi \cdot \frac{2!}{(2a)^3} = \frac{\pi}{a^3} \end{aligned} \quad \begin{array}{l} (\text{計算の工夫}) \\ \int_0^{2\pi} d\phi \int_0^\pi \sin\theta d\theta = 4\pi \end{array}$$

$$\begin{aligned} (2) \int \psi^* \hat{H} \psi d\tau &= \int \exp(-ar) \left(\frac{1}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial}{\partial r} \right) - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} \right) \exp(-ar) r^2 \sin\theta dr d\theta d\phi \\ &= 4\pi \int_0^\infty \exp(-ar) \left(-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{1}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial}{\partial r} \right) - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} \right) \exp(-ar) r^2 dr \\ &= 4\pi \left(-\frac{\hbar^2}{2m} \int_0^\infty \exp(-ar) \frac{1}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left(-ar \exp(-ar) \right) - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \int_0^\infty r \exp(-2ar) dr \right) \\ &= 4\pi \left(-\frac{\hbar^2}{2m} \int_0^\infty \exp(-ar) \left(-2a \exp(-ar) + a^2 r \exp(-ar) \right) - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \int_0^\infty r \exp(-2ar) dr \right) \\ &= 4\pi \left(-\frac{\hbar^2}{2m} \left(-2a \cdot \frac{1!}{(2a)^2} + a^2 \cdot \frac{2!}{(2a)^3} \right) - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \cdot \frac{1!}{(2a)^2} \right) \\ &= 4\pi \left(-\frac{\hbar^2}{2m} \left(-\frac{1}{2a} + \frac{1}{4a} \right) - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \cdot \frac{1}{4a^2} \right) \\ &= 4\pi \left(\frac{\hbar^2}{8ma} - \frac{e^2}{16\pi\epsilon_0 a^2} \right) = \frac{\pi\hbar^2}{2m} \cdot \frac{1}{a} - \frac{e^2}{4\epsilon_0} \cdot \frac{1}{a} \end{aligned}$$

$$(3) E(a) = \frac{\hbar^2}{2m} a - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} a \quad \therefore E(a) = \frac{\hbar^2}{2m} a - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} a \quad \therefore \text{minimize } E(a) \rightarrow a = \frac{me^2}{4\pi\epsilon_0 \hbar^2}$$

$$\therefore a = \frac{me^2}{4\pi\epsilon_0 \hbar^2} \quad \left(\hbar = \frac{h}{2\pi} \text{ として } a = \frac{\pi me^2}{6\hbar^2} \right)$$

4. 水素原子 (Schrödinger eq 編) (2014, 2015)

2015年極座標に与えられた数学的な問題も解けた。

(1) 極座標で表す。 $d\tau = r^2 \sin\theta dr d\theta d\phi$ とする

$$\begin{cases} x = r \sin\theta \cos\phi \\ y = r \sin\theta \sin\phi \\ z = r \cos\theta \end{cases} \quad \begin{cases} r \geq 0 \\ 0 \leq \theta \leq \pi \\ 0 \leq \phi \leq 2\pi \end{cases}$$

$d\tau = r^2 \sin\theta dr d\theta d\phi$ に与えられた。(1) 図示 or (2) ヤコビアン計算

... (1) の方が圧倒的に早い。

(2) $\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{mc}$

(2) $\langle r \rangle, \langle k \rangle, \langle v \rangle$ Efectos, Efectos de efectos.

$$\langle r \rangle = \int \psi^* r \psi d\tau, \quad \langle k \rangle = \int \psi^* \left(-\frac{\hbar^2}{2m} \nabla^2 \right) \psi d\tau, \quad \langle V \rangle = \int \psi^* \left(-\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} \right) \psi d\tau \quad 2-9$$

教授の証明 $E = K + U \Leftrightarrow \langle E \rangle = \langle K \rangle + \langle U \rangle \Leftrightarrow \langle K \rangle = E - \langle U \rangle$ だが $\langle K \rangle$ は定数ではない

$$\begin{aligned} \langle r \rangle &= \int \left(\frac{1}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{c}{a_0} \right)^{3/2} \exp(-r/a_0) \right) r \left(\frac{1}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{c}{a_0} \right)^{3/2} \exp(-r/a_0) \right) d\tau \\ &= \int_0^{2\pi} d\phi \int_0^\pi \sin\theta d\theta \int_0^\infty \frac{1}{\pi} \left(\frac{c}{a_0} \right)^3 r^3 \exp(-2r/a_0) dr \\ &= 4\pi \cdot \frac{1}{\pi} \cdot \left(\frac{c}{a_0} \right)^3 \cdot \int_0^\infty r^3 \exp(-2r/a_0) dr = \frac{4}{a_0^3} \cdot \left(\frac{a_0}{2} \right)^4 \cdot 3! = \frac{3}{2} a_0 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \langle U \rangle &= \int \left(\frac{1}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{a_0}{2} \right)^{3/4} \exp\left(-\frac{r}{a_0}\right) \right) \frac{-e^2}{4\pi\epsilon_0 r} \left(\frac{1}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{a_0}{2} \right)^{3/4} \exp\left(-\frac{r}{a_0}\right) \right) d\tau \quad * \text{ 2 个 } r \text{ 在 } \int_0^\infty \int_0^\pi \int_0^{2\pi} \\ &= \frac{1}{\pi} \left(\frac{a_0}{2} \right)^3 \cdot \int_0^{2\pi} d\phi \int_0^\pi \sin\theta d\theta \int_0^\infty -\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} \exp\left(-\frac{2r}{a_0}\right) dr \\ &= 4 \cdot \left(\frac{a_0}{2} \right)^3 \cdot \left(-\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \right) \cdot \left(\frac{a_0}{2} \right)^2 \cdot 1! \\ &= -\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 a_0} = -\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \cdot \frac{\pi m e^4}{\hbar^2 \epsilon_0} = -\frac{m e^4}{4\epsilon_0 \hbar^2} \end{aligned}$$

for the 2nd level $E = -\frac{me^4}{8\epsilon_0^2 h^2} \therefore \langle k \rangle = \frac{me^4}{8\epsilon_0^2 h^2} \therefore$ energy is $-2 \cdot (-1) = 2$

(1) 動徑方向, Schrödinger 方程式表示:

$$\left(-\frac{\hbar^2}{2m r^2} \frac{d}{dr} \left(r^2 \frac{d}{dr} \right) + U(r) \right) \psi_{ls}(r) = E \psi_{ls}(r)$$

(4) Schrödinger 方程为: $\psi_{1s} = \frac{1}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{1}{a_0} \right)^{3/2} \exp(-r/a_0)$ 代入 λ , 求能和固有值 E 的关系

* 与に於計算外面倒りので、答えが命か、この前提、解いていきます。答えは $-\frac{mc^2}{8\pi\hbar^2}$ に到ります。

$$\begin{aligned} & \left(-\frac{\hbar^2}{2m\gamma^*} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial}{\partial r} \right) - \frac{e^*}{4\pi\epsilon_0 r} \right) \frac{1}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{1}{a_0} \right)^{3/2} \exp(-r/a_0) \\ &= -\frac{\hbar^2}{2m\gamma^*} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \left(-\frac{1}{a_0} \right) \frac{1}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{1}{a_0} \right)^{3/2} \exp(-r/a_0) \right) - \frac{e^*}{4\pi\epsilon_0 r} \frac{1}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{1}{a_0} \right)^{3/2} \exp(-r/a_0) \\ &= \frac{1}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{1}{a_0} \right)^{3/2} \left(-\frac{\hbar^2}{2m\gamma^*} \left(-\frac{1}{a_0} \right) (2r \exp(-r/a_0) - \left(\frac{1}{a_0} \right) r^2 \exp(-r/a_0)) - \frac{e^*}{4\pi\epsilon_0 r} \exp(-r/a_0) \right) \\ &= \frac{1}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{1}{a_0} \right)^{3/2} \left(-\frac{\hbar^2}{2ma_0^2} \exp(-r/a_0) + \left(\frac{2\hbar^2}{2ma_0} - \frac{e^*}{4\pi\epsilon_0} \right) \cdot \frac{1}{r} \exp(-r/a_0) \right) \\ a_0 &= \frac{\epsilon_0 \hbar^2}{\pi m e^*} \quad \frac{\hbar^2}{ma_0} = \frac{e^*}{4\pi\epsilon_0} \quad \frac{1}{r} \exp(-r/a_0), \text{ 係數 } r=0 \\ \therefore E &= -\frac{\hbar^2}{2ma_0^2} = -\frac{me^4}{8\epsilon_0^2 \hbar^2} \quad r \neq 0. \end{aligned}$$

5. N_2 , O_2 , O_2^+ 比較 (2013, 2015)

N_2 , O_2 , O_2^+ の結合次数, 解離エネルギー, 結合距離, 磁気モーメントの大小を比較する問題 27

例: 各々の電子配置は.

$$N_2: (|\sigma_g\rangle)^2 (|\sigma_u\rangle)^2 (2\sigma_g)^2 (2\sigma_u)^2 (|\pi_u\rangle)^6 (3\sigma_g)^4$$

$$O_L: (1\sigma_g)^2 (1\sigma_u)^2 (2\sigma_g)^2 (2\sigma_u)^2 (3\sigma_g)^2 (1\pi_u)^4 (1\pi_g)^4$$

$$Q_2^T: (1\sigma_3)^2 (1\sigma_u)^2 (2\sigma_2)^2 (2\sigma_u)^2 (3\sigma_2)^2 (1\pi_u)^4 (1\pi_3)^1$$

127897.

(1) 混合冰数问. N_2) 3. O_2) 2. O_2^+) $\frac{5}{2}$ TTT. $N_2 > O_2^+ > O_2$

(2) 結合次數比大於1的程解離平衡式: $N_2 > O_2 > O$

(1) 结合水数越大，溶解程结合距离越小， $O_2 > O_2^+ > N_2$

(4) 37. N_2 には磁性が無く、 O_2 、 O_2^+ には磁性がある。酸素分子の結合距離は

關係如下。 $O_2 > O_2^+ > N_2$

6. 軌道エネルギー α_A, α_B の異核二原子分子について考えよ。共鳴積分 β (eV), 重なり積分 $S=0$ とする (2013)

(1) $\Psi = C_A \phi_A + C_B \phi_B$ とし、secular eq. は

$$\begin{vmatrix} \alpha_A - E & \beta \\ \beta & \alpha_B - E \end{vmatrix} = 0$$

(2) (1) の secular eq. を解く。 $(\alpha_A - E)(\alpha_B - E) - \beta^2 = 0$

$$\therefore E^2 - (\alpha_A + \alpha_B)E + \alpha_A \alpha_B - \beta^2 = 0$$

$$\therefore E = \frac{1}{2} (\alpha_A + \alpha_B \pm \sqrt{(\alpha_A + \alpha_B)^2 - 4(\alpha_A \alpha_B - \beta^2)})$$

$$= \frac{1}{2} (\alpha_A + \alpha_B \pm \sqrt{(\alpha_A - \alpha_B)^2 + 4\beta^2})$$

$$\therefore \text{bonding: } \frac{1}{2} (\alpha_A + \alpha_B - \sqrt{(\alpha_A - \alpha_B)^2 + 4\beta^2}), \text{ anti-bonding: } \frac{1}{2} (\alpha_A + \alpha_B + \sqrt{(\alpha_A - \alpha_B)^2 + 4\beta^2})$$

(3) $\Delta = \frac{1}{2} \sqrt{(\alpha_A - \alpha_B)^2 + 4\beta^2}$

$$= \frac{1}{2} (\alpha_A - \alpha_B) \left(1 + \left(\frac{2\beta}{\alpha_A - \alpha_B} \right)^2 \right)^{1/2}$$

$$= \frac{1}{2} (\alpha_A - \alpha_B) \left(1 + \frac{1}{2} \left(\frac{2\beta}{\alpha_A - \alpha_B} \right)^2 \right)$$

$$= \frac{1}{2} (\alpha_A - \alpha_B) + \frac{\beta^2}{\alpha_A - \alpha_B}$$

* 安定化エネルギー

$$\frac{1}{2} (E_{\text{anti-bonding}} - E_{\text{bonding}}) \text{ eV}$$

7. HF のエネルギー図、電子配置を示し、HF の電荷の偏りやイオン性を求めよ。

HF の結合距離 0.096 nm, 双極子モーメント 1.98 D, 電荷の電荷 $1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$ とする (2013)

(1 D = $3.36 \times 10^{-30} \text{ C} \cdot \text{m}$)

エネルギー図は教科書参照。電子配置は

57. 双極子モーメント、結合距離の値から電荷の偏りを。 $3.36 \times 10^{-30} \times 1.98 = \delta \times 0.096 \times 10^{-9} \text{ s'}$

$$\delta \div 7.2 \times 10^{-20}$$

$$\text{57. イオン性は } \frac{\delta}{1.6 \times 10^{-19}} \times 100 = 45.3\%$$

8. CO と NO の比較 (2014, 2015)

(1) いづれかのエネルギー図は教科書参照で。電子配置は下の式に示す。

$$\text{CO: } (1\sigma)^2 (2\sigma)^2 (3\sigma)^2 (4\sigma)^2 (1\pi)^4 (1\pi)^4 (5\sigma)^2, \text{ NO: } (1\sigma)^2 (2\sigma)^2 (3\sigma)^2 (4\sigma)^2 (5\sigma)^1 (1\pi)^4 (1\pi)^4 (2\pi)^1$$

(2) 双極子モーメントの向きは、正負で示す。

CO: 酸素 \rightarrow 炭素, NO: 窒素 \rightarrow 酸素 と示す。電子配置からわかるように。

(3) 次の2つの結果が相殺し合うことを明記しよう

1. C, O の電気陰性度の違いから、O側に電子が引きつけられ、 $C^{\delta+} \equiv O^{\delta-}$ になる

2. CO の分子軌道は 5 σ 軌道に 2 π 軌道が重なっており、 $C^{\delta-} \equiv O^{\delta+}$ になる

結果的に 2. の効果が勝り、C がわずかに負の電荷を帯びることを明記して示さなければならない

(4) NO は反結合性軌道に電子が 1 つ入っているため、イオン化しやすいことに着目しよう

(N_2 はイオン化しやすさから結合性軌道から電子を取り除く必要がある)

したがって、 N_2 の方がイオン化エネルギーは大きい。

9. 分子振動の積分法 (2014)

3. と同じ.

$$E(a) = \frac{\int \psi^* \hat{H} \psi d\tau}{\int \psi^* \psi d\tau} \quad \text{最小化.} \quad \hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2}{dx^2} + \frac{1}{2} k x^2 \quad \text{注意!!}$$

ポイント → ガウス積分の使用 ($\int_{-\infty}^{\infty} x^n \exp(-ax^2) dx = (2n-1)!! \left(\frac{\pi}{a}\right)^{1/2} \left(\frac{1}{2a}\right)^n$, $\int_{-\infty}^{\infty} \exp(-ax^2) dx = \left(\frac{\pi}{a}\right)^{1/2}$)

$$(1) \int \psi^* \psi d\tau = \int \exp(-2ax^2) dx = \sqrt{\frac{\pi}{2a}}$$

$$\begin{aligned} (2) \int \psi^* \hat{H} \psi d\tau &= \int \exp(-ax^2) \left(-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2}{dx^2} + \frac{1}{2} k x^2 \right) \exp(-ax^2) dx \\ &= -\frac{\hbar^2}{2m} \int \exp(-ax^2) \frac{d^2}{dx^2} \exp(-ax^2) dx + \frac{k}{2} \int x^2 \exp(-2ax^2) dx \\ &= -\frac{\hbar^2}{2m} \int \exp(-ax^2) \frac{d}{dx} (-2ax \exp(-ax^2)) dx + \frac{k}{2} \int x^2 \exp(-2ax^2) dx \\ &= \frac{a\hbar^2}{m} \int \exp(-ax^2) (\exp(-ax^2) - 2ax^2 \exp(-ax^2)) dx + \frac{k}{2} \int x^2 \exp(-2ax^2) dx \\ &= \left(\frac{k}{2} - \frac{2a^2\hbar^2}{m} \right) \int \frac{x}{2a} \exp(-ax^2) dx + \frac{a\hbar^2}{m} \int \exp(-ax^2) dx \\ &= \left(\frac{k}{2} - \frac{2a^2\hbar^2}{m} \right) \sqrt{\frac{\pi}{2a}} \cdot \frac{1}{2a} + \frac{a\hbar^2}{m} \sqrt{\frac{\pi}{2a}} \\ &= \frac{a\hbar^2}{2m} \sqrt{\frac{\pi}{2a}} + \frac{k}{2} \sqrt{\frac{\pi}{2a}} - \frac{1}{4a} \\ &= \sqrt{\frac{\pi}{2a}} \left(\frac{\hbar^2}{2m} a + \frac{k}{2} \right) \end{aligned}$$

$$(3) E(a) = \frac{\hbar^2}{2m} a + \frac{k}{4a} \text{ s.t. minimize } E(a) \rightarrow \frac{\hbar^2}{2m} a = \frac{k}{4a} \Leftrightarrow a^2 = \frac{mk}{4\hbar^2} \therefore a = \frac{\sqrt{mk}}{2\hbar}$$

岡林君の構造化学は 22ms 出てると思ってる

この7/7 課外で優秀組になる!! 偉業にかなうかな!!

質問の twitter 2 → @Naoki_pmpm "180x180"

以上