

## [ 物理化学 I (基礎) ] (全 2 題)

## [ 問題 1 ]

2004 年頃完成予定で、米・ロシア・EU・日本の共同で現在建設中の国際宇宙ステーションは高度約 400 km の大気圏 (熱圏) の軌道を飛行する。この高度では酸素原子が大気の主成分であることが知られている (全体の約 85 % , 残りは  $N_2$ , He,  $H_2$  などである)。その理由としては幾つかの要因が挙げられているが、高度 400 km での大気環境の化学熱力学を考えてみても理解される。この高度では大気圧は  $5 \times 10^{-11}$  気圧、太陽があたっているときの大気温度は約 2000 K である。

下記の表の値を用いて以下の問に答えよ。気体定数は  $R = 8.314 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$  とする。

	$-(G^0 - H_0^0)/T \text{ (JK}^{-1} \text{ mol}^{-1})$ ( $T = 2000 \text{ K}$ )	$H_{298}^0 - H_0^0 \text{ (kJ mol}^{-1})$	$\Delta H_0^0 \text{ (kJ mol}^{-1})$
O	179.9	6.724	246.8
$O_2$	234.7	8.66	0
N	172.0	6.197	470.9
$N_2$	219.6	8.669	0

問 A  $O_2 \rightarrow 2O$  および  $N_2 \rightarrow 2N$  なる反応に対する 2000 K における  $\Delta(G^0 - H_0^0)/T$ ,  $\Delta(G^0 - H_0^0)$  を求め,  $\Delta G^0$  の値を  $\text{J mol}^{-1}$  で示せ。

問 B 2000 K における  $O_2 \rightleftharpoons 2O$ ,  $N_2 \rightleftharpoons 2N$  なる反応の圧平衡定数  $K_p$  を求めよ。

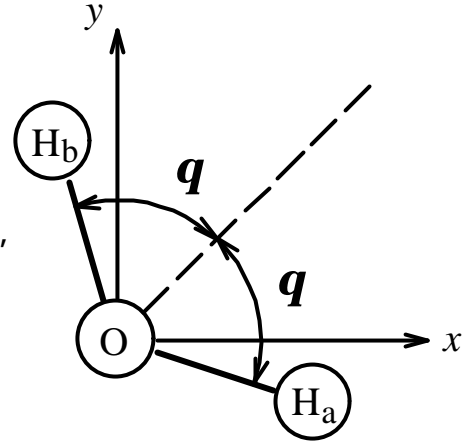
問 C この高度での O 原子と  $O_2$  分子, N 原子と  $N_2$  分子の数の比はいくらか。

問 D 何故 O 原子が主成分になるかを上の結果から考察せよ。

## [ 問題 2 ]

水がなぜ折れ曲がった構造をとるのか，簡単な分子軌道モデルを用いて考察しよう．

酸素原子(O)ならびに2つの水素原子( $H_a$ ,  $H_b$ )の位置関係が図に示した通りであるとする．ここでは，酸素の  $2p$  軌道と水素の  $1s$  軌道のみが結合に関与すると仮定する．



簡潔に計算過程も示して，以下の問に答えよ．

問 A 3個ある酸素の  $2p$  軌道( $p_x, p_y, p_z$ )のうち， $p_z$ は水素の  $1s$  軌道( $s_a, s_b$ )との結合に関与しない．その理由を，これらの軌道の概形を図示して説明せよ．

問 B 下記のような， $p_x, p_y, s_a, s_b$ の線形結合 $\mathbf{y}_i (i = 1, 2, 3, 4)$ を考える．

$$\mathbf{y}_1 = \frac{1}{\sqrt{2}}(p_x + p_y), \quad \mathbf{y}_2 = \frac{1}{\sqrt{2}}(p_x - p_y), \quad \mathbf{y}_3 = \frac{1}{\sqrt{2}}(s_a + s_b), \quad \mathbf{y}_4 = \frac{1}{\sqrt{2}}(s_a - s_b)$$

これらを基底とする永年方程式は以下のとおりである．

$$\begin{vmatrix} \mathbf{a}_1 - E & \mathbf{b}_{12} & \mathbf{b}_{13} & \mathbf{b}_{14} \\ \mathbf{b}_{12} & \mathbf{a}_2 - E & \mathbf{b}_{23} & \mathbf{b}_{24} \\ \mathbf{b}_{13} & \mathbf{b}_{23} & \mathbf{a}_3 - E & \mathbf{b}_{34} \\ \mathbf{b}_{14} & \mathbf{b}_{24} & \mathbf{b}_{34} & \mathbf{a}_4 - E \end{vmatrix} = 0$$

ここで， $E$  はエネルギー固有値， $\mathbf{a}_i$  は  $i$  番目の基底に関するクーロン積分  $\langle \mathbf{y}_i | \hat{H} | \mathbf{y}_i \rangle$ ， $\mathbf{b}_{ij}$  は  $i, j$  番目の基底間の共鳴積分  $\langle \mathbf{y}_i | \hat{H} | \mathbf{y}_j \rangle$  である．ただし， $\hat{H}$  は水分子中の電子に関するハミルトニアンを意味する．

酸素の  $2p$  軌道ならびに水素の  $1s$  軌道に関するクーロン積分を $\mathbf{a}_1$ と $\mathbf{a}_3$ として， $\mathbf{a}_1 = \mathbf{a}_2 = \mathbf{a}_1$ ， $\mathbf{a}_3 = \mathbf{a}_4 = \mathbf{a}_3$ を示せ．また， $\mathbf{b}_{ij}$ を  $p_x, p_y, s_a, s_b$ に関する共鳴積分  $\mathbf{b}_{x_a} = \langle p_x | \hat{H} | s_a \rangle$ などで表せ．ただし， $\mathbf{b}_{x_y}$ は本来ゼロであり， $\mathbf{b}_{a_b}$ は無視でき

るとする．さらに，分子の対称性から  $b_{xa} = b_{yb}$  かつ  $b_{xb} = b_{ya}$  である．

問 C 永年方程式を解くことによって，エネルギー固有値を求めよ．

問 D 簡単な計算によると  $b_{xa} + b_{xb} = b_{yb} + b_{ya} = b \cos q$   $b_{xa} - b_{xb} = b_{yb} - b_{ya} = b \sin q$  となる．ここで  $b$  は OH 間距離のみの関数である．問 C で求めた固有値の中でエネルギーの低い 2 つが，角度  $q$  に対してどのように変化するかを図示せよ．

問 E 全系のエネルギーを計算し，その極小値を与える角度  $q$  を求めよ．