

## [ 物理化学 II ( 専門 ) ] ( 全 2 題 )

## [ 問題 1 ]

半径  $a$  の円環上に束縛されて運動する自由電子の運動を考える。電子の質量を  $m_e$ 、Planck 定数を  $h$  とすると、円環の角度 方向の Schrödinger 方程式は、

$$-\frac{h^2}{8\pi^2 m_e a^2} \frac{d^2}{d\phi^2} \varphi(\phi) = E\varphi(\phi)$$



であり、 $\alpha = \frac{h^2}{8\pi^2 m_e a^2}$  とおくと、その解は量子数  $n \leq 3$  に対して、以下のように与えられる。

$n$	固有値	固有関数
0	0	$\frac{1}{\sqrt{2\pi}}$
1		$\frac{1}{\sqrt{\pi}} \cos \phi$ 、 $\frac{1}{\sqrt{\pi}} \sin \phi$
2	4	$\frac{1}{\sqrt{\pi}} \cos 2\phi$ 、 $\frac{1}{\sqrt{\pi}} \sin 2\phi$
3	9	$\frac{1}{\sqrt{\pi}} \cos 3\phi$ 、 $\frac{1}{\sqrt{\pi}} \sin 3\phi$

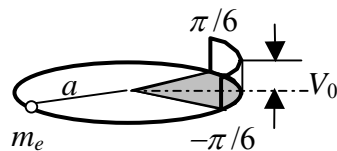
各固有関数は  $-\pi$  から  $+\pi$  まで積分した時に 1 になるように規格化してある。この円環上の自由電子モデルを用いて、ベンゼンの  $\pi$  電子 ( 6 個 ) の電子状態を近似する。以下の問に答えよ。

問 A ベンゼンの  $\pi$  電子は、電子基底状態では円環に沿って一様に分布していることを示せ。

問 B ベンゼンの電子基底状態のエネルギー値を答えよ。

問 C ベンゼン環の角度  $\phi = 0$  の炭素原子に置換基を付けた結果、各軌道の電子は

$$H' = \begin{cases} V_0 & (-\pi/6 \leq \phi \leq \pi/6) \\ 0 & (-\pi \leq \phi \leq -\pi/6, \pi/6 \leq \phi \leq \pi) \end{cases}$$



なる摂動を受けたとする ( $|V_0| \ll$  )。軌道  $n=0, 1$  について、1次摂動の範囲内でエネルギーの増分を計算せよ。

問 D 1次摂動の範囲内で、軌道  $n=0$  の波動関数  $\varphi_0$  を求めた ( $n>2$  の波動関数は関与しないと近似してある)。下記の空欄 [ア] から [エ] に入る数式を答えよ。

$$\varphi_0 = N_0 \left( \frac{1}{\sqrt{2\pi}} + \boxed{\text{ア}} \frac{\cos \phi}{\sqrt{\pi}} + \boxed{\text{イ}} \frac{\sin \phi}{\sqrt{\pi}} + \boxed{\text{ウ}} \frac{\cos 2\phi}{\sqrt{\pi}} + \boxed{\text{エ}} \frac{\sin 2\phi}{\sqrt{\pi}} \right)$$

$N_0$  は  $\varphi_0$  の規格化定数である。

ただし、1次摂動の範囲内において、軌道  $n=0$  の波動関数  $\varphi_0$  は、

$$\varphi_0 = \varphi_0^{(0)} - \sum_{i \neq 0} \frac{\langle \varphi_i^{(0)} | H' | \varphi_0^{(0)} \rangle}{E_i^{(0)} - E_0^{(0)}} \varphi_i^{(0)}$$

で与えられる。ここで、 $\varphi_n^{(0)}$  と  $E_n^{(0)}$  は摂動がない場合の軌道  $n$  の波動関数とエネルギーである。

問 E 置換基の付加により、軌道  $n=0$  上の電子分布はどのように変化するかを答えよ。ただし、置換基結合部位と、そのパラ位の領域に関して、 $V_0$  の符号が正の場合と負の場合にわけて定性的に記述すること。

## [問題 2]

1 成分系の 2 相平衡について考えよう。

問 A 2 相の共存曲線に沿った温度  $T$ ・圧力  $P$  の変化について、

$$\frac{dP}{dT} = \frac{\Delta S}{\Delta V} = \frac{\Delta H}{T\Delta V}$$

が成立することを証明せよ。ただし、 $\Delta H$ 、 $\Delta S$ 、 $\Delta V$  は、それぞれ、モル当りの転移に対応するエンタルピー、エントロピー、体積の変化である。

問 B 平衡にある 2 相の一方が気体である場合を考える。

- (1) 気相のモル体積が、もう一方の相のものよりはるかに大きい
- (2) 気相は希薄で、理想気体とみなすことができる
- (3) 考えている温度・圧力範囲で  $\Delta H$  は変化しない

という 3 つの条件が満たされているとき、2 相共存曲線上で

$$P = P_0 \exp\left(\frac{\Delta H}{R} \left(\frac{1}{T_0} - \frac{1}{T}\right)\right) \quad (1)$$

が成り立つことを示せ。ただし、 $R$  は気体定数であり、 $\Delta H$  は気相への変化に対応するよう取るものとする。また、 $T_0$  と  $P_0$  は、それぞれ、基準とする温度と圧力である。

問 C 水の沸点は 1 気圧で 373 K である。気化熱が  $41 \text{ kJ mol}^{-1}$  で一定であると仮定した場合、問 B の結果を用いて、300 K での蒸気圧を有効数字 1 桁で推算せよ。 $R = 8.3 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$  としてよい。

問 D 問 B の 3 つの条件の内、(3)を

(3') 考えている温度・圧力範囲で  $\Delta S$  は変化しないに変更し、 $\Delta S$  を気相への変化に対応するよう取ると

$$P = P_0 \exp\left(\frac{\Delta S}{R} \ln\left(\frac{T}{T_0}\right)\right) \quad (2)$$

が成り立つことを示せ。