

(1)

平成15年度 物理化学 試験問題

- ・ノート・教科書等持込不可
- ・電卓使用可 (なくても解答可能・忘れても貸し出し等は行わない)
- ・試験時間は90分 (8:30-10:00)
- ・遅刻限度30分 (9:00)

問題 A

以下の問 A1-A3 に答えよ。必要に応じて別紙資料を参照せよ。

A1. 以下の分子振動の赤外活性・ラマン活性を判別し、回答例のように活性を 、不活性を で答えよ。

[回答例 ... (x) 赤外 , ラマン]

- (a) NO 伸縮振動
- (b) CH₃OH ν₁ (O-H 伸縮)
- (c) O₂ 伸縮振動
- (d) C₆H₆ (ベンゼン) ν₁ (全対称 C-H 伸縮 ... 6 つの C-H が同位相で伸縮)
- (e) H₂CO (ホルムアルデヒド, Y 型平面構造) ν₄ (反対称 C-H 伸縮 ... 2 つの C-H が逆位相で伸縮)

A2. 電子移動反応、Cl⁻ + Cs⁺ → Cl + Cs のエントロピー変化 (単位 J K⁻¹ mol⁻¹) を求めよ。Cl⁻, Cs⁺, Cl, Cs 電子状態の多重度は順に、1, 1, 6, 2 であり、電子移動に伴う質量変化は無視してよい。

A3. 太陽光は、光路長 1 cm 換算で濃度 7.0 × 10¹⁸ molecules cm⁻³ に相当するオゾンの層を通過して地表に到達する。成層圏のオゾン濃度が 5% 減少したとき、地表に到達する波長 290 nm の紫外光は、どの程度増加するか試算せよ。この波長におけるオゾンの吸光断面積 (底 *e*) は 2.0 × 10⁻¹⁸ cm² である。

問題 B

以下の 7 問 (B1-B7) から **3 問を選択**して答えよ。必要に応じて別紙資料を参照せよ。選択した**問題番号**を明記すること。4 問以上解答した場合は得点の高いものから 3 問が採用される。

B1. 温度 348 K の熱平衡状態において、Cl₂ 分子の振動励起状態 (ν = 1) と振動基底状態 (ν = 0) の存在比は P(ν = 1) : P(ν = 0) = 1 : 10 と測定された。Cl₂ 分子の振動の波数 (単位 cm⁻¹) を求めよ。

B2. 以下の原子の基底状態のスペクトル項を記せ。() 内は電子配置である。

- (a) F ([He]2s²2p⁵)
- (b) Ca ([Ar]4s²)
- (c) Sc ([Ar]4s²3d¹)

B3. H₂ (¹H¹H) の振動波数は 4162 cm⁻¹ である。これから D₂ (²H²H) の振動波数を予測せよ。H (¹H), D (²H) の質量数は、それぞれ、1.0, 2.0 [amu] である。

B4. HCl 分子 (回転定数 B = 10.4 cm⁻¹) の温度 299 K (kT = 208 cm⁻¹) における、回転量子数 J = 0, 1, 2 の回転状態の存在比を求めよ。J = 0 の存在比を 1 とすること。

B5. CrCl₃ の磁気モーメントは 3.81 μ_B である (μ_B はボーア磁子)。磁気モーメントは主に電子スピンによるとして、Cr 原子の対電子数を推定せよ。

B6. 以下の (a)-(d) の遷移を波長の長い順に並べよ。

- (a) Na 原子の D 線遷移 (3p ↔ 3s 電子遷移)
- (b) CO 分子の純回転遷移 (J = 1 ↔ 0)
- (c) HF 分子の純回転遷移 (J = 1 ↔ 0)
- (d) NO 分子の振動遷移 (ν = 1 ↔ 0)

B7. 物質の外部電場による分極は、外部電場の周波数 ν によって、図 1 のように変化する。図中 a, b, c それぞれについて、その分極を示す用語を以下の 1)-5) から選択し、どのような分極であるかを説明せよ。

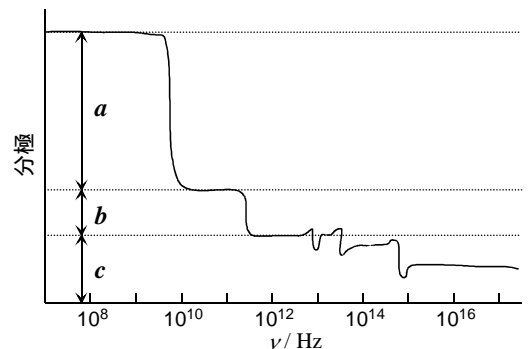


図 1

- 1) 変形分極, 2) 分散分極, 3) 電子分極, 4) 配向分極, 5) 静電分極

別紙資料

— [1. 指数関数・自然対数・平方根] —

| 指数関数 | | | | 自然対数 | | | | 平方根 | | | |
|------|-----------|-----|-----------|------|----------|------|----------|-----|------------|-----|------------|
| x | $\exp(x)$ | x | $\exp(x)$ | x | $\ln(x)$ | x | $\ln(x)$ | x | \sqrt{x} | x | \sqrt{x} |
| 0.1 | 1.105 | 1 | 2.718 | 1.1 | 0.095 | 2.5 | 0.916 | 1.1 | 1.049 | 2.5 | 1.581 |
| 0.2 | 1.221 | 2 | 7.389 | 1.2 | 0.182 | 3 | 1.099 | 1.2 | 1.095 | 3 | 1.732 |
| 0.3 | 1.350 | 3 | 20.09 | 1.3 | 0.262 | 5 | 1.609 | 1.3 | 1.140 | 5 | 2.236 |
| 0.4 | 1.492 | 4 | 54.60 | 1.5 | 0.405 | 6 | 1.792 | 1.5 | 1.225 | 6 | 2.449 |
| 0.5 | 1.649 | 5 | 148.4 | 1.6 | 0.470 | 7 | 1.946 | 1.6 | 1.265 | 7 | 2.646 |
| 0.6 | 1.822 | 6 | 403.4 | 1.7 | 0.531 | 8 | 2.079 | 1.7 | 1.304 | 8 | 2.828 |
| 0.7 | 2.014 | 8 | 2981 | 1.8 | 0.588 | 10 | 2.303 | 1.8 | 1.342 | 10 | 3.162 |
| 0.8 | 2.226 | 10 | 22026 | 2 | 0.693 | 1000 | 6.908 | 2 | 1.414 | 20 | 4.472 |

— [2. 物理定数など (有効数字 3 桁)] —

| | | | |
|----------------------------------------------|----------|----------------------------------------------|------------------------------------|
| $\pi = 3.14$ | (円周率) | $k = 1.38 \times 10^{-23} \text{ J K}^{-1}$ | (ボルツマン定数) |
| $c_0 = 3.00 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$ | (真空中の光速) | $k = 0.695 \text{ cm}^{-1} \text{ K}^{-1}$ | (cm^{-1} をエネルギーの単位とした場合) |
| $h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ J s}$ | (プランク定数) | $R = 8.31 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$ | (気体定数) |
| $N_A = 6.02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ | (アボガドロ数) | | |

— [3. 重要な式] —

• ランベルト-ベール則: $I = I_0 10^{-\varepsilon c l}$ (底 10)
 $I = I_0 e^{-\sigma c l}$ (底 e)

• 2 粒子の換算質量: $\mu = \frac{m_1 m_2}{m_1 + m_2}$

• 調和振動子の振動数: $\nu = \frac{1}{2\pi} \left(\frac{k_f}{\mu} \right)^{1/2}$

• 調和振動子のエネルギー準位, 多重度:
 $G(v) = (v + \frac{1}{2}) h \nu$, $g_v = 1$ [$v = 0, 1, 2, \dots$]

• 二原子分子の慣性モーメント: $I = \mu r^2$

• 二次元剛体回転子のエネルギー準位, 多重度:
 $F(J) = B J(J+1)$, $g_J = 2J+1$ [$J = 0, 1, 2, \dots$]

• 回転定数: $B = \frac{\hbar^2}{2I}$ (エネルギー単位)
 $B = \frac{\hbar}{4\pi c_0 I}$ (波数単位)

• ボルツマン分布: $n_i \propto g_i \exp\left(-\frac{\varepsilon_i}{kT}\right)$

• 反応 $A \rightarrow B$ の平衡定数:
 $K_c = \frac{Q_B}{Q_A} \exp\left(-\frac{\Delta E}{kT}\right) = \exp\left(\frac{\Delta S}{k}\right) \exp\left(-\frac{\Delta H}{kT}\right)$

• 調和振動子の (以下では $x = h\nu/kT$)
 振動分配関数: $Q_{vib} = \frac{1}{1 - e^{-x}}$

内部エネルギー: $\frac{U_{vib}}{kT} = \frac{x}{e^x - 1}$

エントロピー: $\frac{S_{vib}}{k} = \frac{x}{e^x - 1} - \ln(1 - e^{-x})$

• 二次元剛体回転子の (非対称分子)

分配関数: $Q_{rot}^{2D} = \frac{kT}{B}$

内部エネルギー: $\frac{U_{rot}^{2D}}{kT} = 1$

エントロピー: $\frac{S_{rot}^{2D}}{k} = 1 + \ln \frac{kT}{B}$

• 三次元並進の (相対並進では $m \rightarrow \mu$)

分配関数: $Q_{trans}^{3D} = \left(\frac{2\pi m k T}{h^2} \right)^{3/2} V$

内部エネルギー: $\frac{U_{trans}^{3D}}{kT} = \frac{3}{2}$

エントロピー: $\frac{S_{trans}^{3D}}{k} = \frac{5}{2} + \frac{3}{2} \ln \frac{2\pi m k T}{h^2} + \ln V$

• 電子状態 (多重度 g_{elec}) の

分配関数: $Q_{elec} = g_{elec}$

エントロピー: $\frac{S_{elec}}{k} = \ln g_{elec}$

• 誘電率 (デバイの式) とモル分極:

$$\frac{\varepsilon_r - 1}{\varepsilon_r + 2} = \frac{\rho P_m}{M}, \quad P_m = \frac{N_A}{3\varepsilon_0} \left(\alpha + \frac{\mu^2}{3kT} \right)$$

• モル磁化率 $\chi_m = N_A \mu_0 \left(\xi + \frac{m^2}{3kT} \right)$

• 磁気モーメントのスピンオンリー式:

$$\mu = g_e [S(S+1)]^{1/2} \mu_B \quad [g_e = 2.00]$$

• 電子 1 個のスピン量子数: $s = \frac{1}{2}$