授業コンテンツを担当教員に無断で他者に配信することを固く禁じます。

光科学 1 第5回

東京理科大学先進工学部 マテリアル創成工学科 曽我 公平

- ・絶対温度は何を意味しますか?
- ・スペクトル3つの重要な特徴量は何ですか?
- スペクトルの強度は何に比例しますか?
- 変数分離型の微分方程式は何を意味しますか?
- 対数関数や指数関数はどんな関数ですか?
- ・吸光係数と吸収係数の違いを説明してください。

第4回のまとめ

- ・吸光度、吸光係数、吸収係数の概念と定義
 - 吸光度=光が通った長さに比例=光が通った体積に比例
 - 吸光度 Abs. は積を和に変換する対数関数なので足し算引き算に意味がある (バックグラウンドやベースラインを引いてよい)
 - 透過率%Tは比なのでスペクトルの足し算引き算に意味がない
- モル吸光係数の概念と利用方法
 - モル吸光係数を求める
 - モル吸光係数を使って濃度を求める

3

第4回の課題

【課題1】吸収係数 α を吸光係数aで表しなさい。

【課題2】吸光度Abs.を%Tを用いて表しなさい。

【課題3】 %Tを吸光度Abs.を用いて表しなさい。

【課題 4 】ある遷移金属イオンの濃度 $3.00\times10^{-4}\frac{\text{mol}}{\text{L}}$ の水溶液の、650 nmにおける吸光度を、光路長1.00 cmのセルで測定したところ、1.50であった。650 nmにおける、この金属イオン水溶液のモル吸光係数を求めなさい。

第4回の課題の解答

【課題1】吸収係数αを吸光係数αで表しなさい

【解】対数の底の変換

$$\alpha x = -\ln\left(\frac{I}{I_0}\right) = -\frac{\log_{10}\left(\frac{I}{I_0}\right)}{\log_{10}(e)} = \frac{ax}{\log_{10}(e)}$$

または

$$\alpha = \frac{\alpha}{\log_{10}(e)}$$

$$ax = -\log_{10}\left(\frac{I}{I_0}\right) = -\frac{\ln\left(\frac{I}{I_0}\right)}{\ln(10)} = \frac{\alpha x}{\ln(10)}$$

$$\alpha = \ln(10) \alpha$$

5

第4回の課題の解答

【課題2】吸光度Abs.を%Tを用いて表しなさい。

【課題3】%Tを吸光度Abs.を用いて表しなさい。

$$Abs. = ax = -\log_{10}\left(\frac{I}{I_0}\right), \quad \frac{I}{I_0} = 10^{-Abs}.$$

$$\%T = 100 \times \frac{I}{I_0}, \quad \frac{I}{I_0} = 10^{-2} \times \%T$$

$$Abs. = -\log_{10}\left(\frac{I}{I_0}\right) = -\log_{10}\left(10^{-2} \times \%T\right)$$

$$= -\log_{10}(10^{-2}) - \log_{10}(\%T) = 2 - \log_{10}(\%T)$$

$$\%T = 100 \times \frac{I}{I_0} = 100 \times 10^{-Abs}.$$

第4回の課題の解答

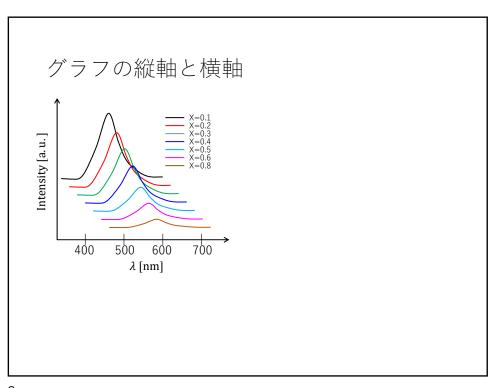
【課題 4 】ある遷移金属イオンの**濃度3.00 imes imes 10^{-4} \frac{mol}{L}**の水溶液の、650 nmにおける吸光度を、**光路長1.00 cm**のセルで測定したところ、**1.50** であった。650 nmにおける、この金属イオン水溶液のモル吸光係数を 求めなさい。

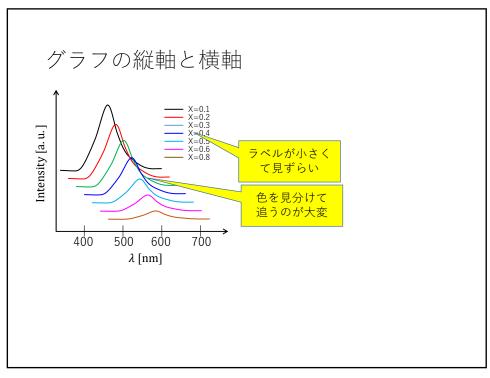
【解】

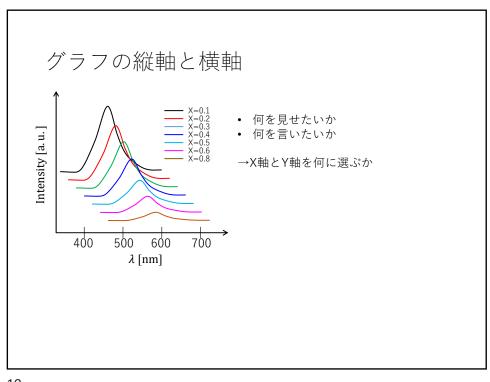
$$C = 3.00 \times 10^{-4} \frac{mol}{L}$$

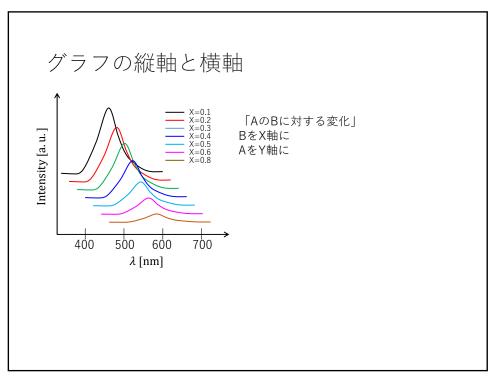
光路長 $x = 1.00$ cm, 吸光係数 $a = \frac{Abs.}{x} = \frac{1.50}{1 \text{ cm}} = 1.50 \text{ cm}^{-1}$
 $a = \kappa C$
 $\kappa = \frac{a}{C} = \frac{1.50 \text{ cm}^{-1}}{3.00 \times 10^{-4} \frac{\text{mol}}{\text{L}}} = \frac{5.00 \times 10^{3} \text{ L mol}^{-1} \text{cm}^{-1}}{1000 \text{ cm}^{-1}}$

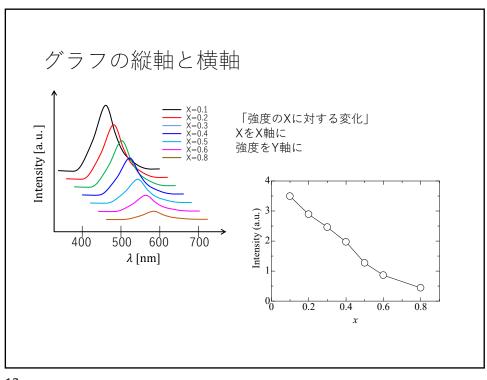
$$\kappa = \frac{a}{C} = \frac{1.50 \text{ cm}^{-1}}{3.00 \times 10^{-4} \frac{\text{mol}}{\text{L}}} = \frac{5.00 \times 10^{3} \text{ L mol}^{-1} \text{cm}^{-1}}{100 \times 10^{-1} \text{ cm}^{-1}}$$

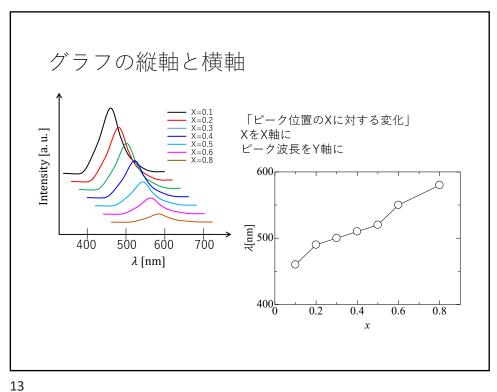










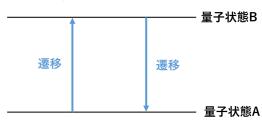


吸収の強度は何で決まるか?

- •わかっておいてほしい概念
 - •遷移
 - •選択則(選択律)
 - •電気双極子

遷移 transition

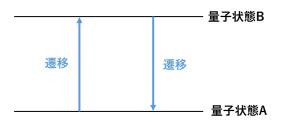
• 物理学や化学では、**物質がエネルギーを吸収(あるいは放出)** し、**状態が変化する**ことを遷移、transitionと言う。なお、ある相から別の相へ変わる相転移 (phase transition) のことを 「相遷移」とは言わない。



15

選択則(選択律)selection rule

• **2つの量子状態間の遷移が許される**(**許容**である)か**禁じられている**か(**禁制**であるか)を簡潔に示した規則のことである。



許容と禁制

遷移確率 =
$$(x' \quad y')\begin{pmatrix} a & b \\ c & d \end{pmatrix}\begin{pmatrix} x \\ y \end{pmatrix}$$

 $A = \begin{pmatrix} a & b \\ c & d \end{pmatrix}, x = \begin{pmatrix} x \\ y \end{pmatrix}, x' = \begin{pmatrix} x' \\ y' \end{pmatrix}$

ベクトルxで表される状態に、行列Aで表される作用が起こったとき、ベクトルx'で表される状態に遷移する確率。

例)基底状態xにある波長の光が作用したときに 励起状態x'に遷移する確率

$$\begin{pmatrix} a & b \\ c & d \end{pmatrix} \begin{pmatrix} x \\ y \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} 1 \\ 0 \end{pmatrix}, \qquad x' = \begin{pmatrix} 0 \\ 1 \end{pmatrix}$$
ならばゼロ→禁制
$$\begin{pmatrix} a & b \\ c & d \end{pmatrix} \begin{pmatrix} x \\ y \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} 0 \\ 1 \end{pmatrix}, \qquad x' = \begin{pmatrix} 0 \\ 1 \end{pmatrix}$$
ならば 1 →許容

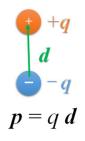
17

遷移選択則(遷移選択律)

- 許容や禁制は、解析的な(理論的な)計算上、許容遷移が100% の確率で起こり、禁制遷移は全く起こらないことを指す。
- 実際には**解析的**な(**理論的**な)計算に取り込まれていない 相互作 用や事象の影響でこのルールは少し破れる。
- ・現実的には
 - ・許容遷移はとても起こりやすく、禁制遷移はとても起こりにくい。

電気双極子モーメント(分極)

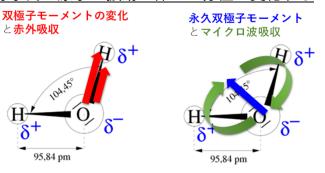
- ・光=電磁波=電場と磁場の波
 - ・光から見ると物質には電荷(電場の勾配)しか見えない



19

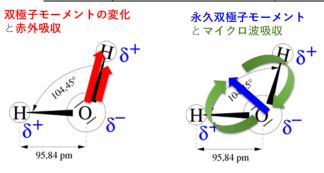
3. 赤外吸収とマイクロ波吸収

- ★<u>赤外吸収は分子内の原子の振動に伴う分極の誘起</u>によって起こる。
- ★赤外吸収の選択則
 - 分子内の原子の振動に伴って分極が変化する



3. 赤外吸収とマイクロ波吸収

- ★マイクロ波吸収は<u>分子全体の分極の回転に伴う分極の</u> 回転の誘起によって起こる(→分子の回転の誘起)。
- ★マイクロ波吸収の選択則
 - •分子が永久分極(永久双極子モーメント)を持つ

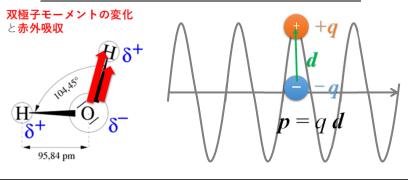


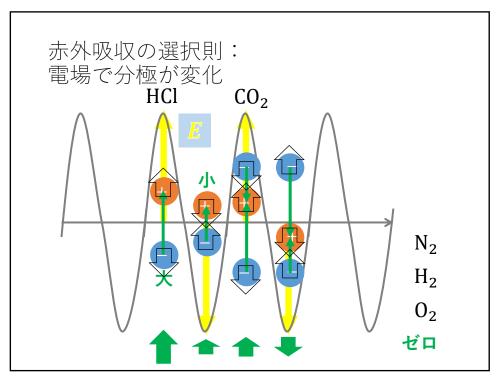
21

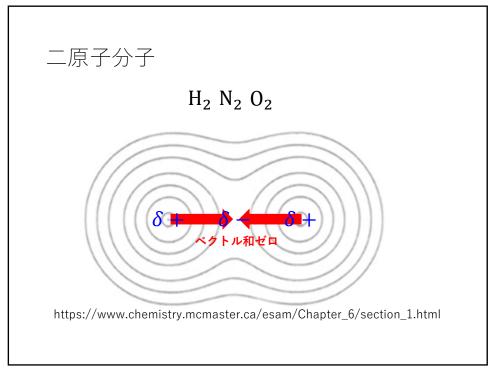
赤外吸収

<u>赤外吸収</u>は**分子内の原子の振動に伴う分極**の誘起によって起こる。

- ★赤外吸収の選択則
 - 分子内の原子の振動に伴って分極が変化する

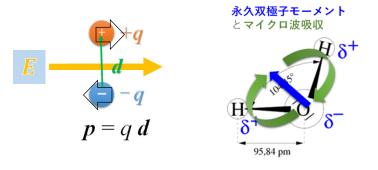






マイクロ波吸収

- •マイクロ波吸収は<u>永久分極</u>によって分子が回転することによって誘起される。
- ★マイクロ波吸収の選択則
 - •分子が永久分極(永久双極子モーメント)を持つ



25

4. 赤外吸収スペクトル

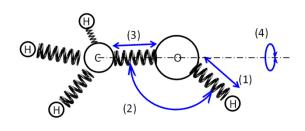
★赤外吸収

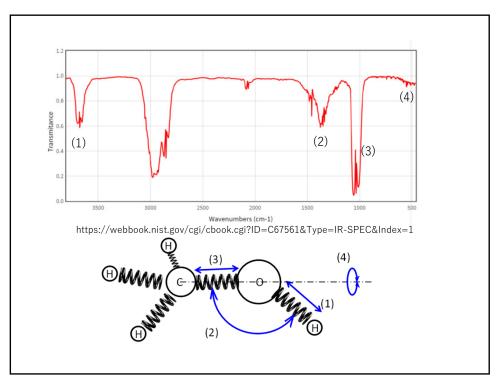
<u>分子内の原子の振動に伴って分極が変化する</u>場合に <u>分子内振動</u>を誘起することにより<u>赤外吸収</u>は起こる。

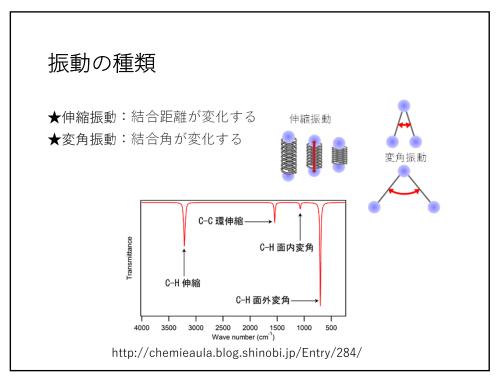
• 赤外吸収スペクトルは、分子内の原子の振動スペクトルから分子内結合の定性的、定量的な分析を行うのに用いられる。

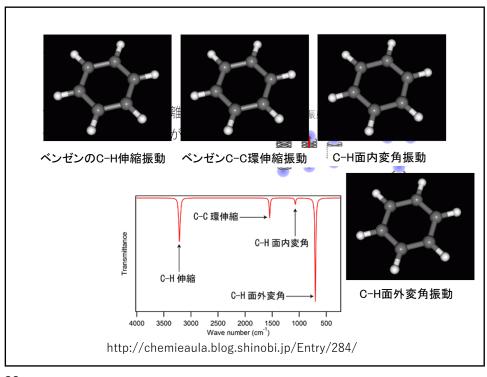
4. 赤外吸収スペクトル 分子内振動の例と波数

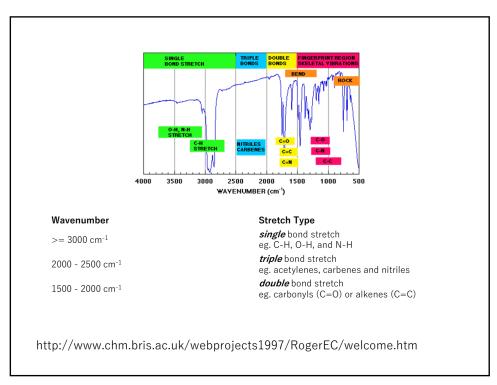
(1) O-H伸縮振動:3700~3200 cm-1(2) C-O-H (面内) 変角振動:1500~1200 cm-1(3) C-O伸縮振動:1200~1000 cm-1(4) C-O-H (面外) 変角振動:650~250 cm-1

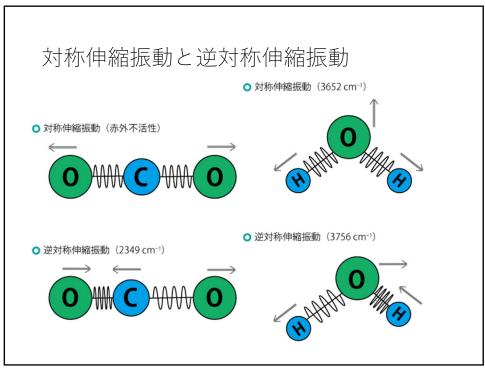












第5回のまとめ

- ・赤外吸収は分子内の原子の振動に伴う 分極の誘起によって起こる。
 - ・赤外吸収の選択則分子内の原子の振動に伴って分極が変化する。
- マイクロ波吸収は分子全体の分極の回転に伴う分極の回転の誘起によって起こる(→分子の回転の誘起)。
 - マイクロ波吸収の選択則分子が永久分極(永久双極子モーメント)を持つ。

33

第5回の課題

【課題1】赤外吸収とマイクロ波吸収

次の(a)~(j)に当てはまる最も適切な語句、数値、単位を下の語群から選びなさい。語句、数値、単位は何度用いても構わない。

分子による波数 (a)(b)程度のマイクロ波の吸収は主に分子の(c)の励起によって起こる。ある分子によってマイクロ波の吸収が起こるためには、その分子が(d)を持つ必要がある。一方、波数(e)(f)程度の赤外線の吸収は(g)の励起によって起こる。ある分子によって赤外線が吸収されるための条件は、振動による原子の(h)が、分子の(i)を(j)ことである。

<<語群>>

 $1\sim100$, $100\sim4000$, $4000\sim8000$, cm^{-1} , Hz, m/sec, mm, nm, sec, 永久電気双極子モーメント, 回転運動, 固定する, 垂直運動, 相対的変位, 電気双極子モーメント, 電子運動, 分子外振動, 分子内振動, 並進運動, 変化させない, 変化させる,

第5回の課題

【課題2】

次の分子が赤外吸収を起こすかどうかを判定しなさい。 $CH_4,\,C_2H_4,\,C_6H_6,\,CO_2,\,H_2,\,H_2O,\,N_2,\,NH_3,\,NO,\,N_2O$

【課題3】

次の分子がマイクロ波吸収を起こすかどうかを判定しなさい。 $CH_4,\,C_2H_4,\,C_6H_6,\,CO_2,\,H_2,\,H_2O,\,N_2,\,NH_3,\,NO,\,N_2O$

【課題4】

大気には酸素や窒素が二酸化炭素よりはるかに多く含まれるに もかかわらず、温暖化に寄与しない理由を簡潔に説明しなさい。