

HW #1

จงคำนวณค่าพลังงานของคลื่นแม่เหล็กไฟฟ้าที่เคลื่อนที่ผ่านอากาศ ดังต่อไปนี้

เคล. ระบุว่าสเปคตรัมของคลื่นดังกล่าวนั้นมีค่าอย่างไร

- 1. ความถี่ 200 Hz
- 2. ความยาวคลื่น 500 nm
- 3. ความถี่ 800 รอบต่อวินาที

ค่าของพลังงาน

Solⁿ

$$\textcircled{1} \quad \nu = 200 \text{ Hz} = 200 \text{ s}^{-1}$$

$$E = h\nu = 6.626 \times 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s} \times 200 \text{ s}^{-1}$$

$$E = 1.325 \times 10^{-31} \text{ J} \quad \#$$

$$\textcircled{2} \quad E = \frac{hc}{\lambda} = \frac{6.626 \times 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s} \times 3 \times 10^8 \text{ m}\cdot\text{s}^{-1}}{500 \times 10^{-9} \text{ m}}$$

$$= 3.976 \times 10^{-19} \text{ J} \quad \#$$

$$\textcircled{3} \quad E = hc\nu$$

$$= 6.626 \times 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s} \times 3 \times 10^8 \text{ m}\cdot\text{s}^{-1} \times 800 \text{ s}^{-1}$$

$$= 1.590 \times 10^{-22} \text{ J} \quad \#$$

เรียงลำดับพลังงานจาก น้อย \rightarrow มาก : $\textcircled{1} < \textcircled{3} < \textcircled{2}$

HW #2

สารละลายชนิดหนึ่งซึ่งความเข้มข้นเท่ากับ 0.0010 M จากหลอดยาว จากหลอดยาวโดย
ใช้เทคนิคสเปกโทรสโกปี พบว่า สารละลายดังกล่าวมีค่า Transmittance เท่ากับ 0.10 และ
ความยาวทางแสงที่ใช้ เท่ากับ 10 mm จงหา Absorbance และค่า molar absorp-
tivity ของสารละลายนี้

Solⁿ

$$c = 0.0010 \text{ M}$$

$$b = 10 \text{ mm} = 1 \text{ cm}$$

$$T = 0.10$$

ง่าย ๆ

๑) จาน $A = -\log T$

$$A = -\log(0.10)$$

$$\boxed{A = 1} \quad \#$$

๒) จาน

$$A = \epsilon bc$$

$$\epsilon = \frac{A}{bc} = \frac{1}{(1 \text{ cm})(0.0010 \text{ M})}$$

$$\boxed{\epsilon = 1 \times 10^3 \text{ M}^{-1} \cdot \text{cm}^{-1}} \quad \#$$

HW # 3

The wavenumber of the fundamental transition of Cl_2 is 565 cm^{-1} . Calculate the force constant of the bond. Would this molecule show infrared absorption spectra?

Solⁿ

$$\bar{\nu} = \frac{\nu}{c} \Rightarrow \nu = \bar{\nu}c$$

$$\nu = (565 \text{ cm}^{-1}) (3 \times 10^{10} \text{ cm} \cdot \text{s}^{-1})$$

$$\nu = 1.695 \times 10^{13} \text{ s}^{-1}$$

$$\nu = \frac{1}{2\pi} \sqrt{\frac{k}{\mu}} \Rightarrow k = (2\pi\nu)^2 \mu$$

$$\mu = \frac{m_{\text{Cl}} m_{\text{Cl}}}{m_{\text{Cl}} + m_{\text{Cl}}}$$

$$\mu = \left(\frac{35.5}{6.02 \times 10^{23}} \right) \left(\frac{35.5}{6.02 \times 10^{23}} \right)$$

$$\frac{35.5}{6.02 \times 10^{23}} + \frac{35.5}{6.02 \times 10^{23}}$$

$$\mu = \frac{1260.25 \cdot \cancel{6.02 \times 10^{23}}}{(6.02 \times 10^{23})^2} \times \frac{\cancel{6.02 \times 10^{23}}}{71}$$

$$\mu = 2.95 \times 10^{-23} \text{ g}$$

$$\mu = 2.95 \times 10^{-26} \text{ kg}$$

$$k = (2 \times 3.14 \times 1.695 \times 10^{13} \text{ s}^{-1})^2 \cdot (2.95 \times 10^{-26} \text{ kg})$$

$$k = 334.26 \times 10^{26} \times 10^{-26} \text{ kg} \cdot \text{s}^{-2} \quad \text{u³⁰} \quad k = 334.26 \text{ N} \cdot \text{m}^{-1}$$

* units of k

$$N = \text{kg} \cdot \text{m} \cdot \text{s}^{-2}$$

$$\frac{N}{\text{m}} = \text{kg} \cdot \text{s}^{-2}$$

drop 1260.25