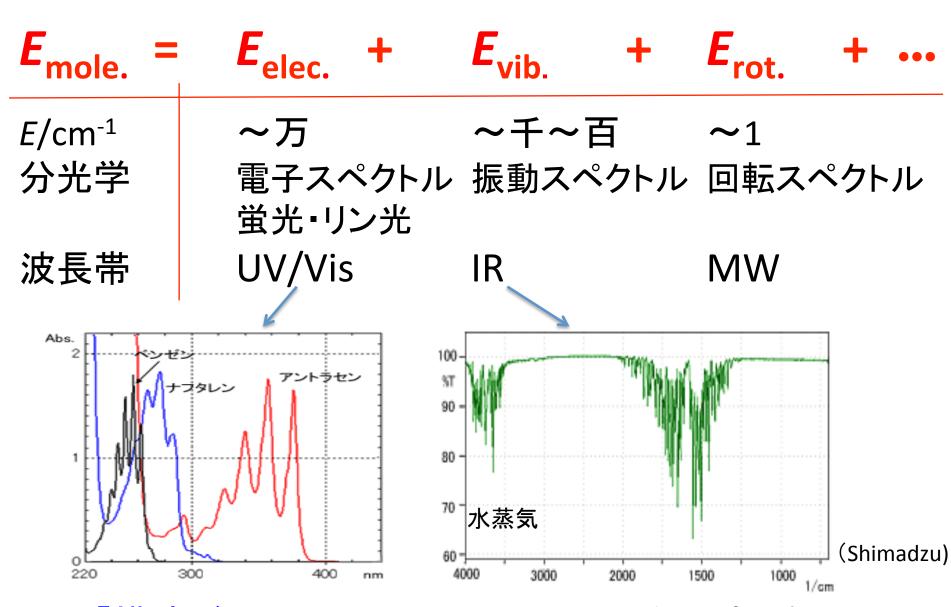
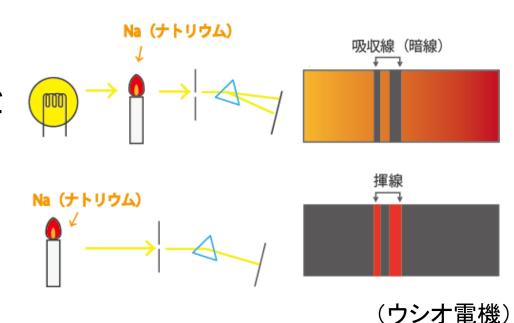
分子のエネルギーを決めるものは?



「構造が見えた」: 下のヒエラルキーを同時に観測

原子由来のスペクトル

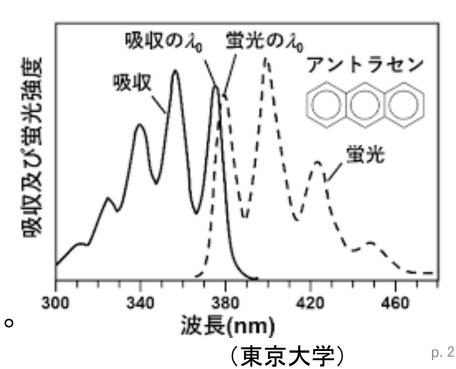
暗線(原子による吸収線)と 輝線(原子からの発光)は 同じ波長を持つ。



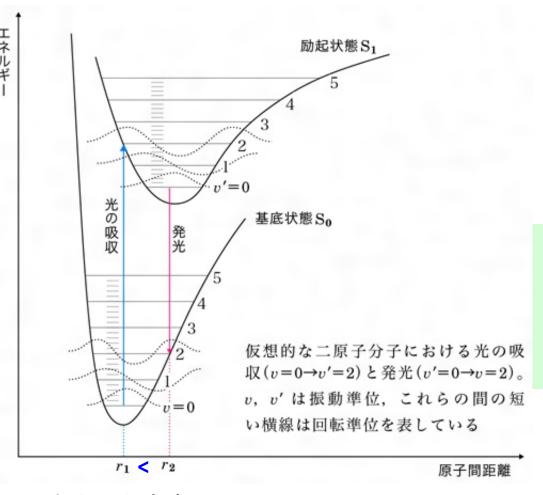
分子由来のスペクトル

吸収スペクトルに比べて 蛍光スペクトルは長波長側 (ストークスシフト)。 蛍光剤:波長変換素子材

エネルギー保存則を考慮すると、反応しない光らないのは熱になる。



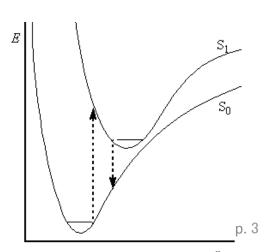
フランクーコンドン原理:「垂直遷移」



Q1: 0-0′遷移が出たときは、 吸収・蛍光のピークの帰属が 容易である。上図で、 $S_1 \nu'=0$ から $S_0 \nu=2$ への遷移はどれか。

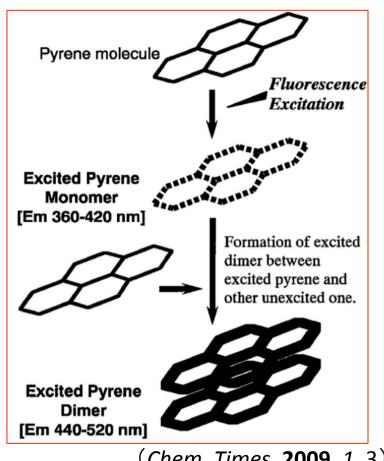


Q2: 0-0'遷移が現れない場合がある。どのようなときに そうなるか(右図参照)。



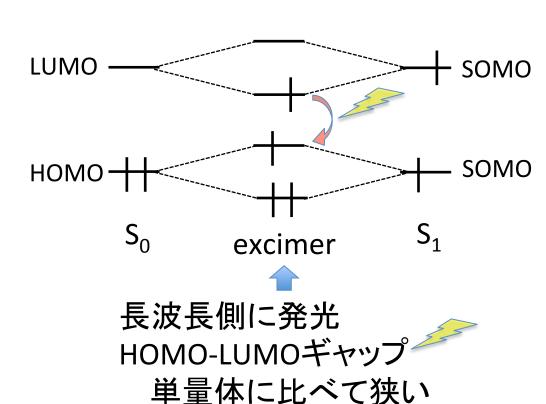
Excimer

A dimer which is associated in an electronic excited state and which is dissociative in its ground state. (defined by Birks)



(Chem. Times, **2009**, 1, 3)

量子化学的に説明 「基底エキシマー」は存在しない



Q3: 何重結合が生じたか。 ヒント: HOMO-SOMOと LUMO-SOMOのそれぞれ の寄与の和をとる。

吸収スペクトル



指数関数的減衰 Lambert-Bertの法則

Abs = $\mathcal{E} c \mathcal{L}$

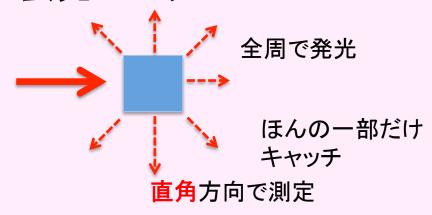
比例定数を € (単位あり)

吸収スペクトルは励起スペクトルと似ていることが多いが別物。

照射波長と検出波長に依存:

Q4: モノマー λ_{em} とエキシマー λ_{em} 'を用いた思考実験により上を説明せよ。

蛍光スペクトル



"名無しの"法則

$$I = I_{\infty} c \ell$$

← 比例定数(単位あり)

蛍光スペクトルモード

励起 $\lambda_{\rm ex}$ 固定して、 $\lambda_{\rm em}$ をスキャン

励起スペクトルモード

検出 λ_{em} 固定して、 λ_{ex} をスキャン

実験実習の科目においては 共同実験者と相談することは奨励します。 チームワーク、グループワークの 訓練になります。

レポート作成は宿題なので 資料、参考書、等々を参照にしてよいです。 その場合必ず出典を記すこと。 記さないと剽窃・盗作です。

著作物においては 剽窃(まる写し)をすることは、犯罪行為となります。 最後は各自の自分の言葉で表現して下さい。

提出は電子データで。エクセル、ワード使用可。 そっくりのレポートが出てきたら両方O点 物理量には必ず単位を付して下さい。 $I_{,I_{m}}$ は無次元量ですが、 I_{∞} は 単位を持ちます $I_{m} = I_{\infty} c$ (p.4))。

この比例関係は、「濃度 → 0」の極限のときだけ成立します。しかし濃度ゼロの実験はできませんし、希薄時のデータ1点だと測定誤差は大きい。そこで、10倍、100倍、1000倍…の先の外挿(extrapolation)により求めます。~希釈の極限で //c が漸近的に /。になります。外挿は学生実験としては高級な取り扱いですが、是非検討して下さい。課題 (2,3) はこの点を意識させるためのものです。

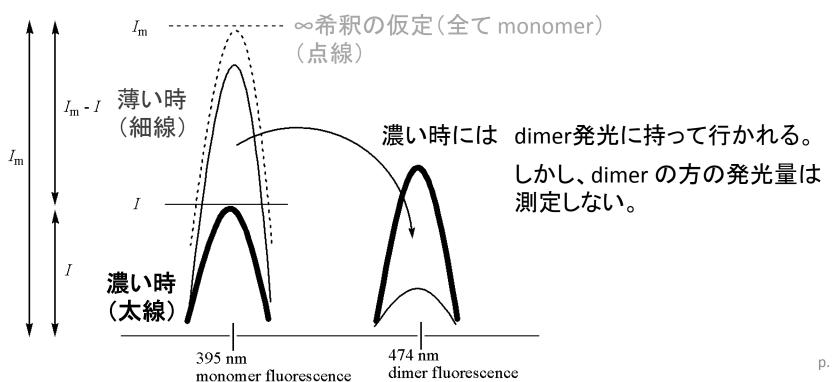
Kを求めるにあたって、monomerの方の発光量だけを測定する。 dimer(excimer)全てが発光するわけではないから。

monomer の発光量は実測 / がある。dimerの発光量は「仮に全部が monomerであったら発光したであろう予想値 /m」を半実験的に求め、

そこからの差 / _ - / を用いる。

下図左と前頁を参照して:

$$\frac{[\text{dimer}]}{[\text{monomer}]} = \frac{I_{\text{m}} - I}{I} \quad$$
 および $I_{\text{m}} = c I_{\infty}$



8