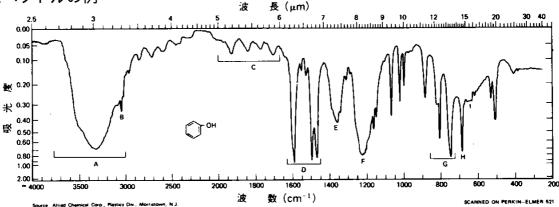


共役系が広がるとともに吸収が長波長シフトする。 π - π * の ϵ は一般に大きい。 芳香族化合物には「振動構造」が現れやすい。

赤外吸収スペクトルの例



A: 幅広い O-H 伸縮, 3333 cm⁻¹ (3.00 μm), 分子間水素結合

B: 芳香族 C-H 伸縮, 3045 cm⁻¹ (3.28 μm)

C:倍振動または結合振動吸収帯(図 3・14 参照)、2000~1667 cm⁻¹(5.0~6.0 μm)

D:C--C 環伸縮,1580,1495,1468 cm $^{-1}$ $(6.33, 6.69, 1.81 \, \mu m)$

吸収帯から原子群(官能基)を言い当てることができるという点で利用価値が高い。 1000 cm $^{-1}$ 10 μ m 10000 nm。上の紫外可視吸収スペクトルのエネルギーとは桁違いに小さいことに留意せよ。

発光 (ケイ光)スペクトルの例

Fig. 8 Emission and corresponding excitation spectrum for 2 in ethanol. Spectra recorded at fixed excitation and emission wavelengths of 300 nm and 475 nm respectively.

Journal of Materials Chemisry, 2000, **10**, 2043 より