

フェノールブルーの特徴

- ・正のソルバトクロミズム
- ·無蛍光性

励起状態で対イオン型構造の寄与が増大 (正のソルバトクロミズム) 励起状態で対イオン型構造の寄与が増大





吸収した光のエネルギーを熱として放出

輻射失活:光を放出して基底状態に戻る。 無輻射失活:熱を放出して基底状態に戻る。



剛直な分子ほど、輻射失活を起こす(蛍光を出す)。 無輻射失活の速度が速いと、蛍光が出ない。 蛍光を出す前に基底状態に戻ってしまう。 Photo-excitation dynamics of Phenol Blue Y. Kimura, et al. PCCP, 2, 1415 (2000)



Solvent dependence of the ultrafast ground state recovery dynamics of phenol blue

Y. Nagasawa, et al., J. Molecular Liquids. 90, 295 (2001)



Thermosolvatochromism of Phenol Blue in Polar and Nonpolar Solvents M. A. Webb, et al., J. Phys. Chem. A, **108**, 1515-1523 (2004)



比べてquinoneimine側はゆっくりと回転している。



quinone側のブロードニングはCD₃OD溶液の みで観察された。

溶媒との水素結合の有無で平衡状態?



MeOH溶液の吸収スペクトルの温度変化

PB/EtOH溶液の過渡吸収スペクトル(励起波長依存性)



- 励起状態過渡吸収(ESA)は1.0 ps以内にすぐ消失する。
- 基底状態の吸収ブリーチ(GSB)はその後も残存する。
- 赤点線は基底状態の吸収スペクトルを反転したもの。
- 縦の黒点線は100 fsのときのGSBの極小波長を示す。

特徴的なPB/EtOH溶液の過渡吸収スペクトル



特徴的な波長での時間変化



GSBの極小波長の超短時間領域における変化



さまざまな波長での時間変化



励起状態寿命:200~500 fs

信号の減衰や増幅のみならず、ノイズに交じって細かい振動も見える。

過渡吸収の時間変化から減衰・増幅成分を引いた残渣



ノイズと振動成分が残っている。

500~600 nmにかけて0.6~0.7 ps あたりに負のピークが出ているが、 700~750 nmでは位相が反転して 正のピークとなっている。



分子振動により、吸光度のみでなく、 GSBの極小波長も振動している。

コヒーレントな分子振動



残渣のフーリエ変換スペクトル 低波数振動モードがいくつか観測 できた。

最小二乗法による残渣の回帰分析 からも複数の低振動モードが得ら れ、それらの足し合わせにより、 0.6~0.7 psの挙動を再現できた。

分子振動(コヒーレントな核波束運動)により、吸光度のみでなく、 GSBの極小波長も振動している。



