2P184

マルチプレックス和周波分光による気液界面分子の 2次非線形電子スペクトル:ω1依存性と2次元スペクトル表示 理研・田原分子分光 山口祥一, 〇田原太平

「序】

偶数次の非線形分光法は、界面選択的なスペクトルを与える。中でも、界面の分子の電子スペク トルを得る方法として, 第二高調波発生(SHG)分光法が広く知られている^{1.2}. SHG は, 最も単純な 2次(x⁽²⁾) 非線形分光であり, 界面の電子構造や配向などを調べるために利用される大変強力な方法 であるが、本質的にシングルチャンネル検出であるために、質の高いスペクトルを与えることができ ない,という欠点を有する. 昨年我々は,この欠点を克服する電子 χ⁽²⁾ マルチプレックス和周波 (SFG) 分光装置を開発した³. この方法では,ω,光として挟帯域なフェムト秒パルス,ω,光として広帯域な フェムト秒白色光を用いて、和周波光ω₁+ω,をマルチチャンネル検出することにより、SHG とは比 較にならないほど質の高い電子 |χ^{(2)|2} スペクトルを得る。今回は、気液界面の色素分子の |χ^{(2)|2} スペク トルのω,依存性を調べ、電子構造について詳細な知見を得た.界面分子の電子スペクトルを直観的 に理解するために、2次元スペクトルを新たに提案する.

【実験】

図 1(a) に SFG のエネルギーダイアグラム を示す.ω,が電子励起状態 n に一光子共鳴, 和周波 ω₁ + ω₂ が n' に二光子共鳴している. $\omega_1 \ge \omega_2$ を入れ替えて、 ω_1 がnに一光子共鳴 する過程も和周波信号に寄与する. 図 1(b) に 装置の概略を示す。光源としてフェムト秒チ タンサファイア再生増幅器とパラメトリック 増幅器を用いた.ω,光 (パルスエネルギー: 10 µJ)の中心波長は 692, 740, 800 nm の 3 通 りとした. ω、光 (パルスエネルギー:10 µJ) は波長 540~1200 nm の広帯域光とした.ω₁ 光とω,光を非同軸的に試料溶液面上の1点(φ 0.4 mm)に集光し、両光が時間的に一致した ときに発生する $\omega_1 + \omega_2$ の和周波信号光を分 光器に導き CCD でマルチチャンネル検出し た. CCD の露光時間は 60 s で, 測定を 4 回 繰り返して平均した.ω,光とω,光の間の遅



図 1. マルチプレックス SFG 分光のエネルギーダイアグラム (a) と装置の概略図 (b). M はミラー, L はレンズを表す. 見 やすくするため, Side (Top) View の中のいくつかの光学素 子は Top (Side) View の中で省略した. (c) オキサジン 750 (OX750)の構造式.

延時間に依存しないバックグラウンドは、両光が時間的に全く重ならない遅延時間 20 ps において測 定し、和周波のスペクトルから差し引いた。さらに、同様に測定した水晶の和周波スペクトルで規格 化することによって、試料の電子 |x⁽²⁾² スペクトルを得た. 試料は、界面活性な近赤外色素オキサジ ン 750 (OX750, 図 1(c))の飽和水溶液とし、石英セル中に保持した.光による色素の劣化を防ぐために、 セル内の溶液をスターラーで撹拌した.

【結果と考察】

ω,の波長を 800 nm としたときの水/空気界面の OX750 の |χ^{(2)|2} スペクトルを図 2(a) に示す.下 の横軸は和周波の波長、上の横軸は対応するω,の波長を表す. |χ^{(2)|2} スペクトルの上下には、比較の ために、バルクの OX750 水溶液の吸収スペクトルを上下の横軸に対してプロットした。和周波の波 長 341 nm および 366 nm にピークを持つ |x^{(2)|2} スペクトルのバンドは,一光子・二光子二重共鳴によ る増大を受けていることがわかる. 400~465 nm の |χ^{(2)|2} 信号は,対応する ω,の波長域に一光子吸収

が無いので、二光子共鳴のみによって増大を 受けていると言える. |x^{(2)|2}スペクトルの共 鳴増大依存性をより詳しく調べるために、ω, の波長を 740 nm および 692 nm として |x^{(2)|2} スペクトルを測定した(図2(b), (c)).上の 横軸に対してプロットされているバルクの吸 収スペクトルが,ω,の波長が短くなるにつ れて左側に移動していることは, 一光子共鳴 と二光子共鳴の位置関係の変化を意味してい る. もともと ω₁ が 800 nm のときに 366 nm に見られた $|\chi^{(2)}|^2$ スペクトルのバンドは、 ω_1 が 740 nm でかなり小さくなり, ω₁ が 692 nm では全く見えなくなってしまう. また, ω, が692,740 nmのときの |x^{(2)|2}のピーク強度は, 800 nm のときの約4倍である.以上のよう な |χ^{(2)|2} スペクトルの ω, 依存性は, 次のよう な x⁽²⁾ の一般的表式を用いて説明することが できる.

 $\chi^{(2)} \propto \sum_{n,n'} \left(\frac{1}{\omega_n - \omega_1 - i\Gamma_n} + \frac{1}{\omega_n - \omega_2 - i\Gamma_n} \right) \frac{\mu_{gn} \mu_{nn'} \mu_{n'g}}{\omega_{n'} - \omega_1 - \omega_2 - i\Gamma_n}$ この式を用いて |x^{(2)|2} スペクトルをフィッ ティング解析した結果,図2に赤点線で示す ようにデータをとてもよく再現することがで きた. この解析から、一光子・二光子共鳴に 関与する励起状態のエネルギーと幅、それに 遷移双極子モーメントの積を求めることがで きる.今回の場合,2つの一光子共鳴状態と 3つの二光子共鳴状態が、データを再現する のに必要十分であることがわかった. さらに、 得られた励起状態についての全ての情報を直 観的に理解できるようにするには,χ⁽²⁾を元 にして図3のような2次元電子 x⁽²⁾ スペクト ルを作ることが大変有効であることを見いだ した. この2次元スペクトルとバルクの吸収 スペクトルを比較することで、主な界面分子 種はダイマーであることがわかった.

以上について,当日詳細に議論する.

【参考文献】

(1) Shen, Y. R. *The principles of nonlinear optics*; John Wiley & Sons: New York, 1984.

(2) Eisenthal, K. B. *Chem. Rev.* **1996**, *96*, 1343.

(3) Yamaguchi, S.; Tahara, T. J. Phys. Chem. B 2004, 108, 19079.



図 2. 空気/水界面の OX750 の電子 |χ^{(2)|2} スペクトル.ω₁の 波長は, (a) 800 nm, (b) 740 nm, (c) 692 nm. 黒太線はデータで, 赤点線はフィッティング.黒細線は OX750 のバルク水溶液 の吸収スペクトル.



図 3. 空気/水界面の OX750 の 2 次元電子 χ⁽²⁾ スペクトル.