

精密厚さ制御による液体の軟X線透過吸収分光測定



長坂将成

自然科学研究機構分子科学研究所 nagasaka@ims.ac.jp



小 杉 信 博

高エネルギー加速器研究機構物質構造科学研究所 kosugi@post.kek.jp

液体は様々な物理、化学現象が進行する 有用な環境であるが、その理解は気体や固体と比較して進んでいない、気体は分子が 孤立した状態であり、固体は原子や分子が 規則的な結合構造を持つのに対して、液体 はピコ秒スケールで分子配置が再構成する ため、その分子集合体の構造の議論が困難 であったためである。液体で進行する現象 を理解するには、例えば水分子の水素結合 やベンゼン分子などの芳香環の π - π 相互作 用のように、液体中で重要となる分子間相 互作用を理解する必要がある。

液体中の分子間相互作用を調べる方法と して、光の透過吸収から非破壊で分子構造 や電子状態を明らかにできる分子分光法が、 簡便ながら重要な研究手法として知られて いる. 従来から, 赤外吸収分光法や可視紫 外吸収分光法を用いて、分子の振動状態や 化学結合に関わる軌道間の電子遷移が精力 的に調べられてきた. 一方, X線領域での 透過吸収過程は、分子を構成する各原子の 内殻電子(K殻1s,L殻2pなどの化学結合 に直接関わらない軌道) が非占有軌道(反 結合的 π^* , σ^* 軌道など) に遷移する過程 に対応する. 非占有軌道に束縛された電子 は、近接する分子中の電子と相互作用する ため、異なる元素ごとに分子間相互作用を 調べることができる.

X線には大気中で利用できる高いエネルギーの硬X線領域と、大気に吸収されやすい軟X線領域(約4keV以下の領域)がある。硬X線領域には遷移金属のK殻があり、大気中で比較的簡便に液体を含む様々な物質のX線吸収分光測定が行える。軟X線領域には、軽元素(C,N,Oなど)のK殻や3d遷移金属のL殻があるため、分子系の研究に特に重要である。しかしながら、軟X線は大気や水に強く吸収されるため、

試料を真空下に置く必要があり、最近までは気体や固体試料に測定対象が限定されていた.液体試料の軟 X 線透過吸収分光測定を適切な範囲の吸光度で実現するためには、液体層を 1 μm 以下の領域で精密に厚さ制御することが必要である.

軟 X 線領域の液体試料の吸収 (あるいは 吸収相当) スペクトルを計測するため. 様々な実験手法や工夫が提案されている. その1つに、分子科学研究所において著 者らが開発した液体層の精密厚さ制御法 (20~2,000 nm) がある. この実験技術を利 用することにより、信頼性の高い液体の軟 X線吸収スペクトルが測定できるように なった. 軟 X 線吸収スペクトルのピーク エネルギー位置のシフトは、励起エネル ギーにより特定されている励起原子周りの 分子間相互作用を反映する. 量子化学計算 に基づく内殻励起状態の計算を行うことで、 実験によるシフト量の大きさから液体中の 分子間相互作用を調べる手法も確立されて きている. これらの実験技術を用いて,液 体ベンゼンの π - π 相互作用の特異な温度変 化が、炭素K吸収端の軟X線吸収分光測 定から調べられている。また、ピリジン環 の異なる原子サイトごとの分子間相互作用 を、炭素と窒素のK吸収端スペクトルか ら調べることで、ピリジン水溶液がミクロ な領域で不均一であることが示されている.

液体の軟 X 線吸収分光測定の実現により、異なる元素でとに液体中での分子間相互作用を観測することが可能になっている。この手法により、溶液で起こる様々な物理、化学現象のメカニズムの解明が期待される。さらに、光化学反応の時間分解測定、磁性流体の軟 X 線磁気円二色性測定、溶液中のタンパク質などの生体試料の局所構造解析への応用が期待される。

—用語解説—

芳香環:

ベンゼン環は、6個の炭素原子が二重結合した状態であり、芳香族性をもつ環状化合物である。また、一つの窒素原子が含まれるピリジン環などがある。これらの芳香環においては、 π 電子が非局在化している.芳香族分子同士の π - π 相互作用は、様々な物理、化学現象に影響を及ぼすことが知られている。

X 線吸収分光法:

X線の透過吸収量を観測する 手法であり、原子のK 殻やL 殻の内殻電子が非占有軌道に 励起する束縛励起状態を観測 することによって、元素選択 的な局所電子状態の分析が可 能である.

非占有軌道:

例えば、p軌道同士で化学結合を形成する場合、結合軸方向の軌道の重なりにより結合性の σ 軌道と反結合性の σ^* 軌道を形成する、電子は σ 軌道に入り、 σ^* 軌道は非占有軌道となる。また、共有結合が二重結合や三重結合や三重結合へときには、結合軸の垂直方向に結合性の π^* 軌道を形成し、 π^* 軌道は非占有軌道となる。

内殼励起計算:

内殻ホールを維持したままで 量子化学計算を行うことで、 非占有軌道への内殻励起状態 や内殻イオン化状態を停留解 として求めることができる。 ハートリー・フォック法、配 置間相互作用 (Configuration Interaction, CI) 法、密度汎関 数法などの手法がある。