# 放射光による超臨界流体の

# 光イオン化機構

## 中川 和道

神戸大学教育学部物理学

# Ionization mechanisms of doped supercritical fluids studied by Synchrotron Radiation

#### Kazumichi NAKAGAWA

#### Physics, Faculty of Education, Kobe University

Supercritical fluid can offer a decided advantage to study an evolution of optical and electronic properties of gases to those of solids, owing to easiness of changing its density over a wide range. In this parer, we summersize experimental results of ionization threshold measuements in super-critical fluids doped with low-ionization-potential molecules, and discuss the ionization mechanisms suggested in an attempt to interpret the results.

#### 1. 序

物性研究の現状を対象物質の密度という点から 概観したとき,固体の光物性・電子物性の研究成 果が固体物理学として,気体のそれが原子(分 子)物理学として物理学の中でも重要な二大分野 を形成してきたのに対し,それらの中間の密度に おける物性研究はまだ遅れた状態にあることが分 かる。近年この中間密度領域に物性研究の関心が 向けられはじめ,原子物理学と固体物理学とを結 ぶことを目指した研究がマイクロクラスター・希 薄金属などを用いて急速に発展しつつある。我々 はここで,超臨界流体もまたこの目的に適した素 材であることを述べ,超臨界流体を用いた物性研 究の可能性を探る一助としたい。

ある物質の臨界温度をT.,臨界圧力をP.とする とき,T>T,かつP>P,である熱力学状態を(狭義 の)超臨界状態と言い,この状態にある当該物質 を超臨界ガスあるいは超臨界流体と呼ぶ。超臨界 流体(例えば300K,100気圧のキセノン)はその 密度が液体なみに高いので,互いに親和性をもつ 物質でさえあれば相手がたとえ室温で固体である 物質(例えばアントラセン,融点~490K)であっ

(C) 1990 The Japanese Society for Synchrotron Radiation Research

てもそれを容易に溶解する<sup>(),2)</sup>。キセノン流体 中に、分子量~4000のpolypropylene glycoleを 溶解させてスペクトルを測った例がNatureに報 告されている<sup>1)</sup>。また、318K、156気圧の超臨界 キセノン中にナフタレンは~10%も溶解する<sup>3)</sup>。 この性質を利用して超臨界流体に比較的大きなゲ スト分子(原子)をドープしておき、その光吸収 ・光イオン化スペクトルなどを測定しながらホス ト(超臨界流体)の密度を広い範囲で変化させる と、原子(分子)物理学が扱う諸現象(原子分子) のイオン化、リドベルグ遷移等)がどのくらいの 密度で固体物理学が扱う現象(バンドーバンド遷 移、ワニア励起子など、へと移行するかを調べる ことができるはずである。この種の研究における 興味のひとつは、着目する物性がある密度で突然 現れるモット転移のような振舞いをするか、ある いは固体極限と気体極限との間をゆるやかに移行 するか、といった点であろう。近年このような研 究がシンクロトロン放射光を用いて我々<sup>2)</sup>および DESY・HASYLABのグループ<sup>4)</sup>によって展開 されつつある。それらの研究の中からここでは、 ゲストのイオン化ポテンシャルⅠ。のホスト密度 依存性について紹介する。分子のリドベルグ状態 が液相中でも生き残るかどうかについても研究が なされつつあるが、それについては文献<sup>2)・1)</sup>を 参照されたい。

原子・分子の孤立系(気相)では、光吸収スペ

クトル中のリドベルグ遷移系列が収れんする極限  $(I_{a,r})$ や、光電流励起スペクトルのしきい値 $(I_{a,c})$ などを求めれば気相でのイオン化ポテンシャルが 分かる。原子ではこれら2つのイオン化ポテン シャルは同じ値となるが、分子の場合にはIat 基底状態から励起状態へのフランク・コンドン遷 移(垂直遷移)に対応する垂直イオン化ポテン シャルを与えるのに対し、I。は分子内原子緩和 を伴ういわゆる断熱イオン化ポテンシャルを与え るのでI,より少し低い値となることがよく知ら れている。光電子スペクトルではI。,はピークに、 I。は立ち上がりに対応する。アントラセンでは I<sub>a</sub>,=7.47eV, I<sub>a</sub>=7.40eV<sup>5)</sup>である。一方, 液相 ・固相中のゲストのイオン化ポテンシャルI。は TMPD(tetramethylphenylenediamine)やアン トラセン等をゲストとして、主に無極性液相・固 相のホスト中で測られてきた<sup>い,</sup>、、。1960年代以 来の研究成果のうち重要なことは、I。は、気相で のイオン化ポテンシャルI。よりも準自由電子状態 エネルギーV。(固体物理学の言葉で言えば伝導 帯の底のエネルギーを真空準位から測った値)と ゲストの正イオン(捕獲正孔)が引き起こすホス トの分極エネルギーPとの和だけ低い値となるこ とである。すなわちボルン・ハーバーのサイクル から導かれるI<sub>2</sub>=I<sub>2</sub>+V<sub>0</sub>+P(式1)という関係 式から求めたLが実験値をよく再現する
<sup>10,7</sup>。L は電流の立ち上がりから求めるので、液相・固相 中でのI。に相当するにもかかわらず式1のI。は

Table 1. Photoionization parameters (unit in eV) of anthracene in nonpolar liquids; I, is calculated by Eq. 1 with I,=7, 47eV and R= 0, 325nm (see text).

| host                          | V <sub>0</sub> (ob) | P(cal) | I <sub>c</sub> (cal) | I,(ob) | Reference |
|-------------------------------|---------------------|--------|----------------------|--------|-----------|
| 2, 2, 4-trimethylpentane      | -0.24               | -1.07  | 6.16                 | 6.14   | 6         |
| 2, 2, 4, 4-tetramethylpentane | -0.36               | -1.10  | 6.01                 | 6.07   | 6         |
| tetramethylsilane             | -0.55               | -1.02  | 5.90                 | 5.87   | 6         |
| neopentane                    | -0.40               | -0.99  | 6.08                 | 6.19   | 21        |
| 2, 2-dimethylbutane           | -0.20               | -1.03  | 6.24                 | 6.14   | 2         |
| supercritical xenon           |                     |        |                      |        |           |
| $(N=8x10^{21} cm^{-3})$       | -0.60               | -0.70  | 6.17                 | 6.15   | · 2       |

著者によりIarやIaaが混在して用いられ、この現 状が媒質中での光イオン化過程が必ずしも詳細に は分かっていないことを示している。V。は光電 効果の実験等により求められ<sup>8)</sup>、Pは第一近似と してはBornの式P=-e<sup>2</sup>  $(1-1/\epsilon)/2$ Rで計算さ れる(ε;ホストの誘電率, R;イオン半径)<sup>6),8)</sup>。 表1に式1によって計算したI。と実測値との比較 を示す。表から計算値と実験値とは前述のように かなりよく一致すること、その一致は炭化水素か ら超臨界キセノンにわたって物質に依存せずに見 いだされ、式1は幅広い一般性をもつことが分か る。近年V。がホスト密度Nの関数V。(N)として ガスから固体にいたる広い密度範囲で測定され始 めた<sup>8), 9)</sup>ので、I<sub>2</sub>(N)を広い密度範囲で測定し、 式1が予告するI。の密度依存性と比較することが 可能となってきた。我々<sup>2)</sup>およびDESYのグ ループ4)の研究はこのようなバックグランドを 持っている。

## 2. 実験

実験には、我々<sup>2)</sup>は分子研UVSORのBL7B ビームライン(1m瀬谷・波岡分光器)を、 HASYLABグループはHONORMIシステム

(3m直入射分光器)を用いている。両グループ とも石英, MgF<sub>2</sub>, LiF を窓材とする約100気圧 の高耐圧光学セルを用い、我々はアントラセンや TMAE(tetrakis-dimethylaminoethylene) を、 HASYLABグループ<sup>4)</sup>はヨウ化メチルや一酸化 窒素、ベンゼンなどをゲストにして、ホストの希 ガスを圧力と温度とを制御しつつ導入し、所定の ホスト密度のもとで光電流・光吸収スペクトルを 同時測定してコンピューターで信号を処理してい る。希ガスのP-V-T関係はよく調べられハンド ブックもつくられているので、ある温度のもとで 圧力を制御しさえすれば目的の密度を直ちに得る ことができる。我々は温度を300Kで一定に保持 して100気圧まで圧力を上げ、キセノンの数密度 にして8×10<sup>21</sup> cm<sup>-3</sup>まで到達した。これは融点に おける固体の1/3程度の密度である。HASYLAB では低温にして固体まで密度を上げている。 HASYLABグループはHONORMIシステムが 誇る高分解能(2meV)でゲストの気相でのI<sub>ar</sub> とI。ことをまず求め、そののちにホストガスを導 入してホスト中でのI<sub>a</sub>, (これをI,と呼ぶ)とI<sub>a</sub> とを測っているが我々は光強度と分解能不足のた めⅠ。のみを測っている。図1に我々2)が測定した



Fig. 1 Photocurrent spectra of xenon supercritical fluids at 298K doped with anthracene nor-malized by incident light intensity I near the threshold at each density. I is the phtocurrent, and the number near each curve designates the fluid density. Ref. 2.

-35-



Fig. 2 Spectra of CH<sub>3</sub>I vapor and CH<sub>3</sub>I/Ar reported by Köhler et. al.<sup>4)</sup> Bottom:Photoionization spectra of CH<sub>3</sub>I in Ar:(a)pure CH<sub>3</sub>I vapor at p=0.1 mmHg; (b), (c) the Ar number density is 5.7×10<sup>20</sup> cm<sup>-3</sup> and 11.3×10<sup>20</sup> cm<sup>-3</sup>, respectively;the CH<sub>3</sub>I concentration is less than 10ppm. The arrows indicate the onset of the photocurrent.Top:Absorption spectra recorded simultaneously with the photionization spectrum in(b). The assignment of the shifted nd and nd' Rydberg series is given. The arrows indicate the positions of the limit of the series converging to the first ionization limit.

アントラセンをドープしたキセノン(アントラセン/Xe系)での光電流スペクトルの立ち上がり付近を、図2にCH<sub>3</sub>I/Ar系でHASYLABグループが得た光電流・光吸収同時測定スペクトル<sup>4)</sup>を示す。

## 3. 実験結果



Fig. 3 Experimental values of photoionization threshold energy I<sub>c</sub>(☉)versus xenon fluid density N<sup>2)</sup> · I<sub>g</sub> shows the gas phase ionization potential measured for vapor TMAE. The solid curve shows the result calculated with the continuum model (see text).



Fig. 4 Polarization energy P of hole trapped at a benzene impurity in various rare gas hosts as a function of density. (●) argon, (x) krypton,(\*)xenon.Reproduced from Ref.<sup>2)</sup> by Reininger et. al..

これまでの実験結果から, I<sub>e</sub>(N)の挙動には大 きく3つの場合が報告されている。

第一の場合は, Bornの式を用いた式1が予告するI<sub>e</sub>(N)が実験値をよく再現するもので, TMAE/

-36-

Xe系<sup>2)</sup>(図3), Benzene/Ar系<sup>4)</sup>(図4) がそれ である。ただし後者についてはHASYLABグ ループは最近、以下に述べる断熱分極モデルでも 説明している<sup>4)</sup>。図4の縦軸は式1によってpに 直してあるが、本質は図3と同じである。我々が 測定したTMAE/Xe系の場合, I<sub>e</sub>(N)は光電流励 起スペクトルの立ち上がり付近を半経験的な5/2 乗則<sup>6),7)</sup>(i=B(E-I<sub>c</sub>)<sup>5/2</sup>,i;光電流収率,E;入射 光子のエネルギー, B;定数)を用いて解析して求 めた。式1でI<sub>a</sub>(=5.36eV)<sup>10</sup>とV<sub>0</sub>(N)<sup>11</sup>とは 実測値を文献から引用して用い, PはBornの式で イオン半径R=0.321nmを用いて計算した。Rの 値はNakatoら<sup>10</sup>の無極性液相での測定結果に よる。Bornの式で用いたキセノン流体のバルク の誘電率 *e* はClausius-Mossottiの関係から算出 した。Bornの式はもともと媒質が誘電率  $\varepsilon$ の連 続体であると仮定するものなので、第一の場合の 系とは「連続体モデル」が成り立つ系ということ になる。気相・超臨界流体は密度が不均一に揺ら いでいる系であるからそもそも連続体モデルでは 一見うまくいくはずはない。にも拘らず実験結果 が連続体モデルで説明できるのは奇妙であるが、 この点について後に考察する。

第二の場合は、アントラセン/Xe系<sup>2)</sup>(図5) とBenzene/Kr系<sup>4)</sup>(図4)で、比較的高密度で はBornの式を用いた連続体モデルがよくあう が、低密度では連続体モデルの予告より低いI<sub>e</sub>が 観測される。ただし後者についてはHASYLAB グループは最近、以下に述べる断熱分極モデルで も説明をしている<sup>4)</sup>。我々のアントラセン/Xe系 ではBornの式のRに, Holroydらが無極性液相中 で得た値(=0.325nm)<sup>6)</sup>を用いたが、図から明ら かなように式1による計算結果は特に低密度で実 験値を再現出来ない。

第三の場合はI,とI。とのシフトが異なるもの で、CH<sub>3</sub> I/Ar 系<sup>4)</sup>(図 2)、CH<sub>3</sub> I/Kr 系<sup>4)</sup>であ る。図2のスペクトルから得られたI,とI。の代わ りに図6では以下に述べる $\triangle_{pot}$ とP<sub>+</sub>とがプロッ



Fig. 5 Photoionization threshold energy Ic versus xenon density for anthracene/Xe system by Nakagawa et. a I<sup>2</sup>) . (⊙)Experimental values. Solid curve shows the result calculated by the continuum model with R=0.325 n m.

トされているが,重要なことはI,がホスト密度< 10×10<sup>20</sup> cm<sup>-3</sup>で殆どシフトしないのに対し, I<sub>e</sub>は その10倍も大きなシフトを示すことである。

## 4. 討論

#### 4-1. クラスターモデル

第2の場合に低密度でI。がBornの式を用いた 連続体モデルの予告より低い理由として我々は、 アントラセンが超臨界キセノンに溶解するさいア ントラセンの周囲にキセノンのクラスターが形成 され、クラスター内の高い密度がイオン化のさい 強い分極(より負のP)となってI。がより低くな るものと提案した(クラスターモデル)。このモデ ルは、超臨界流体中への物質の溶解の理論(Clusterassisted dissolution mechanism)<sup>13)-15)</sup>に 立脚するものなので、それに関連する溶解度の実 験とその理論を紹介する。

Diepenら<sup>12)</sup>は300K付近で数百気圧の超臨界 エチレンをホストとしてその密度を変化させつつ ナフタリンなどの溶解度をホスト密度の関数とし

-37-



Fig. 6 Sudden and Adiabatic polarization energies of the methyliodine ion as a function of Ar density reported by Köhler et. al<sup>4)</sup>. Circles, experimental values of Δ<sub>pol</sub>.(The exprimental error is shown for one point.) The lines represent, in both case, the calculated polarization energies.

-38-

て測定したが、Franck<sup>13)</sup>は彼らの実験結果を以 下の溶解度理論によってよく記述することに成功 した。さらにRöβlingら<sup>14)</sup>はアントラセンをア ルゴン, CO<sub>2</sub>, CHF<sub>3</sub>, NH<sub>3</sub>などに溶解させた系(3 40K, 1950気圧のアルゴン中で溶解度~10ppm) でも同様の実験を行ってビリアル係数や溶解エネ ルギーの値を求めた。また、Kajimoto<sup>15)</sup>らは Franckらの理論とLangmuirの吸着平衡のモデ ルとを考え合わせることによって超臨界CHF<sub>3</sub>中 にドープしたDMABN((p-N,N-dimethylamino) benzo-nitrile)の光吸収帯のシフトのCHF<sub>3</sub>密度 依存性を説明した。

Franckらの溶解度の理論では、ゲストGの周 囲にn個のホストHが会合してクラスターを形成 しこれが溶解の原動力となるとして、G+nH GHnという平衡を考える。そうしてnはその上 限m以下のいろいろな値をとり得る、すなわちい ろいろな大きさのクラスターが形成される、とす る。nに上限があることは極めて重要で、クラス ターのサイズには系のエントロピーから来る制限 があり、かつ室温付近の超臨界流体中のこれらの クラスターはジェット法によって作られる低温の 「凍結クラスター」とは異なって、形成と分解と が競合する平衡のもとで存在する"Dynamic Cluster"であることを示す。さらに溶解してい るゲストの量はホストの量に比べて圧倒的に小さ いとし、最終的なゲストの溶解度 $X_c \in X_c = \sum_{n=1}^{\infty} x_{GHn}$ と表す。会合に関する統計熱力学によってこ のG/H系内の各成分 i の化学ポテンシャル $\mu_i$ を ビリアル係数を用いて表すと、

$$\frac{\mu_i}{\mathrm{RT}} = -\ell_n \phi_i + \ell_n \frac{x_i}{\mathrm{V}} + \sum_j x_j \frac{2\mathrm{B}_{ij}}{\mathrm{V}}$$
$$+ \sum_j \sum_k x_j x_k \frac{3}{2} \frac{\mathrm{C}_{ijk}}{\mathrm{V}^2}$$

となる。ここに $X_i, X_j, X_k$ は各成分のモル分率,  $\phi_i$ は体積に依存しない状態和,  $B_{ij} \ge C_{ijk}$ は第 2,第3ビリアル係数である。Gとn個のHとの 会合の際, $\mu_{c}+\mu_{H}=\mu_{cHn}$ が成り立つなどとして さらに計算を進めた結果,彼らは超臨界流体中の ゲスト飽和濃度C<sub>c</sub>とホスト流体が無いときのゲ ストの蒸気密度C<sub>co</sub>との間に以下の関係を導い た。

$$\ell_{n}\left(\frac{C_{G}}{C_{G0}}\right) = (V_{GS} - 2B_{GH})N_{m} + DN_{m}^{2} \ ( \vec{x} 2 )$$

ここに $V_{cs}$ はゲストの固相モル体積,  $B_{cH}$ はゲス トーホスト間の第2ビリアル係数,  $N_m$ はG/H系 全体の密度でこれはホスト密度にほぼ等しい。

式2によれば、いろいろなキセノン密度Nでの アントラセンの溶解度すなわち飽和濃度 $C_A(N)$ を測定し、それがNに対して1次の傾きを持て ば、その傾きから $B_{GH}$ が求められる。統計熱力学 によればG-H間のポテンシャルをV(r)として

$$B_{GH} = -\frac{4\pi N_A}{2} \int_0^\infty (\exp(-V(r)/kT))$$
  
= 1) r<sup>2</sup>dr

であるから、溶解度を密度の関数として測定すれ



Fig. 7 Saturated concentration C<sub>A</sub> of anthracene at 300K in xenon fluids measured as a function of xenon density.Data are normalized by density C<sub>A0</sub> of anthracene vapor.

ばV(r)に関する情報が得られる。すなわちV(r) をSutherland型,あるいはLennard-Jones型な どと仮定したうえでその係数を定めることができ る。そこで我々はアントラセン/Xe系での300K での光吸収スペクトルから,アントラセンの溶解 度を求めた(図7)。上述の解析からB<sub>*c*</sub>//は-370 cm<sup>3</sup>/molとなり,V(r)をSutherland型V(r)=-C<sub>6</sub>/r<sup>6</sup>と仮定するとアントラセン分子半径0.4nm に対し,その係数C<sub>6</sub>は3.2×10<sup>-4</sup>eV(nm)<sup>6</sup>となっ た。この場合の最低相互作用エネルギーはr=0.4 nmで-0.09eVである。

我々は次にアントラセンーキセノン間の相互作 用に関する情報を得るため、図8のようにアント ラセンの周囲に複数のキセノンを配置し、それら を動かしながら相互作用エネルギー曲面の計算に 最近着手した。計算に用いた手法はJortnerら<sup>16)</sup> が開発した原子-原子対ポテンシャルの方法で、 これは芳香族炭化水素分子と希ガスと間のポテン シャルを、分子を構成する個々の原子と希ガス原 子間の原子-原子ポテンシャルの総和で近似する ものである。彼らは個々の原子-原子ポテンシャ ルをLennard-Jones型と仮定し、その係数はグ ラファイト上への希ガスの吸着エネルギーの実験 値を再現するように選び,テトラセン-アルゴン クラスターなどの配位エネルギーや固有振動数な どの情報を得ることに成功した。この方法による 我々の計算結果の一部を報告する。図8において まず1個目のキセノンを動かしつつポテンシャル



Fig. 8 A schematic representation of anthracene- $(Xe)_2$  cluster.



Fig. 9 Values of anthracene-Xe interaction potetial versus y(see text).



Fig.10 Lowest values of association energy of anthracene(Xe), cluster versus the number n of associating xenon atoms.

エネルギーを計算したところ図のAの位置で最安 定配位となり、このときの配位エネルギーBは -0.09eV と上述の溶解度測定から推測された Sutherland型ポテンシャルの最低値とよく一致 した。次に2個目のキセノンを図のようにBの位 置からy軸(長軸)方向に動かしてポテンシャル エネルギーを計算した(図9)。図のBの位置は あらかじめX, Z方向のエネルギー最低位置に とってあるので、図9から2個目のキセノンは1 個目と対称位置に最安定配位し、そのときのBは -0.19eVであることが分かる。キセノンの配位 数nを順次増やしてその都度可能な異性体の中で もっとも低いBを計算したところ、図10のように Bはnの増加とともに下がり続けるという結果と なった。ここでnが8→9の増加の際にはBの低 下のうちアントラセン-キセノン相互作用が占め る割合は50%で残りはキセノンーキセノン相互作 用が寄与しているが、14→15ではアントラセン-キセノンの寄与は25%に低下し、n=20でアントラ センはキセノンに完全に被覆されて以後はキセノ ン-キセノン相互作用のみとなる。このようにエ ネルギーBのみから検討した限りでは最大配位数 mは 8 から20の間にありそうである。今後は、 Kajimotoら<sup>15)</sup>がやったようにクラスターの形 成と分解との平衡をLangmuirのモデルなどを 用いて具体的に検討することが必要な課題として 残されている。

## 4-2. Adiabatic Polarization Model(断熱分 極モデル)

3 で述べた第3の場合に $I_{gr} \ge I_{gc}$ のシフトが異なる理由をKöhlerら<sup>1)</sup> は以下のように考えた。 図11を用いて彼らのモデルを紹介する。

光学遷移によってリドベルグ状態が生成する時 間(~10<sup>-16</sup>秒,図11a)内には電子分極(Sudden polarization)は起こり得るが,ホスト原子は停 止しているとみなし得るのでホスト原子の空間分 布は基底状態のヨウ化メチルの周囲のホスト原子 分布のままである。次数n=8のS型リドベルグ状 態を例として考えてみるとその電子はイオンコア から3.4nm離れた軌道を回っており,イオンコ アとリドベルグ電子との間には200個以上のホス ト原子が存在する。

これらのホスト原子のうち、Weisskopf半径<sup>17)</sup> (Ar密度11.7 x 10<sup>2</sup> ° cm<sup>-3</sup>に対し1.9nm。この半径 内のホストガス原子はイオンコアのエネルギーの 幅を与え、この半径外の原子はシフトに寄与す る。Wigner-Seitz半径より大きい値をもつ。)よ り外側のものがコアのエネルギーシフト $\Delta_{pol}$ に 寄与する。I<sub>g</sub>,のシフトムは電子のエネルギーシ フト $\Delta_{sc}$ とコアのエネルギーシフト $\Delta_{pol}$ に る。とコアのエネルギーシフト $\Delta_{pol}$ との和 ( $\Delta = \Delta_{sc} + \Delta_{pol}$ )で表わされる。彼らは $\Delta_{sc}$ に Fermi<sup>18)</sup>による衝突論の表式を用いた。図11 b にはリドベルグ状態の寿命(~10<sup>-12</sup>秒, 光吸収ス ペクトルの幅から見積られた。)内に起きるホス



Fig.11 A schematic illustration of the adiabatic polarization process. (a)Just after the optical transition ( $\sim 10^{-16}$  sec.). (b)After~ $10^{-12}$  sec. (c)At the time longer than (b).

トの緩和を示す。イオンコアの周囲にはホスト原 子が集合してきて、その高い密度がもたらす大き な分極エネルギーがイオン化のしきい値を時間経 過とともに下げ、イオン化のしきい値がリドベル グ状態のエネルギーと等しくなった時点でリドベ ルグ状態はついに自動イオン化する運命をたどる (図11b)。すなわちリドベルグ状態はホスト原子群 の緩和によって崩壊し、イオン化するので電流と して観測される。光学遷移の時間内に起き得る電 子分極よりは遅いが、熱浴との熱平衡は達成され 得ない短い時間内に起きる上記の緩和によって大 きな分極がもたらされる過程を彼らはAdiabatic Polarization(定訳はまだ無いが、ここでは断 熱分極と訳す)と呼んだ。図11b~cの過程で形 成されるイオンクラスターの成長は**図**bに示す自 動イオン化の後も進行し、そのサイズは系のエン トロピーによって許される上限まで増加を続ける と考えられる。彼らは $I_{ac}$ のシフト  $\Delta I_{ad}$  が電子 のエネルギーシフトム。。(先の場合と同じく Fermi<sup>18</sup>の表式を用いた)と、断熱分極による イオンコアのエネルギーシフトP+との和である とし ( $\Delta I_{ad} = \Delta_{sd} + P_{+}$ ),  $P_{+}$ の計算には中性ゲス ト・ホスト間のポテンシャルV(r)とゲストイオ

ンコア・ホスト間のポテンシャルV<sub>+</sub>(r)とを厳密 に考慮すべきだとして, P<sub>+</sub>を以下のように表し た。

$$P_{+} = 4 \pi N \int_{0}^{\infty} (V(r) - V_{+}(r)) W(r) r^{2} dr$$

ここにW(r)はホストガスの空間分布 (r;ゲスト ・ホスト間の距離) を表す。彼らはV(r)にバッ キンガムポテンシャルを, V<sub>+</sub>(r)にモースポテン シャルを用い, W(r)=exp(-V(r)/kT)という古 典的な表現を用いた。夫々のポテンシャルのパラ メータはCH<sub>3</sub> I をキセノンでおきかえ, Xe-Ar 間の値で代用したがバッキンガムポテンシャルの パラメータは若干変えたという。P<sub>+</sub>の計算で最 も重要な点は、図11の **a** から**b** への断熱緩和過程 を計算に取り入れるため, Vによって決まるW(r) の分布をそのままV<sub>+</sub>(r)の極小を与える距離R<sub>m</sub> まで平行移動させて計算を実行したことである。

(図12)。図6の実線は彼らによるadjustable parameter無しの計算結果で,図に示すように 実験値は十分再現された。

4-3. 統一的解釈の試み



INTERMOLECULAR DISTANCE (Å)

Fig.12 A illustration of potential curves used for the calculation of the polarization energy P<sub>+</sub> by Köhler et.al<sup>4)</sup>.Bottom:Model potential curves. Top:distribution function (dotted line), and shifted to r=Rm (full line). For details on potential parameters, see Ref4.

さてここでは以上の3つの場合を統一的に記述 するため、以下の2つの条件を仮定する。まずク ラスターモデルに関して、溶解のさい中性クラス ターが形成されるには、ゲスト-ホスト相互作用  $W_{GH}$ が熱エネルギー3kT/2より大きいことがまず 必要である(条件1)。また、断熱分極モデルに ついて、リドベルグ状態の生成後断熱分極過程が 起きるためには、リドベルグ状態の寿命で、が断熱 分極の時間スケールτ<sub>α</sub>,より長くなければならな

い(条件2)。条件1,2は特に新しい条件ではな く、両者のモデルの出発点としていわば暗黙のう ちに了解されているものである。条件1,2にそっ て夫々の場合を検討すると、まず第3の場合の CH<sub>3</sub>I/Ar系ではW<sub>c</sub>, はKöhlerらが用いたバッキ ンガムポテンシャルの深さ0.014eV4)程度である と考えられるので室温ではW<sub>GH</sub><3kT/2となり、 混合の時点で中性クラスターは形成されない。ま たヨウ化メチルのリドベルグ遷移は分子内遷移か ら十分孤立して大きな振動子強度をもっているた め長い寿命が期待され、 $\tau_r > \tau_a$ ,ならばKöhler ら<sup>1</sup>の提案どおり断熱分極が起こり得ることが分 かる。第2の場合のアントラセン/Xe系ではW<sub>GH</sub> はキセノンのグラファイトへの吸着エネルギー 0.179eV<sup>19)</sup> あるいは上述の配位エネルギーB(~ -0.09eV)に近い値をとると考えられ、室温では W<sub>cu</sub>>3kT/2となるが故に中性クラスターが形成 されてこれが溶解の主な機動力となり、強い分極 はこの中性クラスターに起因すると予測される。 このように第2および第3の場合は上記の条件か ら自然に理解できるが、問題なのは第1の場合 (TMAE/Xe系)である。まず、この系のW<sub>gu</sub>につ いては、TMAEの蒸気圧が室温で0.03mmHg<sup>20)</sup> とかなり大きく、TMAE/Xeはアントラセン/Xe の場合のように中性クラスターの助けによって固 体が流体に溶解した系ではなく、明らかに気体と 流体の混合系であること、TMAEの電子分布を検 討すると, TMAEのエチレン部位のπ電子にキセ ノンが配位するにはTMAEのジメチル部位が立 体障害となることから、TMAE-Xe間のポテン シャルはπ電子に関するかぎり十分な深さを取り 得ない(W<sub>c</sub>//<3kT/2)と考えられる。

TMAE/Xe系のW<sub>GH</sub>について我々は、先に述べ た原子-原子対ポテンシャルの方法をTMAE/Xe 系に応用した計算に着手し、初期的な結果を得た ところなので今後さらに検討を進める予定であ る。条件2については、TMAEのリドベルグ状態 は分子の複雑さのために分子内遷移と十分孤立し てはいない<sup>10)</sup>ので、リドベルグが長い寿命をも つとは考えにくい ( $\tau_r < \tau_{ap}$ )。従ってTMAE/Xe 系では結果として連続体モデルが成立しているも のと推論される。TMAE/Xe系は、気相という 不均一な系が一見連続体として扱える点が興味深 いが、条件1、2はまだ仮説であり、今後詳しく検 討していきたい。

#### 謝辞

本研究成果の大部分は江尻有郷・西川勝(東大 教養),木村一宇(理研)各氏との共同研究によ ります。各氏に深く感謝いたします。ポテンシャ ル計算、溶解度の解析は神戸大学教育学部卒研 生,横田浩之君、勝田奈美さん,岸田壮平君に よってなされました。

本研究の遂行にあたって援助をいただいた,井 口洋夫分子研所長,関一彦広島大助教授,窪田信 三立教大教授,R.A.Holroyd博士(BNL),渡辺誠 助教授・福井一俊助手・松戸修氏はじめUVSOR のすべての方々,東大教養の工作室の方々に感謝 いたします。本研究は分子研共同研究61-E914, 62-C920, 63-F524, 63-F833によって成されま した。

## 文献

- P.M.Rentzepis and D.C.Douglass, Nature 293, 165 (1981).
- 2) K.Nakagawa, A.Ejiri, k.Itoh and M.Nishikawa, Chem.Phys.Lett. 147, 557 (1988): K.Nakagawa, A.Ejiri, M.Nishikawa and K.Kimura, Chem. phys.Lett. 155, 278 (1989): K.Nakagawa, A.Ejiri, R.A.Holroyd, S.Kubota, K.Kimura and M. Nishikawa, UVSOR Activity Report 1988 p.88: K.Nakagawa, A.Ejiri, K.Kimura and M.Nishikawa, Physica Scripta 41, 140 (1990).

- 3) V.J.Krukonis, M.A.McHugh and A.J.Seckner,J.Phys. Chem. 88, 2687 (1984).
- 4) R.Reininger, V.Saile, P.Laporte and I.T.Stenberger, Chem.Phys. 89, 473(1984): A.M.Köhler, R.Reininger, V.Saile and G.L.Findley, Phys. Rev. A 35, 79 (1987): A.M.Köhler, V.Saile, R. Reininger and G.L.Findley, Phys.Rev.Lett. 60, 2727 (1988): R.Reininger, E.Morikawa and V.Saile, Chem.Phys.Lett. 159, 276 (1989).
- 5) R.Bosci, J.W.Murrell and W.Schmidt, Faraday Discussions Chem.Soc. 54, 116 (1972).
- 6) R.A.Holroyd, J.M.Preses and N.Zevos, J.Chem. Phys. 79, 483 (1983).
- 7) B.S.Yakovlev and L.V.Lukin, in: Advances in Chemical Physics Vol. 60, Photo-dissociation and photoionization, ed.K.P.Lawley (Wiley, New York, 1985) p.99.
- 8) R.A.Holroyd, "The electron", in: "Radiation chemistry. Principles and applications", eds. Fahataziz and M.A.J.Rodgers(VCH Publishers, New York, 1987).
- 9) K.Nakagawa, K.Itoh and M.Nishikawa, IEEE Transactions on Electrical Insulation 23, 509 (1988).
- 10) Y.Nakato, M.Ozaki and H.Tsubomura, Bull. Chem.Soc.Jpn. 45, 1299 (1972) and Y.Nakato, T.Chiyoda, and H.Tsubomura, Bull.Chem.Soc. Jpn. 47, 3001 (1974).
- R.Reininger, A.Asaf, I.T.Steinberger and S. Basak, Phys.Rev. **B28**, 4426 (1988).
- G.A.M.Diepen and F.E.C.Scheffer J.Am.Chem. Soc. 70, 4085 (1948).
- 13) E.U.Franck, Z.Phys.Chem.Neue Folge. 6, 345 (1956).
- 14) G.L.Röβling and E.U.Franck, Ber.Bunsenge s.Phys.Chem. 87, 882 (1981).
- O.Kajimoto, M.Futakami, T.Kobayashi, and K.Yamasaki, J.Phys. Chem. 92, 1347 (1988).

- M.J.Ondrechen, Z.Berkovitch-Yellin, and J. Jortner, J.Am.Chem.Soc. 103, 6586 (1981).
- 17) V.A.Alekseev and I.I.Sobel'man, Zh.Eksp.Teor.
  Fiz. 49, 1274 (1965) [Sov. Phys. JETP 22, 882 (1966)].
- 18) E.Fermi, Nuovo Cimento 11, 157 (1934).
- 19) J.Piper and J.A.Morrisin, Chem. Phys. Lett.103, 323 (1984).
- 20) R.A.Holroyd (private communication).
- R.A.Holroyd J.M.Preses, E.H.Böttcher and W.F.Schmidt, J.Phys.Chem. 88, 744 (1984).

きいわーふ

#### キセノンの超臨界状態

キセノンを密閉した耐圧容器中で加熱して臨界温度 Tc=289.8Kに達するとそれまで存在した液面が消失す る。このときキセノンは圧力Pc=5.85 x 10<sup>6</sup> Pa密度Nc =5.04 x 10<sup>21</sup> cm<sup>-3</sup>の臨界流体となる。臨界温度のごく近 傍では密度ゆらぎが発散するため光散乱が激しく起き, キセノンの見かけの色は白色,灰色,茶色の濃い霧のよ うに見えるが,300Kでは完全に透明である。Tc以上の 温度では実験室で可能な範囲の圧力ではキセノンを液化 することは出来ない。

#### **準自由電子状態エネルギーV**。

キセノン液体のように重い希ガスの液体の中では電子 は大きな平均自由行程をもち(最大電子移動度~6500cm<sup>2</sup>  $V^{-1}sec^{-1}$ ),理論研究者が有効質量を計算している程自 由電子の存在が信じられている。 $V_0$ は,液体中に注入 された電子が自由電子として液体中を伝播するさいにも つエネルギーを,注入される前の電子準位すなわち真空 準位から測った値に相当する。電子移動度がキセノンよ りずっと小さい液相にたいして $V_0$ という概念がどこま で成り立つかは議論の的である。

#### ボルンの式

Na<sup>+</sup>など球形のイオンが水中において獲得する安定化 エネルギー(水和エネルギー)を計算するのにM.Born が1920年に用いた式。半径Rの球を電荷qで帯電させる のに必要なエネルギーの,真空中と媒質(誘電率 $\varepsilon$ をも つ一様な連続体とみなす)中とにおける値の差 $-q^2(1-1/\varepsilon)/2R$ をもって水和エネルギーとした。

-44-