## 4P036 小角 X 線散乱法による超臨界キセノンのゆらぎ構造の解析

(千葉大院自然) 高橋宜弘,田中良忠,森田剛,西川恵子

【序】 超臨界流体の特徴的な物性は,不均一な分子分布,つまり「ゆらぎ構造」と深いつ ながりがある.当研究室では CO<sub>2</sub><sup>(1)</sup>,H<sub>2</sub>O<sup>(1)</sup>,CHF<sub>3</sub><sup>(1)</sup>,C<sub>2</sub>H<sub>4</sub><sup>(2)</sup>,C<sub>6</sub>H<sub>6</sub><sup>(3)</sup>などの超臨界状態にお ける「ゆらぎ構造」の議論を行ってきた.本研究ではキセノン(Xe)を試料とし,小角 X 線散 乱(SAXS)より「相関距離」と「密度ゆらぎ」を求めることで「ゆらぎ構造」を解析する.Xe における分子間相互作用はファンデルワールス相互作用のみで,水素結合,または双極子な どの相互作用を持っておらず,さらに単原子分子であるためその形状は完全球である.よっ て Xe は最も単純な相互作用および分子構造を持っていると言える.単原子分子の超臨界状態 における小角 X 線散乱の系統的なデータは,実験技術の困難さのため得られていない.この 測定に成功すれば超臨界流体の基本的な「ゆらぎ構造」についての重要な知見が得られ,さ らに理論的モデル計算と比較しながらの「ゆらぎ構造」における議論に最も適したデータと 成り得る.

【実験】 Xe の臨界温度 T<sub>c</sub>は 289.7 K, -臨界圧力 P<sub>c</sub>は 5.84 MPa である.SAXS 測定は高エネルギー加速器研究機構 (KEK)放射光実験施設(PF)の BL-15A で 行った.X線波長は 1.50 であり,この 波長に対する Xe の質量吸収係数µmは 282 と非常に大きい.この大きなµmの値 のため,80±10µmという短い光路長を 必要とする.これが Xe からの小角 X線 散乱を測定する上で極めて大きな問題で あった.この光路長を高圧状態で実現さ せるため光路長可変型のサンプルセルを 設計,自作した(図 1).



本体の材質は SUS304 で,4本のカートリッジヒーターおよび冷却水が流れる熱交換チュー ブを本体に巻きつけることで温度調節を行うことができる.ダイヤモンド窓を接着させたフ ランジをボルトで固定し,内部にダイヤモンド窓を接着したピストンを挿入する.図1の塗 りつぶし部分に試料を充填した状態でねじAを調節することでピストンが動き,任意の光路 長に設定することができる.設定範囲は約0.05mm~3.5mmの間で可能であることを確認して いる.さらに数µmの微調整ができ,これにより測定が可能となった.

【**結果と考察**】 得られた散乱強度のデータを Ornstein-Zernike 式でフィッティングし,「相 関距離」および「密度ゆらぎ」を求めた.換算温度 *T / T*<sub>c</sub>=1.02, 1.04, 及び 1.06 をそれぞれ , ,および で示し,また実線は状態方程式<sup>(4)</sup>より算出した計算値である(図 2).図2よ り,実験値は計算値と良く一致しており,本サンプルセルを用いての測定は高精度で行われ たと判断できる.

図3は今回測定した Xe, さらに当研究室が測定した CO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O, CHF<sub>3</sub>, C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>6</sub> それ ぞれの  $T / T_c$ =1.04 における換算密度 ,に対する密度ゆらぎである.水素結合を有する H<sub>2</sub>O が大きな値を示しており,他の物質と比べて大変特徴的であることがわかる.また他の5種類の物質においてはある程度の統一性がみられるが,Xe,CHF<sub>3</sub>のピーク位置がやや高くなっている.このことから Xe,CHF<sub>3</sub>は他のピークの低い3種類と比べ,分子同士がより密な凝集体を形成しやすいという物質特異性を持っていることがわかる.強力な永久双極子をもつ CHF<sub>3</sub>の密度ゆらぎが Xe のそれと近い値をとるということは,超臨界流体における密度ゆらぎは双極子からの影響をほぼ受けていないということを示している.現在,この密度ゆら ぎへ影響するものとして,分子の形状による分子同士のパッキングを候補にあげている.完全球の Xe や,球形に近い CHF<sub>3</sub>は効率良く集合するが,棒状の CO<sub>2</sub>,平面状に広がる C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> および C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>は,集合する分子の向きが様々になることにより集合の効率が Xe,CHF<sub>3</sub>に比べてわずかに劣るため,図に示すような差が生じるものと考えている.



## 【参考文献】

(1)K. Nishikawa, A. A. Arai, and T. Morita, J. Supercrit. Fluids 30, 249 (2004)
(2)K. Nishikawa, H. Ochiai, K. Saitow, and T. Morita, Chem. Phys. 286, 421 (2003)
(3)A. A. Arai, T. Morita, and K. Nishikawa, J. Chem. Phys. 119, 1502 (2003)
(4)Available from NIST website of <a href="http://webbook.nist.gov/chemistry/fluid/">http://webbook.nist.gov/chemistry/fluid/</a>