ヘッドライン

固体と液体のはざま

固体の多くは、低温では分子や原子の位置の定まった結晶性のものであり、温度を上げていくと分子・原子の位置や配向がランダムになりそれらが動きまわっている液体に変化することが知られている。しかしながらその一部は、固体でありながら分子の配向が乱れ、回転や拡散をする柔粘性結晶や、液体でありながら分子の配向が揃った液晶などの固体と液体の中間的な性質を示す状態をもつ。本テーマでは、様々な固体(結晶)と液体の中間的な状態について、分子の運動性と配向に注目して紹介する。



液晶 MBBA のネマチック液晶相の偏光 顕微鏡写真

ネマチック液晶相は、分子が配向を 持っていることを除けば、液体とほと んど同じ流動性を有し、液体にもっと も近い液晶である。ディスプレイに応 用されている液晶のほとんどはネマ チック液晶である。

P220-223 吉見岳久,藤森裕基「分子が配向を保つ液体——液晶」図3より

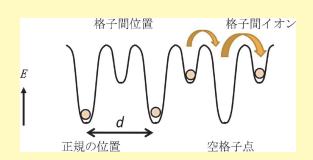


図2 準格子間機構に基づくイオン伝導モデル

イオン性結晶において Li⁺等の陽イオンが結晶中を移動するには、正規位置のイオンが近くの利用できる間隙にジャンプすることが必要である。その間隙はで格子間位置と呼ばれる。正規位置のイオンが格子間位置(本来イオンが存在しない位置)にジャンプした結果、"格子間イオン"と元の位置が空になった"空格子点"が発生する。

P224-227 山田康治, 山根庸平「イオン結晶における部分融解現象——超イオン伝導体」より

ヘッドライン

固体と液体のはざま

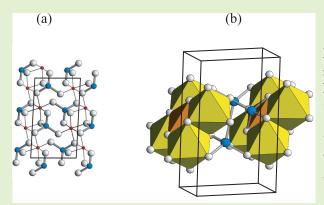


図3 Lilnl₄の構造(単斜晶系)

(a) $\text{Li}^+(\Lambda球・赤)$ と四面体アニオン $\text{InI}_4^-(\text{In}^{3+}: 青球)$ から成り立つ LiInI_4 の結晶構造。(b) Li^+ の配位環境である LiI_6 八面体(黄)を強調した図。また,本来 Li^+ が存在しない空の八面体(橙)も示してある。この結晶では Li^+ は本来の位置から隣接する空の八面体間隙 "格子間位置" ヘジャンプし,残された "空格子点" に隣のイオンがジャンプしてくることでイオン伝導すると考えられる。

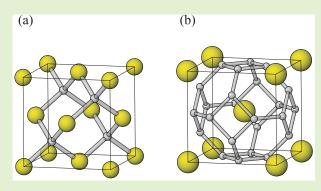


図 5 (a) 室温相 β -AgI (閃亜鉛鉱型) と (b) 超イオン伝導相α-AgI の構造

小さい球は Ag^+ が存在できる位置 をあらわしているが、その占有率は 1/6である。

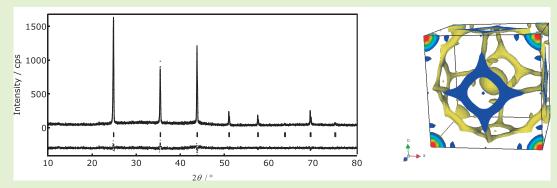


図 6 (a) α -Agl(超イオン伝導相)における X 線回折パターンと(b)この回折データから得られた MEM 解析結果

電子密度分布から Ag⁺の伝導経路が見て取れる。

P224-227 山田康治,山根庸平「イオン結晶における部分融解現象——超イオン伝導体」より

講座

ご当地の化学 [千葉県/関東支部]

日本が資源大国? それはヨウ素 海宝龍夫

日本が世界第2位の生産量を誇る資源がある。それはヨウ素である。ヨウ素の生産はチリと日本だけで世界の約90%を占めている。しかも国内生産量の約75%は千葉県である。本稿では千葉県におけるヨウ素の製造法とヨウ素を取り巻く環境について解説する。P234-237

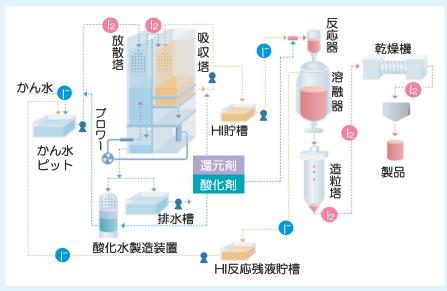


図 4 ブローアウト法

ブローアウト法は、ヨウ素の気化しやすい特性を利用した方法で、かん水に酸化剤を加えヨウ素を遊離させ、そのかん水を放散塔内で下から吹き込んだ空気と接触させてヨウ素を気散させ、このヨウ素ガスを吸収液(亜硫酸ガス溶液あるいは重亜硫酸ナトリウム)でヨウ化物イオンに還元すると同時に濃縮する。



図6 イオン交換樹脂法

イオン交換樹脂法は、酸化剤によりヨウ化物イオンを部分的に酸化し、三ヨウ化物イオン (I_3^-) にし、強塩基性陰イオン交換樹脂 (R^+) に接触させて吸着採取するものである。

実験の広場 5 分間デモ実験

炭酸水素ナトリウムとポリスチレンの熱分解 高木春光

熱分解反応は、使用する試薬の種類が少ないため実験準備や手順も容易なことが多く、取り掛かりやすい実験である。ここでは、中学校で扱う代表的な実験の一つである炭酸水素ナトリウムの熱分解と高校の範囲に及ぶポリスチレンの熱分解を取り上げて紹介する。P232-233



写真3 炭酸水素ナト リウムの熱分解

試験管内の残留物 を別の試験管にとり、 水に対する溶け方を 調べる。同様に加熱 前の炭酸水素ナトリ ウムとの溶け方を比 較する。



写真 4 フェノールフ タレイン溶液を加え て比較

それぞれの水溶液 にフェノールフタレ イン溶液を加え変化 を比較する。



写真 6 ポリスチレン の熱分解

分解生成物に臭素 水を加えると2層に 分かれる。

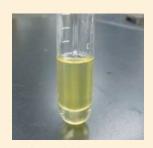


写真7 撹拌後下層の 赤褐色が消失する

試験管を撹拌し再 度観察すると、下層 の赤褐色が消え無色 透明な水溶液となる。

シリーズ 匠の化学



「三角縁神獣鏡」にみる「魔鏡現象」

村上 隆

三角縁神獣鏡は、古代日本の最大の謎の一つである。いつ、どこで、誰がどうやって作ったかもわからない謎の鏡である。この鏡のオリジナルの姿の再現をめざした。鏡の表裏を精確に 3D デジタイザで計測し、そのデータを基に 3D プリンタで蘇った三角縁神獣鏡(愛知県犬山市東之宮古墳出土の鏡の計測データで構成)。研究は平行光線である太陽光の反射像が鏡背側の文様を反映した、いわゆる「魔鏡現象」を起こすことを初めて確認するに至った。P242-243