九州大学学術情報リポジトリ Kyushu University Institutional Repository

n-ノニルアミン/PbI_2複合材料の組成比とエネル ギーギャップの関係

和田, 龍 九州大学大学院システム情報科学府電子デバイス工学専攻:修士課程

栗焼, 久夫 九州大学大学院システム情報科学研究院電子デバイス工学部門

https://doi.org/10.15017/1525447

出版情報:九州大学大学院システム情報科学紀要.7(1), pp.65-68, 2002-03-26. 九州大学大学院シス テム情報科学研究院 バージョン: 権利関係:

n-ノニルアミン/PbI2 複合材料の組成比とエネルギーギャップの関係

和田 龍* · 栗焼久夫**

Relation between Composition Ratio and Energy Gap of n-Nonylamine/PbI₂ Composite Materials

Ryo WADA and Hisao KURIYAKI

(Received December 14, 2001)

Abstract:By *n*-nonylamine (NA) intercalation into PbI₂, NA/PbI₂ composite materials were synthesized with the molar ratio, n, of NA for PbI₂ of $0 \sim 4$. The energy gap was found to change from 2.43eV to 3.20eV by NA intercalation from the transmittance spectra. In particular, it increased rapidly at $n = 0 \sim 1$. It was also found from the X-ray diffraction measurement that NA's in the van der Waals gaps formed 2-layers for $n \ge 1$, and lay tilted at angles of 53.8° or 30.1° to the *c*-axis direction. The increase in the energy gap is thus supposed to be caused by the increase of the volume ratio of the 2-layers for the 0-layer.

Keywords: Intercalation, Layer, PbI₂, n-Nonylamine, Transmittance

1. はじめに

(ファ マデルワールスギャップ)に他種の原子・分子・イオン等 を吸蔵することがある.このような現象はインターカ レーションとして知られている.また,層状物質のこと をホスト,挿入する物質のことをゲスト,反応生成物を層 間化合物と呼び,この現象を利用した機能材料の合成が 研究されている.

近年,急速に普及したリチウムイオン二次電池は,正 極のコバルト酸リチウムと負極のグラファイトへのLiイ オンのインターカレーションが基本動作原理となってい る¹⁾.また酸素分子のインターカレーション量に応じて層 状物質CuFeTe2の抵抗率が変化する現象を利用した酸素 ガスセンサーの開発²⁾,およびインターカレーションを利 用した湿式太陽電池の研究³⁾などが行われている.

ホストに用いられる物質としては遷移金属ジカルコゲ ナイドやグラファイトなどが古くから研究されてきたが, 近年, PbI2への有機分子のインターカレーションも研究 がなされてきている. PbI2の結晶構造は六方晶系で,格 子定数は a = 4.555Å, c = 6.977Åである. PbがIに挟 まれた単位層を有し,ファンデルワールスギャップを介し て積層した構造を持つ.またエネルギーギャップが約 2.4eVと可視光域にあることから橙色を呈する. PbI2へ有 機分子をインターカレーションして得た層間化合物 (有機分子/PbI2)における初期の光学的研究として は、-NH2基を持つアニリン、アルキルアミン(n-/=ル アミン、n-デシルアミン)などをゲストに用いて反 射光スペクトル測定を行なった報告が挙げられる⁴⁾. A.M.Ghorayebらは、透過光スペクトル測定から、PbI2 へのヒドラジン(N_2H_4)のインターカレーションにより 吸収端が短波長側にシフトすることを報告している⁵⁾.ま たV.Mehrotraらはアニリン/PbI2において、X線構造解 析及び透過光スペクトル測定から、吸収端が短波長側に シフトしエネルギーギャップが増大することについての理 論的考察を行なった⁶⁾.さらに、R.F.Warrenらはラマン 分光、FT-IR測定により、PbI2にアンモニア、アルキル アミンがインターカレーションしたときの層間でのゲス ト分子の配向状況などを報告している⁷⁾.

本論文では、 $n-/=\mu P > 2$ (CH₃(CH₂)₈NH₂;以下 NA)のPbI₂へのインターカレーションを利用して、NA とPbI₂のモル比を変えたNA/PbI₂複合材料を合成し、X 線回折測定と透過光スペクトル測定を行った.さらに、 NA/PbI₂複合材料の組成比とエネルギーギャップの関係 について検討した.

2. 実 験

任意のモル比でPbI₂粉末 (99.9%) をNA溶液 (98%) に浸漬することでインターカレーションが進行すること を利用してNA/PbI₂複合材料を合成した. PbI₂粉末は橙 色であるが,得られたNA/PbI₂複合材料は黄色であった. 合成したNA/PbI₂複合材料をガラス基板へ塗布し (厚さ 数10 μ m),可視光付近(波長 λ = 300~600nm)での透 過光スペクトル測定,及びX線回折測定を行った.

透過光スペクトル測定の光源にはXeランプ(500W)

平成 13 年 12 月 14 日受付

^{*} 電子デバイス工学専攻修士課程

^{**} 電子デバイス工学部門

を用い,透過光を回折格子分光器(光研工業,SG-80)を 用いて単色化し,これをSiフォトダイオード(浜松ホトニ クス,S1336-44BQ)で測定した.波長λにおける透過率 $T(\lambda)$ は, $T(\lambda) = I_0 / I_1 \times 100(\%)$ によって求めた.ここ で, I_0 はガラス基板の透過光によるSiフォトダイオードの 出力電流, I_1 は複合材料膜の透過光による出力電流であ る.X線回折測定は,粉末X線回折装置(SHIMAZU XRD XD-D1,線源:Cu)を用いた.測定は,複合材料 をガラス基板上に成膜したままの状態で行なった.

3. 実験結果及び考察

原料のモル比 $n = n_{NA}/n_{PbI_2}$ (n_{NA} ; NAのモル数, n_{PbI_2} ; PbI₂のモル数)を0から4.0まで変えて合成した NA/PbI₂複合材料の透過光スペクトルを**Fig.1** に示す.



Fig.1 Transmittance spectra of NA/PbI₂ with n = 0, 0.2, 0.6, 1.0, 4.0.

まず,モル比n = 0 (PbI₂) では $\lambda = 480$ nm付近で透 過率 $T(\lambda)$ が急激に増大し, $\lambda = 550$ nm付近で飽和してい る.PbI₂は今回の測定範囲($\lambda = 300 - 600$ nm)では反 射率が一定の値をもつことが知られている⁸⁾.従ってこの 透過率が急激に増加している波長域はPbI₂の吸収端に対 応している.この吸収端はn = 0では $\lambda = 500$ nm付近に あるが,NAがインターカレーションすると短波長側にシ フトしている.また,nが大きいほど吸収端はより短波長 側に現れており,n = 4.0では波長 $\lambda = 360$ nm付近に現 れ,このとき複合材料の色は橙色(PbI₂)から黄色へと 変化している.

この吸収端の傾きよりエネルギーギャップEgを,

$$Eg = \frac{hc}{\lambda_{max}} \tag{1}$$

によって求めた.ここで、hはプランク定数,cは光速, λ_{\max} は $T \epsilon \lambda$ で微分した曲線が最大値をとるときの波長で ある.この式より求めたEgonに対する変化を**Fig.2**に 示す. n = 0 (PbI₂) でのEgは2.43eVであるが, n = 0~1でEgは急激に増大し,それ以降nが4.0まで増大して もEg = 3.20eVとほぼ一定の値を示している.このよう にNAインターカレーションによってEgは2.43eVから 3.20eVに大きく増大することがわかる.



Fig.2 Molar ratio dependence of energy gap of NA/PbI_2 .

そこでnによるEgの変化の原因を調べるためにX線構 造解析を行なった. n = 0, 1, 2, 40NA/PbI₂複合材料に おけるX線回折測定の結果を**Fig.3**に示す. いずれの複 合材料も(001)回折ピークのみが出現している. このこと から高c軸配向な膜であることがわかる. n = 1.00複合 材料膜ではNAがインターカレーションするとPbI₂の回折 ピークが小さくなり,新しい(001)回折ピーク(図中の \blacktriangle , \triangle)が出現していることがわかる. さらにn = 2.0では PbI₂の回折ピークは消失し, n = 4.0では高角度側まで新 しい回折ピークが出現している.

これらの回折ピークから求めた格子定数 $c \ge n \ge 0$ であるPbI₂の $c \bowtie 6.98$ Åであった が、n = 2.0, 4.0の複合材料の $c \bowtie 24.5$ Å (\triangle), 32.6 Å (\triangle) と大きく、また2つのcを持っている.これは層間 にNAがインターカレーションしたことによる.

ここで複合材料の格子定数cからPbI $_2$ のc(6.98Å)を 差し引いた値 Δd は2つのNA分子(NAの分子長L=14.8 Å)が直列に並んだ長さより短い.このことから層間で NA2分子が直列に並んでPbI $_2$ のc軸に対して傾いた状態 でインターカレーションしていると考えられる.PbI $_2$ のc軸に対する傾き θ は



Fig.3 X-ray diffraction patterns of NA/PbI₂ with n = 0, 1.0, 2.0, 4.0.

$$\theta = \cos^{-1} \frac{\Delta d}{2L} \tag{2}$$

より求められる.このことからNA/PbI2複合材料ではc

軸に対しNA2分子が53.8°(▲)及び30.1°(△)に傾い てインターカレーションしている.このような例として, 層状物質TaS2へのNAインターカレーションを利用して 合成したNA/TaS2が挙げられる⁹⁾.NA/TaS2ではTaS2 のc軸に対して2分子直列に並んだNAが約30°傾いてイ



Fig.4 Relation between molar ratio and lattice parameter c in NA/PbI₂.

ンターカレーションしている.

従って**Fig.3**から, n = 1.0ではPbI₂層間中にNAが0層 と2層の状態で共存しており, n = 2.0, 4.0ではNAが2層 のみであることがわかる.以上のことから, **Fig.2**におけ る $n = 0 \sim 1$ でのEgの増大は, PbI₂層間でのNA0層に対 する2層の存在比が増大していったことによると考えら れる.

有機分子インターカレーションによりPbI2のEgが増大 する原因として、K.A.Katrunovらはインターカレーショ ンによって価電子帯がいくつかのサブバンドに分裂し、 その結果、エネルギーギャップが増大するのではないかと 報告した⁴⁾. また, V.Mehrotraらは, アニリンのPbI₂へ のインターカレーションで、K.A.Katrunovらと同様, PbI2の価電子帯が変化すると考えた.彼らはPbI2の伝導 帯の最下端は主にPbの6p電子軌道で、また、価電子帯の 最上端は主にIの5pz電子とPbの6s軌道から構成されてい るとした。そこでアニリンがPbI2にインターカレーショ ンすると、層間が拡がり、層間を隔てたI-I相互作用ポテ ンシャルが0になる。また同時にアニリンの-NH2基電気 双極子とI原子との間に静電相互作用が生じる.この2つ の要因から、Iの5pz電子が寄与する価電子帯の最上端 が下がりエネルギーギャップが増大すると考えた. NA/PbI2複合材料においてもアニリンと同様にNA が-NH2基を持つことから、V.Mehrotraらと同様の議論 で、エネルギーギャップの増大が説明できることが期待される.

4. ま と め

PbI₂にn-ノニルアミンをインターカレーションさせて NA/PbI₂複合材料を合成した.透過光スペクトル測定か ら、インターカレーションによってエネルギーギャップが 2.43eVから3.20eVに増大することがわかった.特に、 PbI₂に対するNAのモル比nが0~1で合成した複合材料で はエネルギーギャップは急激に増大した.またX線回折測 定から、n = 1.0ではPbI₂層間中にNAが0層と2層の状 態で共存しており、n = 2.0, 4.0ではNAが2層のみであ ることがわかった.また、インターカレーションしてい るNAは層間において、c軸に対し53.8°,及び30.1° に傾 いて2層で配向していると考えられる.また、n = 0~1 でのエネルギーギャップの増大は、NA/PbI₂複合材料中 においてNA2層の存在比が増大していったことによると 考えられる.

今後は、ラマン分光やFT-IR測定を行なうことによって、層間での-NH2基とPbI2単位層との関係をさらに明らかにしていく必要がある.

5. 謝辞

X線回折測定では中央分析センター工学分室を利用さ せて頂いた.本研究の一部は文部科学省科学研究費補助 金(13875167)によった.

参考文献

- 芳尾真幸、小沢昭弥:"リチウムイオン二次電池—材料と応 用—"日刊工業新聞社(2000)
- K. Kishiro, H. Kuriyaki and K. Hirakawa: Jpn. J. Appl. Phys. **32**(1993)L674.
- H. Tributsch: Photoelectrochemistry and Photovoltalics of Layered Semiconductors Kluwer Academic Publishers, Netherlands, (1992)83.
- K. A. Katrunov, V. M. Koshkin, A. P. Mil'ner and S. I. Shevchenko: Sov. J. Low. Temp. Phys. 4(1978)260.
- A. M. Ghorayeb, C. C. Coleman and A. D. Yoffe: J. Phys. C: Solid State Phys. 17(1984)L715.
- V. Mehrotra, S. Lombardo, M. O. Thompson and E. P. Giannelis: Phys. Rev. B44(1991)5786.
- R. F. Warren and W. Y. Liang: J. Phys. Condens. Matter 5(1993)6407.
- N. Vessid, C. Y. An, A. Ferreira da Silva and J. I Pinto de Souza: Materials Research 2(1999)279.
- 9) A. Weiss and R. Schollhorn: Z. Naturforch., Teil B28(1973)522.