化合物半導体 Cu(In_{1-x}Ga_x)Se₂の局所構造解明に関する研究 Study on local structure of Cu(In_{1-x}Ga_x)Se₂ compound semiconductors

<u>山添 誠司</u> <u>Seiji Yamazoe</u>

龍谷大学理工学部 Ryukoku University

高い光変換効率を示す Cu(In,Ga)Se₂(CIGS)系化合物半導体の In 近傍の局所構造を解明するために In-L₃殻 XANES スペクトルを測定した。Ga を含まない CuInSe₂(CIS)系材料について Cu/In 比を 1 よ リ小さくした場合、0.82<Cu/In<1 では In 近傍構造はほとんど変化しないが、Cu/In<0.82 では対称性 の異なる InSe₄種が複数存在することが明らかとなった。一方、CIS の In サイトに Ga を置換固溶した Cu(In_{1-x}Ga_x)Se₂(CIGS)の場合、3750 eV の吸収ピーク強度は x = 0.3-0.4 で最小となり、Ga 固溶量をさ らに増やすと 3750 eV の吸収ピークは増大した。この In-L₃殻 XANES スペクトルの Ga 固溶量に対す る変化は CIGS の単位格子の c/a 比の変化と良い相関関係にあることを見出した。

In-L₃ edge XANES spectra were recorded to determine the local structure of In atom for Cu(In,Ga)Se₂ compounds. In Cu₂Se-In₂Se₃ system, the local structure of In atom hardly changes in the range of 0.82 < Cu/In < 1. Further decrease in Cu/In ratio makes some InSe₄ species with different symmetry. In the case of Cu(In_{1-x}Ga_x)Se₂(CIGS), the peak intensity at 3750 eV in the In-L₃ edge XANES spectra became minimum in the range of x = 0.3-0.4. We found that the change in the peak intensity at 3750 eV with Ga concentration shows good relationship with c/a ratio of CIGS unit cell.

背景と研究目的: カルコパイライト構造を有す る Cu(In,Ga)Se2 系化合物半導体は高効率薄膜太 陽電池材料の最有力候補として期待されている。 太陽電池に用いる CuInSe₂(CIS)膜の表面には In 過剰組成(Cu/In<1)のCu-In-Se系化合物が存在す ることが示唆されており、この In 過剰の Cu-In-Se 系化合物の結晶構造を明らかにするこ とは CIS 系薄膜太陽電池を理解する上で非常に 重要である。一方、CIS の In サイトに Ga を固溶 置換した Cu(In1-xGax)Se2(CIGS)は Ga 固溶量 x が 0.25 の時に最大変換効率約 20%を示すが、Ga 固溶量をさらに増やすと変換効率は減少し、純粋 な CuGaSe2 では約 10%になる。すでに我々は SPring-8 においてこれら CIGS 系材料に含まれ る各元素の K 殻 XASF 測定を行っているが、 EXAFS から Cu/In 比や Ga 固溶量を変えること でIn近傍構造が変化することを見出しているが、 In-K 殻からは In 近傍の構造変化、特に対称性の 変化関する知見は得られなかった。近年、In-L₃ 殻 XANES から In 近傍の対称性を議論できると いう報告がなされた。1そこで、本研究ではCu/In 比を変えた CIS 系化合物および Ga の固溶量を 種々に変えた CIGS 系化合物の In-L₃ 殻 XANES 測定を行い、Cu/In 比や Ga 固溶量が In 近傍構造 に与える影響について検討を行った。

実験: 測定に用いた試料はメカノケミカルプロ セス/焼結法により作製した。CuInSe₂, Cu_{0.9}InSe₂, Cu_{0.82}InSe₂, CuIn₁₅Se₂, Cu₁₀₅Se₈, CuIn_{1-x}Ga_xSe₂ (x = 0.1, 0.2, 0.3, 0.4, 0.5, 0.75, 1.0)の組成になるようにCu, In, Ga, Se 原料粉末を測りとり、ボールミルで混合した。混 合した試料はN₂雰囲気中で500 で2時間焼成 して得た。X線回折により、目的の化合物が合成 できていることを確認した。作製した試料につい てIn-L₃ 殻の測定を立命館大学SR センター BL-10で行った。Si(220)分光結晶を用いて測定を 行い、測定方法は全電子集量法を用いた。得られ たスペクトルはリガクのRex2000 Ver. 2.5.9 を用 いて解析した。

結果および考察: Fig. 1 に SPring-8 BL01B1 で測定した CIS 化合物 (CuInSe₂, Cu_{0.9}InSe₂, Cu_{0.82}InSe₂, CuIn_{1.5}Se_{2.75}, CuIn₃Se₅, CuIn₅Se₈) の In-K 殻 XANES スペクトルを示す。Cu/In 比 が変わってもXANES スペクトルは殆ど変化せず、 Cu/In 比による In 近傍構造の変化を確認できな かった。しかし、In-L₃ 殻 XANES では Cu/In 比 によりスペクトルが異なることがわかった。Fig. 2 に CIS 化合物および参照試料として ZnIn₂Se₄

の In L₃ 殻 XANES スペクトルを示す。CuInSe2 では 3727(s1)および 3737eV(s2)にショルダーピ ークが、3751eV(p1)にプロードなピークが確認で きた。これらの吸収ピークは In 2p 軌道から空軌 道への電子遷移に相当するものである。Cu/In 比 が 1.0 から 0.9 になると (Cu_{0.9}InSe₂) p₁ピーク の強度が僅かに減少した。しかし、 0.67 ≤ Cu/In ≤ 0.9 では s₁、s₂、および p₁ ピーク強 度は変化しなかった。このことは、Cu/In比が 1.0 以下になると、In 近傍の局所構造が僅かに変化す るが、0.67<Cu/In<0.9の範囲ではほとんど局所構 造が変化しないことを示している。一方、Cu/In 比が 0.67 以下になると、p1 ピークが徐々に小さ くなり、s₂ ピークもブロードになった。また、 CuIn₅Se₈のXANESスペクトルはZnIn₂Se₄のIn L3 殻 XANES スペクトルと一致した。ZnIn2Se4 は欠陥スタンナイト構造であることがわかって おり、対称性の異なる2種類以上の四配位 InSe4 種が存在することが知られている。XANES スペ クトルが一致したことから、CuIn₃Se₅及び CuIn₅Se⁸ には対称性の異なる複数の InSe⁴ 種が 存在することが予想された。In-L3 殻 XANE で得 られた結果は、In-K 殻 EXAFS の解析結果と一致 した。

Cu(In1-xGax)Se2(CIGS)のIn-L3殻XANESスペ クトルを Fig. 3 に示す。Ga 固溶量が増加するに

従い、p1ピーク強度が減少し、x=0.3-0.4 で強度 が最も小さくなった。Ga 固溶量がさらに増加す るとpiのピーク強度は徐々に増加した。X 線回折 の結果から、CISの単位格子の c/a 比は 2 よりも 小さいが、Ga 固溶量が増えるに従い c/a 比が大き くなり、x = 0.3 近傍で c/a = 2 となることがわか っている。さらに固溶量を増加させると c/a 比が 2 よりも大きくなる。In-L3 殻 XANES の変化は この単位格子の変化と一致した。このことから、 Ga 固溶による In 近傍構造の変化が CIGS の単位 格子の変化に大きく影響を与えていることが示 唆された。

In-L₃ 殻 XANES に見られる吸収 今後の課題: ピークと局所構造との関係を明らかにすること

論文発表状況・特許状況

[1] 山添誠司、前田毅、和田隆博,第57回応用物 理学関係連合講演会(口頭発表).

参考文献

1) J. T-Thienprasert, J. Nukeaw, A. Sungthong, S. Porntheeraphat, S. Singkarat, D. Onkaw, S. Rujirawat, and S. Limpijumnong, Appl. Phys. Lett., 93, 051903 (2008).







Fig. 1 In-K edge XANES spectra of (a) CuInSe₂, (b) $Cu_{0.9}InSe_{1.95}$, (c) $Cu_{0.82}InSe_{1.91}$, (d) $Cu_2In_3Se_{5.5}$, (e) CuIn₃Se₅, (f) CuIn₅Se₈, and (g) ZnIn₂Se₄.

of (a) $CuInSe_2$, (b) $Cu_{0.9}InSe_{1.95}$, (c) $Cu_{0.82}InSe_{1.91}$, (d) $Cu_2In_3Se_{5.5}$, $ZnIn_2Se_4$.

Fig. 2 In-L₃ edge XANES spectra Fig. 3 In-L₃ edge XANES spectra of (a) CuInSe₂, (b) CuIn_{0.9}Ga_{0.1}Se₂, $CuIn_{0.8}Ga_{0.2}Se_2$, (d) $CuIn_{0.7}Ga_{0.3}Se_2$, (e) (e) CuIn₃Se₅, (f) CuIn₅Se₈, and (g) CuIn_{0.6}Ga_{0.4}Se₂, (f) CuIn_{0.5}Ga_{0.5}Se₂, and (g) CuIn_{0.25}Ga_{0.75}Se₂.