# 科学研究費助成事業

\_ . . \_

研究成果報告書

科研費

機関番号: 1 4 4 0 1
研究種目: 基盤研究(C)
研究期間: 2012 ~ 2014
課題番号: 2 4 5 6 0 8 8 3
研究課題名(和文)パワー半導体実装におけるナノテルミット反応接合法の開発
研究課題名(英文)Nano-themit bonding for electronics packaging of power semiconductor
研究代表者
福本 信次(FUKUMOTO, SHINJI)
大阪大学・工学(系)研究科(研究院)・准教授
研究者番号:6 0 2 7 5 3 1 0
交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 4,200,000円

研究成果の概要(和文):省エネルギー社会を支えるパワーデバイスにはSiCなどの次世代半導体の搭載が期待されて いる.その実装においては従来のはんだは適用できず,新しい接合技術が必要となる.本研究では薄膜のSnをインサー ト材として,固相/液相の反応を利用した接合法を用いた.まず極小量Sn液相とCuとの反応機構を調べ,Cu6Sn5がCu3Sn へ相変態するプロセスを明らかにした.ただしCu3Snの接合層はその形成過程で多くのカーケンダルボイドを形成する ことや,高い弾性率がチップに高い熱応力を発生させることが問題となった.そこで第2元素を添加し,複数相間の反 応を利用することでこれらの問題を改善することができた.

研究成果の概要(英文): A novel mounting technology for next generation semiconductors such as SiC and GaN on the power devices are expected to save energy efficiently. In the case of the next generation power device, conventional soldering technology is not available. In the present study, solid-liquid reaction bonding process using Sn thin film has been developed to apply it to bonding of semiconductor chip to Cu substrate. The formation of intermetallic compounds at the bond interface was investigated by detailed metallurgical examination. Firstly, Cu6Sn5 was formed by solid-liquid reaction, that is the reaction between solid copper and liquid tin, and it transformed to Cu3Sn during the bonding process. The addition of Zn to Sn film was effective to suppress formation of voids. The addition of Ag to Sn thin film formed Ag4Sn layer instead of Cu-Sn intermetallic compounds, which could reduce thermal stress on a Si chip because of its lower elastic modulus than Cu3Sn.

研究分野: 接合工学

キーワード: パワーデバイス 固相液相反応 金属間化合物 カーケンダルボイド 拡散 熱応力 マイクロ接合

1. 研究開始当初の背景

東日本大震災が日本の産業に大きな打撃と 教訓を与えたのは記憶に新しい. 原子力発電 所の事故は脱原発の動きを加速し,再生可能 エネルギー開発に向かうことは間違いない. そのエネルギー技術を支えるパワーエレクト ロニクス技術は、我が国が欧米や韓国に対し て優位を保てる分野である.パワー半導体と して現在主流の Si は動作温度が 200℃である のに対し、それ以上の高温動作が可能な SiC ならびに GaN 半導体の技術開発が行われてい る. しかしながら, この SiC の性能を発揮す るためには半導体そのものの開発だけでは不 十分であり、その足回り技術、特に実装技術 の開発が必要不可欠である.現在,欧州連合 による RoHS (有害物質使用規制) 指令によっ て Sn-Ag-Cu 系の鉛フリーはんだが一般的に 使用されているが、250℃以上の温度域におい ては鉛フリー化が遅れており、早急な鉛フリ ー接合部の開発が求められている. チップの 銅電極接合ならびに基板とのダイボンディン グを 300℃以下で鉛フリーで行うことが可能 となれば、SiC/GaN チップ搭載 IGBT の開発 が可能となる.

2. 研究の目的

高い温度領域で使用されるデバイスにおけ る鉛フリー接合技術のとしては、液相拡散 (TLP)接合、ナノ粒子焼結接合、高温共晶は んだ付けなどがあげられる.その中でわれわ れは低融点金属として Sn 薄膜を利用した固 液反応接合を中心に研究を行ってきた (Fig.1). Sn 薄膜をインサート材として用いた Cu の接 合の場合には、基本的に Sn の融点(228℃) 程度の比較的低温で接合が可能であり、また、 接合部に高融点の金属間化合物(Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub>, Cu<sub>3</sub>Sn)を形成することにより接合温度以上の 耐熱性を確保することが可能であることから、 高い温度領域での新たな接合技術として注目 を集めている.

一方,この接合技術の課題としては,(1)極 小液相の反応機構の解明,(2)カーケンダルボ イドに起因信頼性低下,(3)熱応力によるチッ プ割れ,があげられる.特にナノ~マイクロ スケール領域における固液反応機構を明らか にすることは将来的なナノテルミット反応へ の展開が期待できる.そこでまず上記3つの 課題解決を目的とした.



Fig.1 Sn 薄膜をインサート層とした銅の固 液反応接合模式図

3. 研究の方法

無酸素銅(C1020,板材,丸棒材)を供試材料 として用いた. 接合面は、63 mm と65 mm の 銅試料の片面をダイヤモンドペーストで鏡面 に仕上げた.その後、接合面を1.5%塩酸によ る酸化膜除去処理、さらにエタノールによる 超音波洗浄を行い、抵抗加熱方式の蒸着装置 を用い Sn, Cu および Ag の真空蒸着を行っ た. Cu上に Sn を単層で成膜したものを基準 とし、Zn および Ag を第2元素としてそれぞ れ蒸着した. これらの元素の蒸着量および膜 の層構成を変化させた. 蒸着面同士をつきあ わせて,赤外線加熱炉を用いて窒素雰囲気中 で接合した. 接合条件は加圧力 40 MPa、接合 温度、接合時間を変化させた. 接合界面は走 査型電子顕微鏡(SEM)および透過型電子顕 微鏡(TEM)を用いて観察した.

その他の条件については,成果欄に別途記 載した.

## 4. 研究成果

4.1 Sn 薄膜と Cu の界面における反応

まず,薄膜 Sn を用いた Cu の低温接合の基礎的知見を得るため,Cu 上に薄膜供給した Sn の消失過程および合金(Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub>, Cu<sub>3</sub>Sn)の形成・成長過程を明らかにすることを目的とした.

#### 4.1.2 実験方法

供試材料として Cu 板を用いた. Cu 板表面 に Sn 単層(1.4 µm)あるいは Sn/Cu/Sn 3 層 (0.7/0.7/0.7 µm)を,抵抗加熱式の真空蒸着装置 を用いて蒸着した.反応プロセスを観察する ために, Sn 蒸着銅板を窒素雰囲気下で熱処理 した.

## 4.1.2 Sn/Cu 界面の微細組織

熱処理前の Sn 単層蒸着膜の断面 SEM 像を Fig. 2 に示す. Sn と Cu の間にシャープな界面 が観察され,合金相は確認されなかった.

保持温度 513 K で熱処理した試料の断面 SEM 像を Fig.3 に示す.0s では残留 Sn と Cu 板のあいだに極めて薄い Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub>層が観察され た.60 s では,丸い縁を持つ Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub>相が形成 しており,それらの隙間に残留 Sn が観察され た.また,Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub>相と Cu 板のあいだに薄い Cu<sub>3</sub>Sn 層が形成していた.300 s と 600 s にお いては,Cu 板側から順に Cu<sub>3</sub>Sn と Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub>が それぞれ層状に存在していた.600 s では 300 s と比べ Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub>層が薄く,Cu<sub>3</sub>Sn 層は厚くな っていた.

保持温度 473 K, 543 K, および 573 K で 60 s 間熱処理した試料の断面 SEM 像を Fig. 4 に 示す. 473 K では残留 Sn と Cu 板のあいだに 薄い Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub> 層が観察され, Cu<sub>3</sub>Sn 相の形成は 確認されなかった. 543 K と 573 K において は, Sn は完全に消失し, Cu 板側から順に Cu<sub>3</sub>Sn と Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub> がそれぞれ層状に存在していた Cu<sub>3</sub>Sn/Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub> 界面にボイドがわずかに存在し ていた. 保持温度 513 K で熱処理した Sn/Cu/Sn 多層供 給試料の断面 SEM 像を Fig. 5 に示す.0 s で は表層に残留 Sn が観察された.また,蒸着し た Cu 層と Cu 板とのあいだの元々Sn 層であ った箇所には残留 Sn と Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub> が混在してい た.60 s では, Sn が完全に消失する一方で, 中間に蒸着した Cu 層はわずかに残留してお り,その蒸着 Cu と Cu 板それぞれに隣接して Cu<sub>3</sub>Sn 層が形成していた.また,その Cu<sub>3</sub>Sn 層 に隣接して Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub> 層が形成していた.300 s に おいては, Cu 板側から順に Cu<sub>3</sub>Sn と Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub> が それぞれ層状に形成しており,さらに Cu<sub>3</sub>Sn 層中に Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub> が点在していた.600 s では合 金層はほぼ Cu<sub>3</sub>Sn となり, Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub> は表層にわ ずかに存在するのみとなった.



Fig.2 Sn の蒸着面の断面組織



Fig. 3 Sn/Cu 材の 513K 熱処理による微細組織 変化. (a) 0 s, (b) 60 s, (c) 300 s, (d) 600 s.



Fig. 4 Sn/Cu 材の種々の熱処理温度における微 細組織変化. (a) 473 K, (b) 543 K, and (c) 573 K. 熱処理時間:60s





Fig. 5 Sn/Cu/Sn 多層薄膜の微細組織変化. 保持時間: (a) 0 s, (b) 60 s, (c) 300 s, (d) 600 s.保持 温度: 513K

4.1.3 溶解の影響

溶融 Sn と接触している Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub>の溶解厚さ は次式で表される<sup>1)</sup>,

$$x_{\rm dis} = \frac{\rho_{\rm Sn} c_{\rm s} v}{\rho_{\rm \eta} \varphi S} \left[ 1 - \exp\left(-\frac{Sk_{\rm dis}}{v}t\right) \right]$$
(1)

*c*s:溶解度, *v*:溶媒体積, *S*:接触面積, *k*<sub>dis</sub>:溶解 速度定数, *ρ*<sub>Sn</sub>, *ρ*<sub>1</sub>:Sn および Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub>の密度.

Li らによると, (1)式における  $\nu/S$ , すなわち 溶融 Sn の厚さが 50  $\mu$ m 以下で,かつ保持温 度が 613 K 以下の場合, Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub>の溶解は 30 s 以内で起こるとされる.しかし,これは溶融 Sn-3.5Ag ソルダと接触している Cu の溶解速 度定数を用いて求めた値である.Yen らによ ると,Cu の溶解速度定数は Sn と接触してい る場合とソルダと接触している場合では異な るとされる.

v/Sを本研究の Sn 単層蒸着膜厚さ 1.4  $\mu$ m と し, 液相 Sn に接触している Cu の溶解速度定 数をはじめ, Ref.1 および 2 で報告されている 溶解度と密度を(1)式に代入して求めた Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub> の溶解厚さを Fig. 6 に示す. Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub> は 513 K と 573 K においてそれぞれ 0.04 $\mu$ m および 0.095 $\mu$ m まで溶解し, その溶解は 513 K では およそ 200 s 以内で、573 K ではおよそ 70 s 以 内で完了すると見積もられる. さらに, Sn/Cu/Sn 3 層蒸着時の Sn 1 層厚さ 0.7  $\mu$ m に対 しても 513 K における溶解厚さを求めると, 9.1×10<sup>-5</sup> $\mu$ m までしか Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub>は溶解せず,その 溶解はおよそ 50 s 以内で完了すると見積もら れる.

本研究では、Sn 融点(505 K)到達後、513 K と 573 Kの保持温度に到達するまでそれぞれ およそ 2 s および 15 s 要する. ゆえに、残留 Sn が観察された 513 Kの0 s と 60 s, および 573 Kの0 s においては、Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub>の溶解はまだ 完了していなかったと考えられる. しかし、 いずれの場合も溶解厚さは形成する合金層に 対して数%以下にとどまることから、Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub> の Sn 中への溶解が Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub>の成長に及ぼす影 響は小さいと考えられる. したがって、数 $\mu$ m 程度の薄膜を蒸着した場合, Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub>は主に Cu と Sn の固液反応拡散によって成長するとみ なすことができる.また, Fig.7はFig.3およ び Fig.4 の Cu<sub>3</sub>Sn の成長速度を示したもので ある. すべての温度においては放物線則にし たがって成長していた. つまり Cu<sub>3</sub>Sn は Sn の 固液状態にかかわらず、Cu と Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub>の固相 反応拡散によって成長すると考えられる.

#### 参考文献

1) J.F. Li et al., Acta Materialia, 59, (2011), pp.1198-1211.

2) Y.W. Yen et al., Journal of Electronic Materials, 37, (2008), pp.73-83.







Cu<sub>3</sub>Sn 層の成長速度 Fig. 7

#### 4.2 Cu/Sn 反応に対する Zn 添加の効果

Sn 薄膜を用いた固液反応接合において,接 合部の Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub> が高温環境下で Cu<sub>3</sub>Sn へ相変態 するのにともなうカーケンダルボイドが問題 となっている. そこで本研究では, Zn を Sn イ ンサート層中に微量添加することで接合部に 形成するボイドを抑制することを目的とした.

#### 4.2.1 実験方法

Fig.8 に本研究において接合面の蒸着層デ ザインを示す. デザイン B には Zn が添加さ れている.

#### 4.2.2 Zn によるボイドの低減

Fig.9はデザインAおよびBの接合面を用い て接合した場合の接合層の成長挙動を示した

ものである. Zn 添加の有無にかかわらず,時 間の経過と共に Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub>が徐々に減少し、Cu<sub>3</sub>Sn のみの接合層に変化した. それにともなって Cu<sub>3</sub>Sn 層内部および Cu<sub>3</sub>Sn/Cu 界面近傍にカ ーケンダルボイドが発生するのが確認された. このカーケンダルボイドは Zn を添加するこ とで減少していた.また,Znを添加した方が Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub>からCu<sub>3</sub>Snへの相変態が遅くなること が明らかになった.

Fig.10 に接合時間 1800s の接合部の EPMA による元素分析の結果を示す. Cu<sub>3</sub>Sn/Cu 界面 に Zn リッチな層が同定された. そこで透過型 電子顕微鏡を用いて細部を観察した結果, Cu<sub>3</sub>Sn/Cu 界面だけでなく, Cu<sub>3</sub>Sn の粒界に Zn が偏析していることが明らかになった. この ように Zn が界面, 粒界に偏析することで Cu の拡散が阻害されるために Sn と Cu の相互拡 散の速度差が減少し、カーケンダルボイド形 成が抑制されたものと考えられる.



(a2)Design-A



(b3)Design-B

(b2)Design-B

Fig. 9 接合層の成長挙動におよぼす Zn 添加 の影響(接合温度: 573K).接合時間: (a) 300s, (b) 600s, (c)1800s.



Fig. 10 接合部の EMPA 元素分析結果(接合 時間 1800s)

## 4.3 Cu/Sn 反応に対する Ag 添加の影響

Cu<sub>3</sub>Sn は融点が高く耐熱性にすぐれた接合 部であるが、Cu に比してヤング率が高い、Cu と Cu の接合においてはさほど問題とはなら ないが、実際のパワーデバイスにおいては Si/Cu の間を継ぐ層となる、その場合、接合時 の熱応力によってSi チップに割れが生じるこ とが懸念されている、そこでここではSn イン サート中に Ag を添加することで Ag-Sn 反応 を利用する接合を試みた、

## 4.3.1 実験方法

Cu 丸棒の接合面に Sn(2µm) /Ag(1µm) /Sn(2µm)の順に蒸着した. 接合温度を 503-573K, 接合時間を 0-1800 s と変化させて接合 を行った. 接合部の機械的特性をダイナミッ ク超微小硬度計を用いて測定した.

## 4.3.2 接合層の微細組織

接合層の接合温度に到達したときの接合層 の微細組織を Fig.11 に示す. 温度が Sn 融点直 下においては Sn/Ag の共晶反応が生じる.し かしながら,保持時間が短いために反応は不 十分で連続的な空隙が残存した. EDX の分析 結果から,中央部に Ag<sub>3</sub>Sn あるいは Ag<sub>4</sub>Sn の 金属間化合物が生成し、母材との界面に Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub>層が形成していることがわかった. 温 度が高くなるにともない上述の AgSn 系化合 物層が接合を占める割合が増える. また Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub>は Cu<sub>3</sub>Sn に相変態し、それにともない カーケンダルボイドも観察された. AgSn 系化 合物層を TEM-EDS を用いて同定した結果を Fig.12 に示す. 接合時間が短い場合, 接合層を 形成する金属間化合物は粒径 lum以下の非常 に細かい結晶粒で構成されていることが明ら かになった. 接合時間の増加にともない、結 晶粒は成長した.また元素分析と制限視野回 折像から Ag-Sn 系金属間化合物層は Ag<sub>4</sub>Sn で あることが同定された.

## 4.3.3 接合層の機械的性質と応力分布

各接合層のヤング率をダイナミック超微小 硬度計で測定した.押し込み深さ-荷重関係の 除荷曲線から算出した Cu<sub>3</sub>Sn および Ag<sub>4</sub>Sn の ヤング率はそれぞれ129GPa, 76GPaであった. この値を用いてSiチップ上に銅電極を接合し た場合に発生する熱応力分布を有限要素法解 析で求めた. 解析モデルにおいては, 接合層 を Cu<sub>3</sub>Sn にした場合と Ag<sub>4</sub>Sn にした場合の接 合層端部直下の Si に発生する熱応力を Fig. 13 に示す. 接合層のヤング率が小さくなるほど, チップに発生する応力が小さくなった. 接合 層を Cu<sub>3</sub>Sn から Ag<sub>4</sub>Sn に変えることで約 20% の応力低減が期待できる.

#### 4.4 まとめ

パワーデバイスにおける Cu/Si 接合を想定 し、Cu同士を多層薄膜の相間反応を利用して 接合した.極小液相の消滅過程を明らかにし、 Zn および Ag の添加元素が接合層形成に与え る影響について明らかにした.2 相の反応熱 を積極的に利用することはできなかったが、 300℃以下の温度で Cuを接合することが可能 となり、また問題となっていたカーケンダル ボイドおよび高ヤング率についても第2元素 を適量添加することで改善されることを明ら かにした.次世代パワーデバイスの実装技術 が進むことが期待される.



Fig.11 Ag/Sn多層膜を用いた Cu/Cu 接合部に おける接合層成長過程. 接合温度(a)503K, (b) 523K, (c) 573 K. 接合時間 0s.



Fig.12 Ag/Sn 多層膜を用いた Cu/Cu 接合部 の TEM 明視野像および制限視野回折像. 接合 温度 573K, 接合時間 0s.



出願年月日: 国内外の別:

福本信次(FUKUMOTO SHINJI) 大阪大学 大学院 工学研究科・准教授 研究者番号:60275310 藤本公三(FUJIMOTO KOZO) 大阪大学 大学院 工学研究科・教授 研究者番号: 70135664 松嶋道也(MATSUSHIMA MICHIYA) 大阪大学 大学院 工学研究科・助教

(

)