第6章

有機膜・無機膜間の接合

第6章 有機膜・無機膜間の分子接合

6.1 緒言

有機 EL などの電子ディスプレイは接着剤や粘着剤によってフィルム基材や 薄膜材料を接合してきた。緒論で述べたようにフレキシブルディスプレイの実 現には各層を極限まで薄くすることが必要であり、そのためには各基材を薄く するだけでなく、各基材間の接合を薄くすることが必要であり、そのためには 薄膜層接合、特に分子接合剤による接合技術の確立が重要である。

前章まで分子接合剤である 1,3,5-Triazine 2,4,6-trithiol (Trithiocyanuric acid: TTCA) や, 6-Triethoxysilylpropylamino-1,3,5-triazine-2,4-dithiol monosodium (TES) を電子ディスプレイで使用している金属, ケイ素系薄膜 表面への吸着性や吸着機構について検討してきた。

本章では、各基材表面に吸着したトリアジン系分子接合材を使用して接合を 行い、薄膜層接合の可能性について検討する。まず、弾性体代替材料としての スズ・ビスマス合金(BiSn42)と、TES 吸着ポリマーフィルムとの接合実験 を行い、接合確認と剥離個所を特定することで、接合有無を検討する。次に、 スパッタリング成膜モリブデン(SPD-Mo)にTTCA および TES を吸着させた 試料と TES 吸着 PET フィルム (Polyethylene terephthalate film)との接合 検討を行い、剥離強度試験を行う。絶縁膜やガス遮蔽膜として使用されている ケイ素系薄膜はフレキシブルディスプレイにとって有用な基材であり、TES を 吸着試料と TES 吸着 PET フィルムとの接合検討を行う。最後に、低融点合金 である BiSn42 試料表面に TTCA および TES を吸着させた試料同士の接合実験 を行う。

- 6.2 実験
- 6.2.1 実験材料および実験方法 各基材の接合実験で述べる。

6.2.2 実験機器および測定装置

- (1) 低真空プラズマ処理装置
 - Diner Pico (Diener Electronic 社)
- (1) 加熱圧着装置
 - ・エアシリンダー式加熱圧着装置



Fig. 6.1 アシリンダー式加熱圧着層



①~④は XPS 測定個所

· 油圧式加熱圧着装置

NPa システム(株) N4050-20



Fig. 6.3 油圧式加熱圧着装置



Fig. 6.4 油圧式加熱圧着部の断面図

(2) X 線光電子分光分析 (X-ray photoelectron spectroscopy: XPS)

・装置 ULVAC-PHI 社 PHI5000 Versa Probe

·測定条件

X 線源: Monochlomated AlK α

分析面積: Φ100μm

光電子取り出し角度:45 °

Pass energy: 23.5 eV (narrow) 117.4 eV (wide)

・データ解析

Multipak V.8.2C

ケミカルシフト C1s (284.8 eV)

- (3) レーザー顕微鏡
 - ・装置 (株)キーエンス VJ-9710
- (4) 剥離試験装置
 - ・装置 (株)イマダ 剥離試験装置

6.3 実験および結果と考察

6.3.1 透明フィルムと Sn 系合金との接合

従来から分子接合剤を使用して異種材料間を接合する場合,一方をゴムな どのエントロピー弾性体を使用する例が多く報告され¹⁾,実用化されている。 本研究では低融点合金である BiSn42 が接合温度近傍で塑性変形しやすくなる ことを利用して弾性体代替材料としての可能性を検討する。

透明ポリマーフィルムとして光学仕様 PET, 高耐熱性透明 PI(Poly imide), および COP(Cyclo olefin polymer)を選択して,表面吸着した TES と BiSn42 試料表面に吸着した TTCA との接合性を検討する。

6.3.1.1 試薬および材料

·分子接合剂

TTCA(三協化成(株)製) 0.1 wt% EGMBE 溶液を調製 TES (三協化成(株)製) 0.2 wt%pH3 水溶液を調製 · 接合基材

接合実験基材を Table 6.1 に示す。

ZF14

メーカー 材料 品番 仕様 備考 スズ系合金 BiSn42 Pfarr 社(ドイツ) $100 \ \mu m$ Bi=58, Sn=42 PET* 東レ(株) $100 \ \mu m$ ルミラー® T60 ネオプリム® 透明 PI** L-A420-5050 三菱ガス化学(株) $50 \ \mu m$

Table 6.1 接合実験基材

*Polyethylene terephthalate **Polyimide ***Cyclo olefin polymer

日本ゼオン(株)

100 µm

ゼオノア®

6.3.1.2 実験方法

COP***

実験手順を Fig. 6.5 に示す。各基材を作製手順にしたがって TES・TTCA 吸 着後, 10×20 mm にカットし, Fig. 6.1 および Fig. 6.2 の装置で接合する。



Fig. 6.5 TTCA 吸着 BiSn42 試料と TES 吸着ポリマーの接合実験手順

6.2.1.3 結果および考察

(1) PET-BiSn42の接合

接合後に剥離した各部分の C1s, Bi4f (S2p), および Sn3d の XPS スペクト ルを比較し Fig. 6.6 に示す。BiSn42 の圧着接合部①の C1s には, BiSn42 の非 圧着部③にはないエステル結合を示す明瞭なスペクトル(288.9 eV)がある。 これは PET 試料から移行したものであり, PET フィルムの凝集破壊によって 剥離していることを示している。

Bi4f/S2pスペクトルでは,PET 試料の非圧着部④と圧着部②を比較すると, Biの移行したスペクトルは見られない。また,Sn3dのスペクトルを比較する と,PET 側に Sn3d(+4)のスペクトルがあるが,非圧着部④にも見られること から,微量の Sn 成分が BiSn42 から浮遊したものであると考えられる。





Fig. 6.6 TES 吸着 PET と TTCA 吸着 BiSn42 の 接合部と非接合部の XPS 分析スペクトル
①: BiSn42 接合部
②: PET 接合部
③: BiSn42 非接合部
④: PET 非接合部

(2) 透明 PI-BiSn42 の接合

接合後に剥離した各部分の C1s, Bi4f /S2p, および Sn3d の XPS スペクトル を Fig. 6.7 に示す。C1s の比較では, BiSn42 の圧着部分①にはわずかに透明 PI②から移行が見られる。Bi4f / S2p のスペクトルおよび Sn3d スペクトルで は, PI の非圧着部分②は BiSn42 の圧着部分③から酸化物(+3 価)成分が移 行しているが, 金属(0 価)のスペクトル見られない。しかし, BiSn42 の圧着 部には新たに金属(0 価)のスペクトルが表れていることから, BiSn42 の酸化 物が剥離していることを示している。



(3) COP-BiSn42の接合

TES 吸着 COP と TTCA 吸着 BiSn42 の接合剥離した試料の XPS 分析結果を Fig. 6.8 に示す。C1s はほとんど有意な変化が認められないので, Bi4f・S2p および Sn3d の測定結果を比較する。Bi4f / S2p および Sn3d において, COP 圧着部に BiSn42 の Bi (+3) および Sn (+4) が移行している。BiSn42 の圧着 部の剥離着には 0 価金属原子のスペクトルが表れていることから, 剥離は BiSn42 の酸化膜層で剥離していることを示唆している。





Fig. 6.8 COP-BiSn42 接合部と非接合部の XPS 分析スペクトル
(C1s=284.8eV 規格化) ①:BiSn42 接合部 ②:COP 接合部
③:BiSn42 非接合部 ④:COP 非接合部

(4) まとめ

以上の結果を総括すると、融点が 138℃である低融点合金 BiSn42 表面に溶 液浸せきによって TTCA を吸着させ、対向側に TES を吸着した PET、PI、COP のフィルム表面と接合する場合、BiSn42 の融点よりも 18 ℃低い 120 ℃でも 接合できることを、本実験により明らかにすることができた。また、吸着した TES のチオール基が酸化されてできたスルホン酸基は、接合時に分解されてい ると考えられる。また、COP との接合では、Bi 金属も COP 側に移行している が、Sn 起因のスペクトルは認められないことから、Bi の酸化膜は Sn の酸化膜 よりも薄いと考えられ、これは第 2 章 Fig. 2.7 の深さ分析結果とも合致する。 6.3.2 SPD-Mo 薄膜と PET フィルムの接合

ガラス基板上の SPD-Mo 表面に, TTCA, TES が短時間で吸着処理した試料 と TES 吸着 PET フィルムとの接合実験を行う。ダングリングボンドを有する SPD-Mo 膜に TES 吸着した場合,シランによる結合ではなくチオレート結合に よる吸着であることを第4章で述べたが,これらの構造の接合強度について検 討する。

6.3.2.1 試薬および材料

·分子接合剂

TTCA(三協化成(株)製) 0.1 wt% EGMBE 溶液を調製

TES (三協化成(株)製) 0.2 wt%pH3 水溶液を調製

· 接合基材

SPD-Mo 薄膜試料

1.1mm 厚ソーダガラス基板(300×370 mm)を使用し、スパッタリング 装置として ULVAC(株) SDP-s1550VM, MoNb ターゲット, 基板温度
160 ℃, Ar-O₂ガス 0.63 Pa, 膜厚 25 nm で成膜し、20×30 mm にカットして試料とした。

PETフィルム

東レ(株)・ルミラー®T60

6.3.2.2 実験方法

試料作製手順を Fig. 6.9 に示す。TTCA 吸着 SPD-Mo 薄膜試料および TES
吸着 SPD-Mo 薄膜試料と、TES 吸着 PET フィルム試料を加熱圧着によって接合する。貼合試料(A, B) はアルミシート(t=0.3 mm)上にセットしてその上にシリコンゴム(+川ゴム(株)、K-1250(硬度 50)、t=0.5 mm)と加圧面積
を決める SUS 板(6.8×24.5×1.4 mm:面積 1.67 cm²)を介して加熱圧着する。

圧着機は油圧プレス方式,NPaシステム(株)N4050-20を使用し,外観をFig. 6.3,加圧断面をFig. 6.4に示す。加圧は1.5kN(6.8×24.5mm)で行った。剥 離試験は,(株)イマダ製電動計測スタンド(Model-mx2)にデジタルロード セル(ZTA-50N)を使用して,90度剥離試験を行った。剥離スピードは,25.0 mm/min とした。剥離強度は,装置の示す最大強度値を治具幅(0.68 cm)で 補正して,N/cmとした。剥離後の試料表面を,(株)キーエンス製のレーザー 顕微鏡 VK-9710で測定解析した。



Fig. 6.9 SPD-Mo 試料と TES 吸着 PET フィルムとの接合実験手順

6.3.2.3 結果および考察

強度の測定結果を Fig. 6.10 に,接合外観の例を Fig. 6.11 に示す。Mo 膜表 面に TTCA, TES の溶液を滴下して 10 min の浸せきにより作製した試料で, TES 吸着 PET 試料と十分に接合していることを示しており,同時に TES のチ オレートによる吸着でも問題なく接合していると考えることができる。TES と TTCA では TES の方が高い強度,120 ℃と 130 ℃では 130 ℃の方が高い強度 を示した。ただし,各分子接合剤の吸着密度が不明であり,このデータだけで TES が優位であることを示すものではない。圧着時間は,3 min 近傍が接合強 度ピークを示す傾向にある。剥離の状況を確認すると,PET 側で剥離しており, Mo 側との接合強度の方が高い。

剥離個所は、PETの凝集破壊による剥離であり、Mo 膜上に PET 成分が付着 する。剥離観察個所の模式図を Fig.6.12 に示す。Mo 膜面の接合部は目視によ っても PET フィルムが付着していることは確認できるが、Fig. 6.13 に示すよ うにレーザー顕微鏡による表面粗さや 3 D 形状図でも盛り上がっており、PET が付着していることを示している。逆に、Fig. 6.14 に示すように PET 側の接 合部は徐々に深さ方向に傾斜していることからも PET フィルムが凝集破壊し ていることがわかる。

TES 吸着 PET 試料と TES 吸着 SPD-Mo 試料を 130℃, 1.5 kN, 1 min で加熱圧着接合した試料の剥離強度-変位曲線を Fig. 6.15 に示す。最大強度は 6.6 N/cm であったが,一部強度低下の部分があり,均一性の改善が必要である。 実験で使用したルミラー® T60 は,ベーシック仕様でありオリゴマーストッパーを兼ねたハードコートが無いものである。



Fig. 6.10 Mo 膜(TES/TTCA)と PET 吸着 TES の接合強度



Fig. 6.11 Mo 膜-TES と PET-TES の 接合外観



Fig. 6.12 接合剥離部の顕微鏡観察部分



Fig. 6.13 Mo 膜側の剥離部表面形状(倍率:×50)



Fig. 6.14 PET 側の剥離部表面形状(倍率:×50)



Fig. 6.15 TES 吸着 PET と TES 吸着 SPD-Mo 接合体の剥離強度-変位特

6.3.3 ケイ素系膜と PET フィルムの接合

半導体や電子ディスプレイの絶縁膜やガス遮蔽膜として使用されているケイ 素系膜の接合を検討する。ここでは、スパッタリング成膜による SPD-SiO2 膜 と、近年 OLED 用のバリア膜として開発され、実用化されつつある PET フィ ルム上の SiNxOy 膜を使用する。

6.3.3.1 試薬および材料

三協化成(株)製 TES の 0.4 wt%PH3 水溶液を使用し, PET フィルムは東レ (株) ルミラー® T60 (100 μm)を使用する。

SiNxOy系試料を含むケイ素系膜試料を Table 6.2 に示す。

Name of sample	Matarial	Substrate	Process
	SiOa	Glass (1 1mm)	Snuttering
A	SiNxOy	PET $(120 \mu \mathrm{m})$	unknown
В	SiNxOy	PET (100 μ m)	unknown
С	SiNxOy	PET (100 μ m)	unknown

Table 6.2 ケイ素系膜試料

6.3.3.2 実験方法

実験手順を Fig. 6.16 に示す。Table 6.2 に示す SiO₂ 系試料,および PET フィルムを,Ar プラズマ処理(40 Pa)を 10 min 処理し,0.4 wt%TES-PH3 水 溶液を滴下,110 ℃で水溶液を蒸発させた後,MilliQ 水でリンス洗浄し乾燥し て試料とする。

加熱圧着は, Fig. 6.3 および Fig. 6.4 に示すように, NPa システム(株) N4050-20 を使用して行い, 加圧は 1.5 kN (6.8×24.5 mm)で行った。

剥離強度の測定も、(株) イマダ製電動計測スタンド(Model-mx2) にデジ タルロードセル(ZTA-50N)を使用して、90 度剥離試験を行った。剥離スピード は、25.0 mm/min とした。剥離強度は、装置の示す最大強度値を治具幅(0.68 cm) で補正して、N/cm とした。



Fig. 6.16 ケイ素系膜と PET フィルムの接合検討試料処理手順

6.3.3.3 結果および考察

各材料の圧着時間と剥離強度の測定結果を Fig. 6.17 に示す。また,各材料の剥離強度の変位と強度の測定データを Fig. 6.18~6.21 に示す。

SPD-SiO₂は約5N/cmの強度があるが,PETフィルム上に形成したSiNxOy 系膜の接合強度は低い。SPD-SiO₂ 膜はガラス基板上に真空プラズマ雰囲気中 でガラス基板にSiO₂分子を堆積することから基板への密着強度は高い。これ に対して,SiNxOy 膜はPETフィルム基材に大気圧中で成膜するプロセスであ り,密着強度としては改善の必要がある。



Fig. 6.17 TES 吸着 SiO2 系膜と TES 吸着 PET との接合体の剥離強度



Fig. 6.18 SPD-SiO₂の剥離強度(変位一強度)



Fig. 6.19 バリアフィルム A の剥離強度(変位一強度)



Fig. 6.20 バリアフィルム B の剥離強度(変位一強度)



Fig. 6.21 バリアフィルム C の剥離強度 (変位一強度)

6.3.4 Sn 系合金試料同士の接合

BiSn42表面に分子接合剤として TTCA および TES を吸着させ、それぞれの 吸着実験を行う。BiSn42は融点が 138℃であり、120℃でも加圧によって塑性 変形し表面の凹凸を吸収することが期待できる。一方、金属であることから表 面の透湿性が全くなく、表面に吸着したガスなどが高温で膨張することが予測 される。こういう環境下での接合の可能性について検討する。

6.3.4.1 試薬および材料

· 分子接合剂

TTCA(三協化成(株)製) 0.1 wt% EGMBE 溶液を調製

TES (三協化成(株)製) 0.4 wt%pH3 水溶液を調製

·接合基材

BiSn42 Pfarr 社製,厚さ 100 µm

6.3.4.2 実験方法

実験手順を Fig. 6.22 に示す。プラズマ未処理試料(20×30 mm)表面に, 0.1 wt% TTCA-EGMBE 溶液を滴下して 60 min 浸せきし,その後 Air knife に よって溶液を除去,乾燥した。同様に,0.4 wt% TES-PH3 水溶液の吸着試料を 作製した。

油圧式金圧着装置で接合を行い,同様に 90 度剥離強度測定を行った。剥離後の界面をレーザー顕微鏡により表面観察を行った。試料の処理手順を Fig. 6.20 に示す。



Fig. 6.22 BiSn42 試料同士の接合実験手順

6.3.4.3 結果および考察

接合実験および剥離強度の測定結果を Table 6.3 に示す。圧力 3kN(面積: 1.67 cm²)では接合しなかった。加圧力を大きくして 6 kN(面積: 1.67 cm²), 130 ℃, 3 min の接合条件では,接合が確認された。90 度剥離強度試験の強度 一変位の測定結果を Fig. 6.23 に示す。TES や TTCA の未吸着 BiSn42 同士は 130 ℃で接合はしないので,7 N/cm 程度の剥離強度は明らかに分子接合剤の 効果である。

I	A		В	圧力(kN)	Т	時間	接合強度
材料	接合剤	接合剤	材料	(面積 1.67cm ²)	(°C)	(min)	(N/cm)
BiSn42	TES	TES	BiSn42	3	130	3	接合せず
BiSn42	TES	TES	BiSn42	6	130	3	7.0
BiSn42	TTCA	TTCA	BiSn42	6	130	3	7.9
BiSn42	無	無	BiSn42	6	130	3	接合せず

Table 6.3 BiSn42 同士の接合強度



Fig. 6.23 TES 吸着 Bisn42 同士の接合体の剥離強度(変位一強度)

3 kN で加圧して接合しなかった試料の, 圧力印加部分と印加していない部分 のレーザー顕微鏡写真を Fig. 6.24 に示す。圧力を印加していない部分と圧力 印加部分の粗さ指数を Table 6.4 に示す。

圧力	Ra	Rz
(A) 非印加部分	$0.78~\mu$ m	31.7 μ m
(B) 印加部分	$3.7 \mu m$	114.2 μ m

Table 6.4 表面粗さの比較

レーザー顕微鏡写真と同様に圧力印加部分の凹凸が増加している。この原因 は、接合部表面に吸着している水分や気体が、温度と圧力によって膨張したこ とによるものと推定される。すなわち、膨張したガスは試料両側が金属である ため、試料内部に吸収されず、また間隙から飛散することもしにくくなる。室 温で比較的柔らかい合金である BiSn42 (融点 138 ℃)は 130 ℃で柔らかくな っており、合金同士の間隙で圧力が高まったガスによって凹凸が形成されたと 考えることができる。加圧力を 6 kN とすることで試料間隙からガス等の影響 を低減し、接合が可能となる原子間距離となる。

加圧力 6 kN で接合した試料の 90 度剥離試験における状態は,界面剥離で進行し,途中で片側の BiSn42 が破断し,他方に接合したままの状態となった。 Fig. 6.25 に TES 吸着 BiSn42 同士を 6 kN(面積: 6.8×24.5 mm),130℃, 3 min 加熱圧着し,剥離強度を測定した後の試料表面のレーザー顕微鏡写真(× 20)を示す。剥離面の表面粗さ(Ra)は,試料表面の 2 倍弱ほどの粗さとなっている。また。破断面も垂直に破断している。 接合試料表面の吸着ガス等の影響について考察する。気体の状態方程式により、0℃、1 atm(1.013×10⁵ Pa)、1.0 g/cm³の水は、100 ℃で約 1,700 倍、130 ℃ で約 1.836 倍となる。

PV=(w/M) RT ・・・気体の状態方程式

P=1atm(1.013×10⁵ Pa), V:体積 w:重量

M:分子量 R:一般気体定数 T:温度(K)

Fig. 6.19 に示した凹凸形状(B)は、このガスが BiSn42 試料の間隙に閉じ 込められて局部的に圧力が上昇することにより、形成されたと考えられる。

標準常態における真空度と気体分子数の計算値を Table 6.5 に示す。薄膜層 接合である表面活性化接合(Surface activated bonding: SAB)²⁾や原子拡散 接合(Atomic diffusion bonding: ADB)³⁾における接合環境は真空度が 10⁻⁸ Pa であり、国際宇宙ステーション(10⁻⁵Pa:高度 400km)の環境よりも高い真空 度での接合とされている。この状態での分子数は 10⁶ 個/cm³ であり、大気圧の 10¹⁹ 個/cm³と比較すると 1/3 以下であり、さらに Ar イオンを試料表面に照射 する(活性化)としており、さらに吸着ガスは飛散する。

これに対して,現在の分子接合は大気圧で行うというメリットもあるが,デ メリットもある。すなわち,接合基材が透湿性やガス透過性の無い場合,試料 表面の吸着ガスおよび大気分子の影響を防ぐことが,接合圧力を低減するため に重要である。



(A) 非圧力印加部のレーザー顕微鏡写真(281.6×200.0µm)



(B) 圧力印加部分のレーザー顕微鏡写真(281.6×200.0 µm)

Fig. 6.24 TES 吸着 BiSn42 同士の圧力印加部分および非印加部分の比較 圧力:3 kN/1.67 cm²,温度 130 ℃,時間 3 min・・・接合せず 写真倍率:×50 高さ倍率:×500



 Fig. 6.25
 BiSn42 試料接合面の 90 度剥離・破断部分のレーザー顕微鏡写真

 BiSn42-TES⇔TES-BiSn42
 Max 強度 7.0 N/cm

i l	压力範囲(真	[空度)	分子密度	+ =		接合温度	Jank
к Х	MKS	債用	個/cm ³	回茂 蕪朽	RT	~150°C	~ 500°C
	10 ⁻¹¹ Pa		2.7 × 10 ³	3.6×10 ⁴ km 静止衛星(10 ⁻¹¹ Pa)			
	10 ⁻⁹ Pa	10 ⁻¹¹ Torr	2.7 × 10 ⁵	1500km <			
	10 ⁻⁸ Pa		2.7×10^{6}				
<u> 1</u> 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1				表面分析	SAB		
王王				国際宇宙ステーション(ISS)	ADB		
	10 ⁻⁵ Pa	10 ⁻⁷ Torr	2.7×10^{9}	400km ブラウン管, 真空管			
	10 ⁻⁴ Pa		2.7×10^{10}				
亡 首				真空樹着			
H K C							
	10 ⁻¹ Pa	10 ⁻³ Torr	2.7×10^{13}	90km ロータリーポンプ		V	1
	10 ⁰ Pa		2.7×10^{14}	スパッタリング			
中真空							
	10 ² Pa	1Torr	2.7×10^{16}	45km			
	10 ³ Pa		2.7×10^{17}		Optical Contact	熱融着	液相拡散(局所
				10km ジェット繊(2.6×10 ⁴ Pa)		脱水縮合	低軟化ガラ、
低真空				真空パック(==4×10 ⁴ Pa)		分子接合	陽極酸化
	10 ⁴ Pa			3776m 富士山頂(6.36×10 ⁴ Pa) 雷气궒除撵	// 按著 初 连合	按若初按今	熱圧着(局所) 起音油(局所)
+ 4.1		TOAL	19				
入 凤山	1.013×10 [°] P	/bulorr	2.7×10'	现衣(latm)	粘酒剤	Hot-Melt	

6.4 結言

低融点金属 BiSn42 の表面に溶液浸せきによって吸着させた TTCA と PET, 透明 PI, COP 表面吸着した TES を加熱圧着によって反応接合させた。剥離面 は PET が PET 脆性破壊と BiSn42 の酸化膜面からの剥離であることを XPS 測 定により明らかにした。透明 PI と COP の剥離面は, BiSn42 の酸化膜層から の剥離であった。

TTCA-EGMBE 溶液や, TES 水溶液が短時間で Mo 薄膜表面に吸着するこ とはすでに述べたが, この膜が TES 吸着 PET と 120-130 ℃で加熱圧着により 接合することを明らかにした。接合強度は, 130 ℃, 圧着時間 3 min が高い強 度を示した。Mo 薄膜表面には, 15 sec でも TTCA/TES が吸着し, さらに剥離 強度も 5 N/cm 以上であり工業的実用化の可能性を開くものである。

半導体や電子ディスプレイのパ絶縁膜やガス遮蔽膜として多用されているケ イ素系膜の TES 吸着面と TES 吸着 PET との接合について検討した。スパッタ リング SiO₂ 膜との剥離強度は、約 5 N/cm を実現できたが、バリア膜として PET フィルム上に形成した SiNxOy 膜の場合は、十分な剥離強度がない。これ は、多層膜として形成されている SiNxOy 膜間の密着強度が十分でないと思わ れることが、90 度剥離試験の"変位一強度"曲線から推定される。

低融点合金 BiSn42 同士の接合は、表面吸着した TTCA および TES により、 BiSn42 の融点である 138℃よりも低い 130 ℃で接合することを確認した。し かし、金属同士の接合界面に吸着しているガスや水分が接合温度では約 1836 倍(130 ℃)となり、基材間隙で接合面を圧着しない方向に働くため、3 kN では接合せず 6 kN では接合することが明らかになった。

この膨張した吸着ガスは、少なくとも片面がガス透過性のある PET フィルム などではフィルムを透過するために接合に影響しない。しかし、両面がガス透 過性の低いことを特長とした SiNxOy 系, SiOx 系バリア膜や金属などの場合は、 接合面の吸着水や接合の真空度、あるいは加圧力および接合温度の最適化が重 要である。

大気圧における気体分子密度は 2.7×10¹⁹ 個/cm³ であるが, 薄膜層接合であ る SAB²⁾ や ADB³⁾ では 10⁻⁸ Pa の真空度で接合処理されるが, この環境での気 体分子密度は 2.7×10⁶ 個/cm³ であり, 大気圧の 1/3 以下である。さらに Ar イ オンで試料表面を活性化するとしており, これによって表面吸着ガスが大きく 低減されると考えられる。

これに対して,同じ薄膜層接合である分子接合は,大気圧で行うというメリ ットもある。しかし,接合基材が金属やバリア膜などの透湿性やガス透過性の 無いもの同士を接合する場合,試料表面の吸着ガスおよび大気分子の影響を防 ぐことが重要である。

- 6.4 参考文献
- 高木和久,平原英俊,森和仁,成田榮一,大石好行,森邦夫:日本ゴム 協会誌,1,18(2008)
- T. Suga, K. Miyazawa and Y. Yamagata: Proc. of MRS International Meeting on Advanced Materials, Pittsburgh, USA, 8, 257 (1989)
- 3) T. Shimatsu and M. Uomoto: J. Vac. Sci. Technol. B, 28, 706 (2010)