УДК 538.9:669.2

ФАЗОВЫЙ СОСТАВ ТРОЙНОГО СПЛАВА In41Sn27Bi32 Шепелевич В.Г., Русак Г.А., Росихин М.И.

Белорусский государственный университет, Минск, Республика Беларусь

В последнее десятилетие активно происходит переход к легкоплавким припоям, не содержащим опасные компоненты (свинец, ртуть, кадмий). Основными причинами являются как экологическая безопасность, так и более высокие эксплуатационные параметры таких припоев [1; 2]. В различных отраслях промышленности (электротехнике, электронике, энергетике, машиностроении и др.) перспективное применение имеют сплавы тройной системы Bi - Sn - In. Из-за высокой стоимости компонентов сплавов рассматриваемой системы целесообразно изготавливать используя энерго- и ресурсосберегающие технологии для понижения стоимости конечного продукта. К таким технологиям относится высокоскоростное затвердевание, при котором скорость охлаждения жидкой фазы достигает 10⁵ К/с и выше. Структура сплава, получаемого при сверхвысоких скоростях охлаждения жидкости, существенно отличается от структуры массивных образцов, получаемых традиционными технологиями [3, 4]. Быстрозатвердевшие сплавы имеют дисперсную структуру, могут содержать метастабильные фазы, находятся в термодинамическом неустойчивом состоянии. В связи с этим цель настоящей работы – установление влияния сверхвысокой скорости охлаждения жидкой фазы сплава In41Sn27Bi32 на его фазовый состав, распределение компонентов, зеренную структуру и микротвердость.

Изготовление сплава In₄₁Sn₂₇Bi₃₂ осуществлялось сплавлением компонентов, чистота которых не хуже 99,99 %, в кварцевой ампуле. Затем капля расплава массой $\approx 0,15$ г инжектировалась на полированную поверхность быстровращающегося медного цилиндра, растекалась тонким слоем и затвердевала в виде фольги. Длина фольги достигала в длину 15 см, в ширину – до 10 мм. При исследовании использовались фольги толщиной 30–80 мкм. Скорость охлаждения составляла в этом случае не менее 10⁵ K/с.

Микроструктура фольг и распределение компонентов исследовались с помощью растрового электронного микроскопа LEO 1455 VP, оснащенного рентгеновским микроанализатором Aztec Energy Advanced X-Max 80. Фазовый состав фольг определялся рентгеноструктурным анализом на дифрактометре Rigacu Ultima 4. Параметры микроструктуры определены методом случайных секущих [5] с погрешностью 10 %.

Поверхность *А* быстрозатвердевшей фольги, контактирующая с медным кристаллизатором, имела блестящий вид. Противоположная поверхность *В* фольги имела матовый вид, на ней образовались впадины и выступы Химический состав фольги определялся с помощью рентгеноспектрального микроанализа на обеих сторонах фольги (таблица 1). Различие между концентрациями компонентов не превышает 1 %, т.е. при перемещении межфазной границы «жидкость-кристалл» от поверхности *A* к поверхности *B* перераспределение компонентов не наблюдается.

Таблица	1 –	Химический	состав	быстрозатвердевшей
фольги				

Компонент,	Концентрация компонентов, ат. %			
	Поверхность А	Поверхность В		
In	41,4	40,6		
Sn	26,8	27,3		
Bi	31,8	32,1		

Рентгеноструктурный анализ фольги выявил дифракционные линии ε-фазы (BiIn) (101, 111, 200, 002, 102, 211 и др.) и γ-фазы (Sn₄In) (0001, 1011, 1010, 1120, 0002, 1121, 2020 и др.).

Изображение поперечного сечения фольги, полученное с помощью растрового электронного микроскопа, представлено на рис. 1. Наблюдаются светлые и темные участки.



Рисунок 1 – Поперечное сечение фольги сплава In41Sn27Bi32 через 24 ч выдержки при комнатной температуре

Распределение компонентов быстрозатвердевшей фольги сплава In₄₁Sn₂₇Bi₃₂ вдоль линии сканирования электронного луча по ее поверхности представлено на рис. 2.

В светлых участках отношение атомных концентраций висмута и индия составляет ≈ 1 , что соответствует образованию ε -фазы (BiIn). Концентрация олова в таких участках составляет 2 ... 4 ат. %. В темных участках отношение атомных концентраций олова, индия и висмута равно 58, 31 и 11 соответственно. γ -фаза (Sn4In) имеет простую гексагональную решетку и существует в широком концентрационном интервале, что способствует образованию на ее основе твердых растворов с другими компонентами [6]. В связи с этим можно считать, что темные участки соответствуют γ -фазе.

Используя методы стереометрической металлографии, определены объемная доля є-фазы $V_{\varepsilon} = 0,58$ и γ -фазы $V_{\gamma} = 0,42$. Исследовано влияние выдержки быстрозатвердевшей фольги сплава In₄₁Sn₂₇Bi₃₂ при комнатной температуре на параметры ее микроструктуры на поверхности *A*. С увеличением времени старения происходит монотонное изменение средней хорды случайной секущей *d* и удельной поверхности *S* межфазной границы (Таблица 2).



Рисунок 2 – Распределение компонентов вдоль линии сканирования электронного луча по поверхности фольги

Таблица 2. Параметры микроструктуры фольг на их поверхности от времени выдержки после изготовления

Время	Объемная	Средняя	Удельная
вы-	доля	длина хорд	поверх-
держ-	є-фазы	на є-фазе,	ность меж-
ки, ч		МКМ	фазной
			границы,
			MKM ⁻¹
1,3	0,59	0,8	2,8
3,0	0,57	1,0	2,5
24	0,58	1,7	1,5
70	0,57	2,0	0,9

Выдержка фольги в течение 70 ч вызывает увеличение средней хорды до d = 1,9 мкм и уменьшение удельной поверхности межфазной границы до S = 0,9 мкм⁻¹. Такое изменение d и Sфольги вызвано тем, что комнатная температура является высокой для исследуемого сплава. Отношение комнатной температуры к температуре ликвидуса исследуемого сплава в абсолютной шкале достигает 0,8. В сплаве активно происходят диффузионные процессы, способствующие миграции межфазных границ, а также улучшению их структуры [8].

Заключение

Фольги тройного сплава In₄₁Sn₂₇Bi₃₂, полученные высокоскоростным затвердеванием, имеют двухфазную структуру: состоят из ε- и γ-фаз.

Выдержка фольг при комнатной температуре вызывает монотонное увеличение средней хорды на сечениях выделений и уменьшение удельной поверхности межфазной границы установленных фаз.

Формирование однородной дисперсной структуры способствует улучшению технологических характеристик данного спая при использовании его в качестве припоя [7].

Литература

1. Kamal M., Gouda E.S. Effect of Rapid Solidification on Structure and Properties of Some Lead-Free Solder Alloys // Materials and Manufacturing Processes, 2006. Vol. 21. P. 736–740.

2. Yoon S.W., Rho B.-S., Lee H. M., Kim C.-U., Lee B.-J. Investigation of the Phase Equilibria in the Sn-Bi-InAlloy System // Metall. Mater. Trans. A. 1999. Vol. 30A. P. 1503–1515.

3. Васильев В.А., Митин Б.С., Высокоскоростное затвердевание расплава (теория, технологии и материалы) / Под ред. Б.С. Митина. – М.: ИнтерметИнжиниринг, 1998. – 400 с.

4. Шепелевич В.Г. Быстрозатвердевшие легкоплавкие сплавы. – Минск : БГУ, 2015. – 192 с.

5. Салтыков С.А. Стереология в металловедении. – М. : Металлургия, 1976. – 272 с.

6. Смитлз К. Дж. Металлы. – М. : Металлургия, 1980. – 447 с.

7. Пашков И.Н., Пикунов М.В., Таволжанский С.А., Пашков А.И. Разработка процессов получения и применения сплавов припоев в дисперсионном состоянии с микрокристаллической или аморфной структурой // Металлург, 2010. – № 6. – С. 43–45.

8. Шепелевич В.Г., Ван Цзинцзе, Щербаченко Л.П. Фазовый состав, микроструктура и микротвердость быстрозатверодевших сплавов системы индий-олово // Новости науки и технологий, 2017. – № 1(40). – С. 48–53.

УДК 666.193

ИССЛЕДОВАНИЯ БАЗАЛЬТОВОЙ ТКАНИ МЕТОДАМИ МЕТАЛЛОГРАФИЧЕСКОГО АНАЛИЗА И ЭНЕРГОДИСПЕРСИННОГО МИКРОАНАЛИЗА Анисович А.Г.¹, Маркевич М.И.¹, Чапланов А.М.¹, Журавлева В.И.², Щербакова Е.Н.³

¹Физико-технический институт НАН Беларуси, Минск, Беларусь ³Белорусский национальный технический университет, Минск, Республика Беларусь

Введение

Базальтовые волокна значительно отличаются от стекловолокна и силикатного волокна повышенной прочностью и возможностью примене-

ния в широком диапазоне положительных и отрицательных температур. Удельная прочность базальтового волокна в 2,5 раза превышает прочность легированных сталей и в 1,5 раза