# ПРИПОИ СИСТЕМЫ Ті–Zr–(Fe, Mn, Co) ДЛЯ ПАЙКИ ТИТАНОВЫХ СПЛАВОВ

#### В. Ф. ХОРУНОВ, С. В. МАКСИМОВА, В. В. ВОРОНОВ

ИЭС им. Е. О. Патона НАНУ. 03680, г. Киев-150, ул. Боженко, 11. E-mail: office@paton.kiev.ua

Титановые сплавы являются перспективными материалами для различных отраслей промышленности. С появлением новых высокопрочных материалов, особенно интерметаллидных сплавов, все больший интерес проявляется к процессам их соединения способами пайки. Между тем, наиболее распространенные припои (систем Ti–Cu–Ni и Ti–Zr–Cu–Ni) разработаны десятилетия назад и не всегда отвечают современным требованиям, как, например, при пайке интерметаллидных сплавов. В данной работе представлены результаты комплексных исследований припоев систем Ti–Zr–Fe, Ti–Zr–Mn, Ti–Zr–Co с использованием дифференциального термического анализа, оптической и растровой микроскопии, микрорентгеноспектрального анализа. Получены данные об интервалах плавления опытных сплавов и с применением симплекс-решетчатого метода построены поверхности ликвидуса данных систем. Предложены припои, которые охватывают температурный интервал пайки современных конструкционных титановых материалов как на основе твердых растворов, так и интерметаллидов. Изучена структура, химическая неоднородность и прочностные характеристики паяных соединений. Установлено, что при пайке сплавов на основе твердых растворов (ОТ4, BT6) с использованием указанных припоев. При пайке сплава на основе интерметаллида γ-TiAl предложенные припои обеспечивают равнопрочность основному материалу при комнатной, повышенной температуре, а также при испытаниях на длительную прочность. Библиогр. 13, табл. 4, рис. 8.

Ключевые слова: вакуумная пайка, титановые сплавы, интерметаллидные сплавы, припои, паяные соединения, структура, прочность паяных соединений

AUTRAMATCHICKASI

Область применения сварных конструкций из титана и его сплавов постоянно расширяется по мере увеличения объема его изготовления и снижения стоимости. Этому способствует, конечно же, выгодное сочетание механических и специальных свойств титана, к которым, в первую очередь, относятся его низкий удельный вес, высокая прочность и коррозионная стойкость. Безусловно, ведущая роль в создании конструкций из титана принадлежит сварке. Однако во многих случаях, особенно при создании многослойных тонкостенных конструкций, технологические процессы пайки более приемлемы, а иногда являются единственно возможными. Появление новых высокопрочных титановых сплавов на основе интерметаллидов также увеличивает вероятность использования технологий пайки. Этим обусловлено постоянное внимание широкого круга специалистов к разработке припоев для пайки титановых сплавов и способов их получения в удобной для практики форме.

Нужно отметить, что в мировой практике для пайки титановых сплавов в основном используют припои систем Ti–Cu–Ni, Ti–Zr–Cu–Ni, Zr–Ti–Ni, Cu–Zr–Ti в виде тонких пластичных фольг, полученных способом сверхбыстрой закалки или традиционными способами металлургического передела с обработкой давлением (прокаткой), осаждением из паровой фазы, а также в виде порошков [1–5].

Однако разработки новых систем сплавов не прекращались. Это связано как с задачами снижения температуры пайки для деформируемых титановых сплавов, так и с расширением области применения припоев (например, в области медицины, при пайке интерметаллидных сплавов и др.). Следует отметить, что при снижении температуры пайки деформируемых титановых сплавов припоями существующих систем, как правило, снижаются прочностные характеристики паяных соединений.

В данной работе на основе комплексного исследования сплавов системы Ti–Zr–(Fe, Mn, Co) выбраны припойные композиции для пайки деформируемых и интерметаллидных титановых сплавов, обеспечивающие температурно-временные параметры технологического процесса вакуумной пайки, сохраняющие микроструктуру и механические свойства исходного паяемого материала, а также исключающие образование хрупких интерметаллидных фаз в металле паяных швов.

В Институте электросварки им. Е. О. Патона в качестве альтернативы существующим были изучены сплавы системы Ti–Zr–Fe, Ti–Zr–Mn, Ti– Zr–Co [6–8]. Диаграммы состояния систем Ti–Fe, Ti–Mn, Ti–Co схожи. В высокотитановой области этих сплавов присутствуют эвтектики с высоким содержанием титана и широкая область твердого

<sup>©</sup> В. Ф. Хорунов, С. В. Максимова, В. В. Воронов, 2013

ПРОИЗВОДСТВЕННЫИ РАЗ						АЗДЕЛ 🐧	
Габлица 1. Температура плавления эвтектики и эвтектоидного превращения сплавов систем [9]							
Температура, °С	Ti–Mn	Zr–Mn	Ti–Fe	Zr–Fe	Ti–Co	Zr–Co	

Плавление эвтектики	1180	1090	1085	928	1020	981
Эвтектоидное превращение	550	790	595	730	685	834

раствора на основе титана и эвтектоид. Температура плавления эвтектики наибольшая в системе Ті-Мп, существенно ниже в системе Ті-Fe и наименьшая — в Ті-Со (табл. 1).

В сплавах двойных систем Zr-Fe, Zr-Mn, Zr-Со описанные выше характерные черты сохраняются [9]. В то же время области твердых растворов более узкие, а эвтектоидное превращение происходит при более высокой температуре. Температуры плавления эвтектик повторяют тенденцию указанных сплавов на основе титана за исключением системы Zr-Co (табл. 1).

На основе изучения двойных систем можно предположить, что в тройных системах существуют тройные эвтектики с приемлемой температурой (не более 935 °C) для пайки титановых деформируемых псевдо- $\alpha$ - и ( $\alpha$  +  $\beta$ )-сплавов и интерметаллидных сплавов (выше 1150 °С). С

целью подтверждения этого предположения необходимо было построить поверхности ликвидуса указанных тройных систем. Для реализации этой задачи использовали сочетание расчетного и экспериментального методов, в частности, метод симплекс-решетчатого планирования эксперимента [10,11]. Этот метод разработан с целью сокращения количества физических экспериментов, затрат времени, а также затрат материальных ресурсов. Область применения данного метода довольно широка и может быть использована при построении диаграмм «состав-свойство», поверхностей ликвидуса и поверхностей фазовых превращений в многокомпонентных системах и т. д.

Для получения необходимых данных для расчетов было изготовлено от 33 до 57 сплавов каждой системы и определены их интервалы плав-





Рис. 2. Микроструктура (×500, оптический микроскоп) центрального участка металла шва паяного соединения (основной металл ОТ4, припой системы Ti–Zr–Co)

ления. Результаты расчетов в графическом виде представлены на рис. 1, *а-в*.

Анализ полученных результатов показывает, что определенная часть каждой из трех систем сплавов, содержащих моновариантные эвтектики с пониженной температурой плавления, наиболее подходит для использования в качестве припоев при пайке титана и его сплавов. Как и ожидалось, сплавы системы Ti-Zr-Mn оказались наиболее тугоплавкими, Ті-Zr-Co — с наименьшей температурой плавления. Было выбрано по одному припою каждой системы для исследования их технологических свойств и прочности паяных соединений для сравнения с известными припоями. При пайке конструкционных титановых сплавов использовали (наряду с промышленным припоем системы Ti-Zr-Cu-Ni) припои систем Ti-Zr-Fe и Ti-Zr-Co, а для сплавов на основе соединения γ-TiAl — систем Ti-Zr-Mn и Ti-Zr-Fe.

Пайку образцов проводили в вакууме (7·10<sup>-3</sup> Па) с помощью радиационного нагрева. Температура пайки деформируемых титановых сплавов ОТ4 (Ti-4Al-1,0Mn) и ВТ6 (Ti-6Al-4V) при использовании припоев систем Ti-Zr-Co и Ti-Zr-Fe соответственно равнялась 920 и 990 °C, время пайки — 15 мин. Интерметаллидный титановый сплав (Ti-45Al-2Nb-2Mn+0,8 об. % TiB<sub>2</sub>) паяли при температуре, близкой к температуре термообработки — 1250 °C при выдержке 60 мин.

В результате проведенных экспериментов установлено, что припои в литом виде хорошо растекаются по поверхности титановых сплавов и образуют плавные полные галтели.

Металлографические исследования паяных образцов подтверждают, что внешне швы, паянные выбранными промышленными и экспериментальными припоями, не имеют существенных отличий. Паяный шов при некотором удалении от галтели представляет собой общие сросшиеся зерна основного металла. Иногда данные участки невозможно отличить от основного металла, и лишь при изучении химической неоднородности можно определить зону соединения (рис. 2).

Распределение элементов в металле шва отражает существенное выравнивание концентраций элементов даже при указанной небольшой выдержке. При этом массовая доля титана и железа практически не меняется в поперечном сечении шва, в то время как массовая доля циркония несколько повышена в центре шва. Это можно объяснить образованием твердого раствора циркония в титане (рис. 3).



Рис. 3. Микроструктура металла паяного шва (*a*) и качественное распределение титана (*б*), циркония (*в*), кобальта (*г*) по ширине паяного соединения вдоль линий сканирования (основной металл ОТ4, припой системы Ti–Zr–Co)

AUTOMATICALERASI



Рис. 4. Микроструктура и участки микрорентгеноспектрального анализа паяного соединения (основной металл ОТ4, припой системы Ti–Zr–Co)



Рис. 5. Микроструктура и участки микрорентгеноспектрального анализа паяного соединения у галтели (основной металл ОТ4, припой системы Ti–Zr–Fe)

Результаты микрорентгеноспектрального анализа металла паяного шва и галтельного участка более информативно представлены в табл. 2 и на рис. 4.

Прежде всего, следует отметить, что состав основного металла, определенный по выделенной площади, полностью соответствует требованиям стандарта на сплав ОТ4 (табл. 2, спектры 1, 8).

Результаты измерений, полученные в поперечном сечении шва на некотором удалении от галтели (табл. 2, спектры 14, 15), близки к этим значениям, то есть даже при небольшой выдержке при температуре пайки химический состав шва близок к составу паяемого металла. Концентрация титана и алюминия практически соответствует таковой для паяемого металла (рис. 4, табл. 2).

Данные о химическом составе металла галтели (табл. 2, спектры 2–7) показывают, что, несмотря на некоторые отличия, наблюдаются общие тенденции: существенное снижение содержания титана и алюминия, высокое содержание циркония и переменное — кобальта (1,6...9,57 %) по срав-

# ПРОИЗВОДСТВЕННЫЙ РАЗДЕЛ

Таблица 2. Химический состав паяного соединения (основной металл ОТ4, припой системы Ti–Zr–Co), мас. %

/0					
Номер спектра	Al	Ti	Mn	Со	Zr
1	3,91	94,89	1,20		
2	0,90	36,49	—	10,45	52,15
3	1,00	41,20	_	3,36	54,44
4	1,10	44,04	_	1,06	53,80
5	0,34	39,16	—	4,28	56,22
6	0,99	41,60	—	1,98	55,42
7	0,31	20,00	_	9,57	70,13
8	3,98	94,94	1,08	_	—
9	4,10	94,19	0,71	1,00	—
10	4,24	90,35	0,36	1,68	3,37
11	1,78	65,86	0,51	6,43	25,42
12	0,77	45,65	_	4,10	49,49
13	0,77	42,01	_	1,70	55,53
14	4,10	92,77	0,32		2,82
15	3,87	88,57	0,27		7,29
16	3,19	92,94	2,18	1,70	_

нению с металлом паяного шва. При этом спектр 7 отличается от остальных особо низким содержанием титана и высоким — циркония. Это можно объяснить тем, что структура галтели — двухфазная и результат зависит от того, какие фазы попали в зону действия зонда. Можно добавить, что прилегающий к шву основной металл имеет типичную пластинчатую структуру, состоящую из двух фаз.

Сказанное выше подтверждается исследованиями распределения элементов переходной зоны от основного металла к галтели (табл. 2, спектры 9–12). Химический состав в данном участке (спектр 11) близок к составу основного металла, затем четко проявляется указанная выше тенденция: снижение содержания титана и алюминия и повышение — циркония. Спектр 13 (табл. 2) полностью отвечает составу галтели.

При использовании припоя системы Ti–Zr–Fe распределение элементов в металле шва не имеет принципиальных отличий от рассмотренных выше, за исключением железа, концентрация которого плавно повышается в центральном участке шва.

Структура прилегающего к галтели основного металла двухфазная (рис. 5), химический состав близок к исходному составу сплава ОТ 4 и содержит незначительные количества химических элементов припоя (табл. 3, спектр 1).

В переходной зоне (табл. 3, спектр 2) существенно снижается содержание титана, алюминия,

A DURONAUTENTERSAUE

## ПРОИЗВОДСТВЕННЫЙ РАЗДЕЛ

Таблица 3. Химический состав паяного соединения (основной металл ОТ4, припой системы Ti–Zr–Fe)

Номер спектра	Al	Ti	Mn	Fe	Zr
1	2,93	89,95	0,89	3,57	2,67
2	1,7	76,57	0,41	10,73	10,59
3	0,58	48	0,41	21,67	29,34

марганца и значительно увеличивается — железа и циркония. В галтельном участке эта тенденция проявляется заметнее (табл. 3, спектр 3).

Исходя из вышеизложенного, можно констатировать, что при пайке обоими припоями выдержка 15 мин достаточна, чтобы в шве образовался сплав, близкий к паяемому металлу. При этом в галтели сохраняется эвтектическая структура.

Для получения представления о прочностных характеристиках паяных соединений титановых сплавов была изготовлена серия стыковых и нахлесточных образцов из титановых сплавов ОТ4



Рис. 6. Прочность на растяжение паяных стыковых  $\sigma_{\rm B}$  (1) и нахлесточных  $\tau_{\rm B}$  (2) образцов (основной металл OT4), полученных с использованием припоев на базе систем: 1 — Ti-Zr-Co; 2 — Ti-Zr-Cu-Ni; 3 — Ti-Zr-Cu-Ni; 4 — Ti-Zr-Fe; 5 — Ti-Zr-Fe



Рис. 7. Прочность на растяжение паяных стыковых  $\sigma_{\rm B}(1)$  и нахлесточных  $\tau_{\rm B}(2)$  образцов (основной металл BT6), полученных с использованием припоев на базе систем: 1 — Ti-Zr-Co; 2 — Ti-Zr-Cu-Ni; 3 — Ti-Zr-Cu-Ni; 4 — Ti-Zr-Fe; 5 — Ti-Zr-Fe

Таблица	4. Припои и	режимы	пайки	деформируемых
титановых	сплавов ОТ4	и ВТб		

Припой системы	Исходное состояние припоя	Температура пайки, °С
Ti–Zr–Co	Литой	920
Ti–Zr–Cu–Ni	Аморфная лента	1000
Ti–Zr–Cu–Ni	Литой	1000
Ti–Zr–Fe	Литой	990
Ti–Zr–Fe	Аморфно-кристаллическая лента	990

и BT6 с использованием стандартных и исследуемых припоев (табл. 4).

Анализ результатов механических испытаний показывает, что предложенные системы припоев обеспечивают механические свойства паяных соединений, не уступающие таковым, полученным при пайке известным припоем системы Ti–Zr–Cu– Ni. В случае применения припоя системы Ti–Zr– Со это достигается при существенно более низкой температуре пайки. Результаты испытаний (среднее из трех измерений) приведены на рис. 6, 7.

При пайке интерметаллидного сплава Ti– 45Al–2Nb–2Mn+0,8 об. % TiB<sub>2</sub> припоем системы Ti–Zr–Fe образуются паяные швы переменной ширины с двухфазной структурой ( $\gamma$ -TiAl и Ti<sub>3</sub>Al), не содержащие эвтектической составляющей (рис. 8).

Ширина швов и их химический состав обусловлены капиллярными особенностями припоя и диффузионными процессами, происходящими при пайке на границе раздела жидкий припой твердая подложка. Наблюдается формирование паяных швов с пластинчатой (ламельной) структурой, близкой к структуре основного материала [12]. На этих участках химический состав практически идентичен основному материалу. Основной металл после пайки сохраняет ламельную структуру.

Результаты исследований, полученные с использованием электронной растровой микроскопии и рентгеноспектрального микроанализа, показывают, что химический состав и структура ме-



Рис. 8. Микроструктура паяных соединений алюминида титана, полученная с использованием припоя системы Ti–Zr–Fe с литой структурой

A DEROCATENTERSON

талла паяных швов существенно отличаются от таковых для исходного припоя. Обусловлено это градиентом концентрации составляющих химических элементов припоя и основного материала на межфазной границе, капиллярными (0,05 мм) зазорами, неравновесными условиями кристаллизации. Диффузионные процессы, имеющие место на межфазной границе твердый основной материал — жидкий припой, приводят, в частности, к выравниванию концентрации алюминия в основном материале и металле паяного шва и образованию фаз, концентрация алюминия в которых соответствует таковой для основного материала.

Аналогичное формирование паяных швов происходит при пайке припоем системы Ti–Zr–Mn. Имеются участки, где металл паяного шва имеет пластинчатую (ламельную) структуру, близкую к структуре основного металла. В некоторых участках наблюдаются сросшиеся зерна основного материала и химический состав металла на границе соединения практически идентичен основному металлу.

Результаты прочностных испытаний, проведенных при комнатной температуре на стыковых образцах, показали, что сплавы на базе систем Ti–Zr–Fe и Ti–Zr–Mn обеспечивают паяным соединениям прочность на разрыв 650...700 МПа и она находится на уровне кратковременной прочности паяемого материала. При температуре испытаний 700 °С прочность паяных соединений около 300 МПа.

Важным показателем жаропрочности паяных соединений являются результаты испытаний на длительную прочность, подтверждающие работоспособность соединений в условиях, максимально приближенных к эксплуатационным [13]. При испытании на длительную прочность при температуре 700 °C и напряжении 140 МПа паяные образцы не разрушались в течении 500 ч. Повышение напряжения до 200 МПа тоже не привело к разрушению образцов.

Следует отметить, что по результатам испытаний прочность паяных соединений, полученных с использованием припоя системы Ti–Zr–Cu–Ni ниже на 12...18 %, чем при использовании припоев систем Ti–Zr–Fe и Ti–Zr–Mn.

Таким образом, разработанные на основе проведенных исследований припои, позволили получить паяные соединения интерметаллидного сплава  $\gamma$ -TiAl по структуре и свойствам близкие к основному металлу. Полученные результаты могут служить базой для создания ответственных конструкций различного назначения из новых перспективных титановых материалов на интерметаллидной основе с использованием выше рассмотренных припоев. Созданные припои не содержат меди и никеля и могут применяться в изделиях не только технического, но и медицинского назначения.

## Выводы

1. В результате комплексных исследований сплавов систем Ti–Zr–Fe, Ti–Zr–Mn, Ti–Zr–Со предложены припои, которые охватывают температурный интервал пайки современных конструкционных титановых материалов как на основе твердых растворов, так и интерметаллидов.

2. При пайке сплавов на основе твердых растворов с использованием указанных припоев установлено, что прочностные характеристики не уступают таковым, полученным при использовании известных припоев, даже в случае, когда они получены при более низкой температуре пайки.

3. Результаты механических испытаний паяных соединений сплава на основе интерметаллида γ-TiAl показали, что предложенные припои обеспечивают равнопрочность основному материалу при комнатной и повышенной температуре, а также при испытаниях на длительную прочность.

- 1. *Shapiro A. E., Rabinkin A.* State of the art and new potential aerospace applications of titanium-based brazing filler metals: overview // Welding J. 2003. **82**, № 10. P. 36–43.
- ВИАМ, Авиационные материалы. Припои // http://viam.ru/index.php?id\_page=51.
- Kotaro Matsu. Titanium brazing for manufacturing titanium heat exchangers // Proc. of the 3rd Intern. brazing and soldering conf., April 24–26, 2006, San Antonio, Texas. — Ohio: ASM International, Materials Park, 2006. — P. 307–309.
- 4. Справочник по пайке. 3-е изд. / Под ред. И. Е. Петрунина М.: Машиностроение, 2003. 480 с.
- Schwartz M. M. Brazing. Ohio: ASM International, Metals Park, 1987. — 455 p.
- 6. *Chorunov V. F.* Brazing of high-temperature creep resisting alloys based on nickel and titanium // Biuletyn Institute Spawalnictwa w Gliwicach. 2008. № 5. S. 93–99. (Naukowo-techniczna konferencja spawalnicza, Sosnowiec, 21–23.10.2008).
- 7. Хорунов В. Ф., Максимова С. В., Зелинская Г. М. Исследование структуры и фазового состава сплавов на основе системы Ti–Zr–Fe // Автомат. сварка. 2010. № 9. С. 14–19.
- 8. Хорунов В. Ф., Максимова С. В., Воронов В. В. Исследование сплавов системы Ті-Zr-Со и использование их как припоев // Свароч. пр-во. — 2013. — № 2. — С. 29–33.
- 9. *Binary* alloy phase diagrams / Ed. T. B. Massalski. Ohio: ASM International, Materials Park, 1990. CD.
- Зедгенидзе И. Г. Планирование эксперимента для исследования многокомпонентных систем. — М.: Наука, 1976. — 390 с.
- Scheffe H. Experiments with mixtures // J. Roy. Statist. Soc. — 1958. — Ser. B. — 20, № 2. — Р. 334.
  Максимова С. В. Формирование паяных соединений
- 12. Максимова С. В. Формирование паяных соединений алюминида титана // Автомат. сварка. 2009. № 3. С. 7–13.
- Khorunov V. F., Maksymova S. V. Structure and properties of intermetallic alloys brazed joints // Proc. of Intern. welding conf., Hefei, China, Oct., 2007. — P. 348–352.

A DURONAUTENTERSAUE

Поступила в редакцию 06.06.2013