УДК 621.762;546.82;538.91;546.06

# ИССЛЕДОВАНИЕ СТРУКТУРНЫХ ХАРАКТЕРИСТИК И ДЕФОРМАЦИОННОГО ПОВЕДЕНИЯ ПОРИСТОГО ТИТАНА, ПОЛУЧЕННОГО МЕТОДОМ СПЕКАНИЯ

© 2023 г. С. Г. Аникеев<sup>1,</sup> \*, Н. В. Артюхова<sup>1</sup>, М. И. Кафтаранова<sup>1</sup>, В. Н. Ходоренко<sup>1</sup>, А. С. Гарин<sup>1</sup>, Е. С. Марченко<sup>1</sup>

<sup>1</sup>Национальный исследовательский Томский государственный университет, пр. Ленина, 36, Томск, 634050 Россия \*e-mail: Anikeev\_Sergey@mail.ru Поступила в редакцию 07.07.2022 г. После доработки 28.11.2022 г. Принята к публикации 29.11.2022 г.

Проведено исследование структурных особенностей порошков ПТМ-1 и ПТС-1 и пористых материалов на их основе, полученных методом спекания. Определены количественные характеристики порового пространства спеченных образцов. Показана связь макро- и микроструктурных особенностей полученных пористых сплавов с их деформационно-прочностными параметрами. Использованы методы растровой электронной микроскопии, рентгенографического анализа, стереометрические методики, прочностные характеристики исследованы в экспериментах на сжатие. Обнаружено, что пористый материал, полученный спеканием порошка титана марки ПТМ-1, имеет более высокие значения основных прочностных и деформационных характеристик. Это связано с меньшей пористостью по сравнению с образцами ПТС-1, а также с процессами дисперсного упрочнения частицами фазы TiC при его структурообразовании.

Ключевые слова: титан, пористый материал, порошковая металлургия, структура, механические свойства, прочность

DOI: 10.31857/S0002337X2302001X, EDN: YCHYQN

## введение

Изделия на основе титана успешно используются во многих областях: машиностроении, металлургии, медицинской промышленности [1–9]. Среди разнообразных способов получения материалов порошковая металлургия занимает особое место, т.к. позволяет не только производить изделия сложной формы с минимальными допусками на обработку, но и создавать принципиально новые материалы [8–12]. Высокая коррозионная стойкость титана, коррозионно-механическая прочность, эрозионно-кавитационная стойкость, удельная прочность, хладноломкость, немагнитность и ряд других физико-механических характеристик придают титановым сплавам полезные свойства разнообразных материалов [1, 2, 8–19].

Свойства изделий на основе титана, полученных методами порошковой металлургии, в некоторых случаях превосходят свойства материала, полученного литьем [1, 12–22]. Из порошка титана возможно изготовление беспористых спеченных материалов с высокой плотностью, например, для титановых корпусов подшипников реактивных двигателей, втулок, фланцев и др. [14]. Использование таких изделий из порошков титана в условиях, требующих высоких эксплуатационных свойств, возможно при благоприятном сочетании структурных и физико-механических свойств. В отдельных случаях для решения различных задач медицинского назначения требуется сохранение пористости, но при этом необходимо формирование качественных контактов между частицами [5]. В связи с этим выбор титанового порошка, пригодного для изготовления изделий медицинского назначения, также является весьма актуальной задачей.

Известно, что структура, морфология частиц порошков, их гранулометрический состав оказывают влияние на структурные и прочностные свойства конечного спеченного материала [9, 12, 14, 22–26]. Не менее важными параметрами, влияющими на результат спекания материала из титановых порошков, являются их способ производства и фазово-химический состав. Последний фактор определяет наличие в них примесей, их количество и характер распределения. На сегодняшний день достаточно большое количество работ посвящено исследованию структуры и свойств титановых сплавов, полученных различными методами, что доказывает актуальность и перспективность данного исследования [1, 2, 6]. Многообразие особенностей сформированной структуры пористых материалов определяет изменение их физико-механических свойств в широких пределах. Из этого следует, что путем всестороннего изучения и последующей оптимизации структуры пористого сплава на основе титана можно добиться существенного повышения его деформационно- прочностных характеристик.

Целью данной работы является проведение сравнительного анализа макро- и микроструктурных характеристик пористых сплавов, полученных спеканием порошков титана ПТМ-1 и ПТС-1 различного гранулометрического состава, механизмов формирования структуры данных сплавов, а также их деформационного поведения в условиях сжатия.

# ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

В работе исследовали пористые сплавы (С-ПТМ-1, С-ПТС-1), полученные методом спекания порошков титана (ПТМ-1, ПТС-1). В качестве исходного материала для создания экспериментальных пористых образцов использовали порошки титана марок ПТМ-1 и ПТС-1 с фракциями 30-60 и 50-150 мкм соответственно (АО "Полема", Россия, г. Тула). Используемые порошки Ті были получены методом гидридно-кальциевого восстановления. В ходе этого метода реализуется восстановление диоксида титана (TiO<sub>2</sub>) гидридом кальция (CaH<sub>2</sub>) в гидрид титана (TiH<sub>2</sub>) и разложение последнего на Н и Ті. Частицы порошка имеют иррегулярную губчатую форму и развитую поверхностную структуру с множеством углублений и выступов.

Для изготовления пористых спеченных образцов порошки титана свободно засыпали в кварцевую трубку диаметром 12–13, длиной 170 мм. Засыпку подвергали вибрационному воздействию, уплотняя порошок до показателя пористости не менее 75–80%, с целью получения более равномерного распределения пор и увеличения количества контактов между частицами.

Спекание всех заготовок проводили в вакуумной печи типа Nabertherm в вакууме не менее  $14 \times 10^{-6}$  Па при температуре 950°С и времени выдержки 80 мин. Формы для спекания представляли собой кварцевые трубки с заглушками из губчатого титана, которые укладывали в печи горизонтально. Среднюю скорость нагрева обеспечивали автоматической системой управления электровакуумной печи, она составляла не более  $10^{\circ}$ С/мин.

Температурный режим спекания порошков ПТМ-1 и ПТС-1 подобран исходя из данных о спекании титановых гранул [9]. Установлено, что

при 800°С спекания отдельных частиц порошка не происходит. При 850°С начинают образовываться контакты между частицами и формироваться пористый каркас. Структура экспериментальных образцов, полученных при 950°С, являлась удовлетворительной по качеству контактов, степени однородности распределения пор в спеченной системе, их открытости и величине пористости образцов. Образцы, полученные выше  $950^{\circ}C$  (до  $1050^{\circ}C$ ), имели более плотное строение, их регулярная пористая структура утрачивалась, приближаясь к состоянию монолитного тела. Подбор времени спекания основывается на условии получения качественных контактов между отдельными частицами порошка в составе пористого тела. Согласно [9], спекание в течение 5 мин при температуре 820°С приводит к началу процесса исчезновения границ между частицами, а при более длительной высокотемпературной выдержке толщина оксидной пленки уменьшается настолько, что не может препятствовать диффузионному спеканию и значимому росту контактных шеек. Доведение времени выдержки до 80 мин в настоящей работе связано с получением оптимальной степени спекания, необходимой для достижения высокой прочности наряду с сохранением регулярной пористой структуры. Таким образом, оптимальным режимом спекания является температура и время выдержки 950°С и 80 мин соответственно для обоих типов порошков.

Морфологические особенности и микроструктуру порошков (ПТМ-1, ПТС-1) и образцов (С-ПТМ-1, С-ПТС-1) исследовали методом растровой электронной микроскопии на микроскопах Teskan Mira 3 LM и Thermo Fisher Axia ChemiSEM при ускоряющих напряжениях электронного пучка 10-20 кВ. Концентрационный состав фаз определяли с помощью энергодисперсионного микроанализатора EDAX ECON IV. Исследование фазового состава проводили на дифрактометре XRD-6000 с использованием  $CuK_{\alpha}$ -излучения. Средний размер пор и долю частиц TiC определяли стереометрическим способом с использованием программных пакетов ImageJ. Коэффициент пористости устанавливали методом взвешивания с использованием весов AND GR-200, рассчитывая по формуле

$$\Pi = \left(1 - \frac{\rho_{\text{пор}}}{\rho_{\text{мон}}}\right) \times 100\%, \tag{1}$$

где  $\rho_{\text{пор}}$  — плотность пористого образца,  $\rho_{\text{мон}}$  — плотность монолитного образца.

Объем *V* полученного цилиндрического образца определяли по формуле

$$V = \pi r^2 h, \tag{2}$$

где r – радиус основания, h – высота.



Рис. 1. Макроструктура (а) и гистограмма распределения частиц по размерам (б) порошка ПТМ-1.

Построены гистограммы распределения пор и частиц порошка по размерам. Статистический анализ и построение графических материалов выполнено при помощи программного обеспечения OriginPro.

Металлографические шлифы получали по стандартной методике на шлифовальной машине Мо-Рао 160 с использованием бумаги с зернистостью Р600, Р1000, Р2500, Р3000. Для выявления структурных особенностей выполнено травление в смеси кислот 10 мл HF + 40 мл HNO<sub>3</sub>.

Прочностные характеристики (модуль Юнга, предел текучести, предел прочности) пористых образцов были исследованы сжатием на испытательной машине Instron 5969. Образцы для испытания были получены методом электроэрозионной резки исходных спеченных цилиндрических образцов и имели форму прямоугольного параллелепипеда. Размер образцов, участвующих в испытаниях, составлял  $6 \times 3 \times 3$  мм, скорость деформирования — 0.36 мм/мин. Количество экспериментальных образцов каждой фракции порошков составило 10 шт.

#### РЕЗУЛЬТАТЫ И ОБСУЖДЕНИЕ

В ходе структурных исследований установлено, что частицы порошка ПТМ-1 с фракцией 30—60 мкм имеют компактную и губчатую структуру, неправильную геометрическую форму, узкий интервал размеров (рис. 1). Установлено, что средний размер частиц порошка составляет 54.9 мкм при стандартном отклонении  $\sigma = 32.83$  мкм и ме-

дианном значении ME = 48.01 мкм, что соответствует паспортным данным на порошковый материал. В отдельных частицах отмечаются спрямленные тройные границы зерен, которые сформированы при слиянии отдельных титановых зерен в процессе восстановительной реакции между диоксидом титана и гидридом кальция в ходе получения порошка.

Морфологически структура порошка ПТС-1 схожа с вышеописанной. В отличие от ПТМ-1 частицы порошка ПТС-1 (фракция 50-150 мкм) имеют более разветвленную структуру и больший разброс по размерам (рис. 2). Отличие заключается в размерном диапазоне частиц порошка. Установлено, что средний размер частиц составляет 79.51 мкм при стандартном отклонении  $\sigma = 70.56$  мкм и медианном значении МЕ = 57.03 мкм. Показано, что с увеличением среднего размера частиц порошка локальный максимум распределения практически не смещается в сторону больших размеров, но доля частиц порошка, размеры которых составляют более 60 мкм, существенно увеличивается. Наряду с мелкими гранулами наблюдали крупные губчатые частицы неправильной геометрической формы.

На энергодисперсионных спектрах, полученных при исследовании химического состава порошков ПТМ-1 и ПТС-1, явно выражены пики основного элемента Ті и примесных элементов О и С (рис. 3). Анализ данных спектров показал, что в обоих типах порошков содержится практически одинаковое количество легких примесей О и С. В области малых энергий спектра около Ti( $L_{\alpha}$ ) = 0.452 кэВ наблюдается уширение локального максимума O( $K_{\alpha}$ ) =



Рис. 2. Макроструктура (а) и гистограмма распределения частиц по размерам (б) порошка ПТС-1.



Рис. 3. Энергодисперсионные спектры порошков ПТМ-1 (а) и ПТС-1 (б).

= 0.523 кэВ из-за их наложения, что увеличивает ошибку определения данных элементов.

Установлено, что химический состав порошков ПТМ-1 и ПТС-1 качественно идентичен (табл. 1). Титан является основным химическим элементом в структуре материала. Количество С и О завышено, что является особенностью метода EDX, который имеет высокую погрешность при определении легких элементов. Об их содержании можно судить только качественно, наличие примесных элементов объясняется высокой склонностью титана к окислению и распространенностью углерода в технологическом процессе получения. Можно полагать, что по причине сходства химического состава исходных порошков свойства спеченных из них материалов будут определяться в основном морфологическими особенностями и гранулометрическими характеристиками данных порошков.

В ходе исследования структуры пористых спеченных материалов на основе порошков Ті (С-ПТМ-1 и С-ПТС-1) показано, что для обоих образцов характерно одномодальное распределение пор по размерам, что типично для мелкопористых материалов (рис. 4). Пористость (П) экспериментальных образцов С-ПТМ-1 составляет 65%, С-ПТС-1 – 72.5%. Установлено, что при использовании порошка с более крупными частицами (ПТС-1) пористость образцов после спекания (С-ПТС-1) выше. Развитая структура мелкодисперсных частиц ПТМ-1 способствует получению порошковой заготовки с большей плотностью [7]. Это приводит к получению образцов с бо́льшим значением коэффициента пористости (С-ПТС-1).

Средний размер пор для пористого материала С-ПТМ-1 составил  $d_{\text{пор}} = 30$  мкм при стандартном отклонении  $\sigma = 20$  мкм и медианном значении ME = 25 мкм, в то время как для С-ПТС-1  $d_{\text{пор}} = 55$  мкм,  $\sigma = 40$  мкм и ME = 45 мкм. Установлено, что в поровом пространстве образцов С-ПТМ-1 наблюдали более однородное строение поровых каналов. Размеры пор в С-ПТМ-1 составляют в основном до 90 мкм, в то время как в С-ПТС-1 до 200 мкм. Форма пор в полученных образцах имеет неправильные контуры (рис. 5).

Исходя из анализа макроструктуры, а также порового пространства полученных образцов можно сделать предположение о процессах структурообразования и механизмах его реализации при спекании пористого сплава на основе однокомпонентного порошка титана. Поскольку в нашем случае при получении материала не достигнута температура плавления Ті, которая составляет 1668°С, и весь процесс лимитирован температурой 950°С, то спекание проходит без образования жидкой фазы

Таблица 1. Химический состав исходных порошков ПТМ-1 и ПТС-1

Марка	Химический состав, мас. %				
	Ti	С	0		
ПТМ-1	76.4	14.4	9.2		
ПTC-1	78.5	13.1	8.4		

и структурообразование пористого сплава на основе Ті определяется только процессами самодиффузии в твердой фазе.

На начальной стадии спекания формируются связи между частицами порошка Ті и растет число контактов между ними. Затем зоны контакта между частицами, возникающие на начальной стадии, расширяются. Образование, рост и упрочнение контактов связаны с основным механизмом переноса вещества – поверхностной диффузией [1, 9, 12]. Перенос массы по этому механизму не приводит к усадке образцов, однако он обеспечивает перемещение атомов с поверхности более крупной поры на поверхность более мелкой сообщающейся с ней порой, т.е. переводит всю систему в положение большей термодинамической устойчивости. При повышении температуры до 950°С и выдержке механизм поверхностной диффузии меняется на объемный, который начинает преобладать с увеличением температуры. Это приводит к сближению центров спекаемых частиц и уплотнению порошковой насыпки.

Уплотнение частиц титана в процессе спекания образцов наблюдается как в случае ПТМ-1, так и ПТС-1. Межчастичные поры в сплавах уменьшаются за счет ползучести частиц титана. Качество контактов Ті—Ті от периферии к центру не меняется. Таким образом, плотность образцов после спекания растет во всем объеме равномерно. Отли-



Рис. 4. Гистограммы распределения пор по размерам в спеченных образцах титана С-ПТМ-1 (а) и С-ПТС-1 (б).



Рис. 5. Макроструктура образцов С-ПТМ-1 (а) и С-ПТС-1 (б), полученных спеканием.

чие заключается только в величине среднего размера пор образцов. Аттестация пористой структуры спеченных образцов подтвердила однородное распределение пор во всем объеме материала.

Анализ структуры спеченных пористых сплавов на основе титановых порошков ПТМ-1 и ПТС-1 показал, что их микроструктура практически идентична. На поверхности шлифов наблюдается нерегулярная зеренная структура, которая проявляется в отдельных областях (рис. 6). Это связано с остаточной структурой зерен исходного порошка титана после спекания. Локально границы зерен имеют следы кислорода, который содержался в исходных порошках Ті. В произвольных местах встречаются крупные частицы сферической формы порядка 8–10 мкм, состав которых не определен. Их объемная доля в пористом спеченном образце С-ПТС-1 больше, чем в образце С-ПТМ-1. Можно предположить, что данные частицы являются выделениями фазы, содержащей углерод, наличие которой фиксируется данными XRD (рис. 7). В работах [25-28] частицы округлой

**Таблица 2.** Химический состав обнаруженных частиц  $Ti_2C$  и TiC в пористых образцах на основе Ti (*1* и *2* на рис. 8)

Частица	Химический состав, ат. %		
	С	Ti	
Ti <sub>2</sub> C	33.3	66.8	
TiC	47.1	52.9	

формы идентичных размеров имели следы углерода и титана.

Более детальное изучение микроструктурных особенностей пористых образцов обоих типов выявило наличие крупных частиц  $Ti_2C$  порядка 2–3 мкм с содержанием титана и углерода в соотношении 2 : 1 (рис. 8) [27, 28], а также светлые мелкодисперсные частицы TiC размером 0.1–0.3 мкм (табл. 2). Крупные частицы типа  $Ti_2C$  могут оказывать охрупчивающее действие. Мелкодисперсные частицы, напротив, упрочняют материал за счет сохранения когерентной межфазной границы с  $\alpha$ -Ti.

Методом XRD установлено, что фазовый состав спеченных пористых сплавов может быть описан как совокупность α-Ті, ТіH<sub>2</sub>, ТіС (рис. 9). Фаза α-Ті является основной в структуре и имеет гексагональную плотноупакованную кристаллическую решетку с параметрами *a* = 2.9503 Å, *c* = 4.683 Å. Кристаллы фазы TiH<sub>2</sub> имеют гранецентрированную кубическую решетку (пр. гр. *Fm3m*) с параметром a = 4.454 Å. Интерметаллид ТіС имеет гранецентрированную кубическую решетку (пр. гр. *Fm3m*) с параметром a = 4.328 Å. Результаты рентгеновских исследований указывают на наличие следов частиц ТіС, их объемная доля определена по стереометрической методике и составляет для С-ПТМ-1 и С-ПТС-1 около 8.5 и 4.4 об. % соответственно. Достоверно различимых рефлексов фазы Ti<sub>2</sub>C не обнаружено, поэтому их негативным влиянием можно пренебречь.

Фазовый состав сплавов обусловлен способом получения исходных порошков методом гидридно-



**Рис. 6.** Нерегулярная зеренная структура спеченных образцов С-ПТС-1 (а) и С-ПТМ-1 (б): *1* – остаточная зеренная структура, *2* – области, свободные от зерен.



Рис. 7. Частицы сферической формы в пористых образцах С-ПТС-1 (а), С-ПТМ-1 (б).

кальциевого восстановления. Фаза TiH<sub>2</sub> в структуре спеченных материалов является следами продукта восстановительной реакции [3, 4]

$$\Gamma i O_2 + Ca H_2 = T i H_2 + Ca O_2.$$

Исследование химического состава пористых образцов С-ПТМ-1 и С-ПТС-1 установило их качественное соответствие. Зафиксированы титан как основной элемент (85–87 мас. %) и примесные кислород и углерод (до 15 мас. %). Анализ карт распределения химических элементов для пористых сплавов на основе титановых порошков ПТМ-1 и ПТС-1 показывает их локализацию в структуре и подтверждает малое содержание в твердом растворе  $\alpha$ -Ti. Такое неоднородное распределение элементов связано с ограниченным



10 мкм

**Рис. 8.** Микроструктура крупных частиц фазы  $Ti_2C(1)$  и светлых мелкодисперсные частиц TiC (2).

массопереносом при спекании. Кислород был зафиксирован как в твердом растворе, так и в составе отдельных фаз, которые расположены локально по границам зерен.

Для исследования деформационных и прочностных характеристик пористого спеченного титана проводились испытания на разрушение сжатием. Кривые напряжение—деформация при сжатии для образцов С-ПТМ-1 и С-ПТС-1 подобны (рис. 10а). Каждую из них можно разделить на 4 этапа деформирования. Рассмотрим более подробно данные этапы на примере диаграммы разрушения для образца С-ПТМ-1.

Первый этап деформирования (I) связан с линейно-упругой деформацией. На данной стадии при сжатии межпоровые перемычки пористого образца упруго изгибаются.

После достижения предела текучести ( $\sigma_{r}$ ) деформационное поведение образца меняется и начинается второй этап, который представлен двумя стадиями: плато текучести (II') и компактной стадией (уплотнение) (II"). Наличие двух стадий и их четкое разделение характерны для типичной кривой напряжение-деформация сжатого пенометалла [29, 30]. Схематично кривая для таких материалов представлена на рис. 10б (пунктирная линия). Совмещение стадий (II' + II"), возможно, связано со скоростью нагружения в ходе эксперимента (рис. 10а). Снижение скорости, предположительно, может привести к разделению этих стадий при деформировании, которое можно выполнить графически с помощью построения касательных к кривой напряжение-деформация и определения их точки пересечения (рис. 10б).

На этапе плато (II') в процессе деформации в структуре поверхности пор образца появляются микротрещины, а исходные поры уплощаются. В этот период образец подвергается пластической деформации. На схематическом изображении кривой напряжение—деформация (пунктирная линия) этот



**Рис. 9.** Данные XRD пористых образцов С-ПТС-1 (а), С-ПТМ-1 (б).

этап характеризуется постоянством значения напряжения при возрастающей деформации. На компактной стадии (II") образуется большое число трещин в перемычках пористого образца, которые увеличиваются и в некоторых случаях локально приводят к их разрушению и компактированию образца. С макроскопической точки зрения это является причиной искривления перемычек, но не разрушения образца в целом. Образец принимает форму "бочки". На III этапе напряжение достигает критической величины, при которой происходит потеря устойчивости образца, что сопровождается массовым разрушением опорных перемычек. IV этап характеризуется окончательным смятием образца.



**Рис. 10.** Кривые напряжение–деформация при сжатии: экспериментальные результаты (а) и этапы деформирования (сплошная линия – экспериментальная кривая для С-ПТМ-1, пунктирная линия – схематическая кривая сжатого пористого образца) (б).

Несмотря на подобие деформационных кривых пористых образцов С-ПТМ-1 и С-ПТС-1, они имеют разные значения прочностных и деформационных характеристик, что связано с их макроструктурными и микроструктурными особенностями (табл. 3). Меньшие значения модуля Юнга (767.75 МПа), предела упругости (6.81 МПа), а также предела текучести (9.9 МПа) для сплава С-ПТС-1 в сравнении с С-ПТМ-1 связаны с большим значением пористости (72.5%) относительно С-ПТМ-1 (65%). Корреляция этих характеристик с пористостью деформируемой системы подтверждается с моделью Гибсона—Эшби [31].

Модуль Юнга характеризует жесткость системы. Таким образом, мы предполагаем, что его значение должно также коррелировать с числом связей, формирующихся в процессе спекания. Для пористого сплава, синтезируемого из мелкой фракции порошка титана, таких связей будет больше, это определяет большее значение E = 1415.71 МПа для С-ПТМ-1. Пористость и количество связей также влияют на прочность и характеристику предела прочности  $\sigma_{\rm B}$  образца. Рост пористости и количества связей приводит к повышению  $\sigma_{\rm B}$ , что прослеживается в сплаве С-ПТМ-1:  $\sigma_{\rm B} = 91.52$  МПа по сравнению с  $\sigma_{\rm B}$  = 38.72 МПа для С-ПТС-1 (см. табл. 3). Значение деформации при разрушении коррелирует с пределом прочности для каждого из сплавов.

Наряду с параметрами макроструктуры следует учитывать особенности микроструктуры пористых сплавов С-ПТМ-1 и С-ПТС-1, влияющие на прочностные и деформационные характеристики. Первостепенным фактором в данном случае является доля мелкодисперных частиц карбида титана (TiC) в твердом растворе  $\alpha$ -Ti. Оценка с применением стереометрических методик показывает большую долю частиц TiC в пористом сплаве С-ПТМ-1 (8.5 об. %), как указывалось ранее.

Высокое значение всех деформационно-прочностных параметров сплава С-ПТМ-1 напрямую связано с долей мелкодисперсных частиц фазы TiC в структуре образцов. Известно, что в пересыщенном твердом растворе углерода в титане часть энергии взаимодействия между атомами основной фазы ( $\alpha$ -Ti) тратится на взаимодействие с атомами углерода, что снижает модуль Юнга [32]. В процессе спекания (отжига) углерод, присутствующий в исходном порошке, выделяется из твердого раствора  $\alpha$ -Ti и формируются частицы карбида титана TiC. Таким образом, количество углерода в основной фазе  $\alpha$ -Ti снижается при об-

Таблица 3. Прочностные и деформационные характеристики спеченных пористых сплавов С-ПТМ-1 и С-ПТС-1

Сплав	Е, МПа	$\sigma_{y \pi p}$ , МПа	$σ_{T}$ , ΜΠα	<b>σ</b> <sub>в</sub> , МПа	$\epsilon_{_B}, \%$
С-ПТМ-1	$1415.71 \pm 70.8$	$14.52\pm0.7$	$20.79 \pm 1.0$	$91.52 \pm 4.6$	57.17 ± 2.9
C-ПTC-1	$767.75\pm38.4$	$6.81\pm0.7$	$9.9\pm0.5$	$38.72 \pm 1.9$	$48.07\pm2.4$

Примечание. E – модуль Юнга,  $\sigma_{ynp}$  – предел упругости,  $\sigma_{r}$  – предел текучести,  $\sigma_{B}$  – предел прочности,  $\varepsilon_{B}$  – деформация при разрушении.

разовании частиц TiC, тем самым повышая модуль Юнга. Так как доля мелкодисперсных частиц TiC в сплаве С-ПТМ-1 выше по сравнению с С-ПТС-1, следовательно, его модуль Юнга имеет большее значение (см. табл. 3).

Начало плато текучести задается точкой от, значение которой, кроме макроструктуры, определяется наличием частиц вторичных фаз в сплаве. Область текучести характеризуется скольжением дислокаций в структуре материала [33]. Примеси и формирующиеся на их основе мелколисперсные вторичные фазы препятствуют их однородному скольжению, повышая тем самым предел текучести. Большая доля частиц мелкодисперсной фазы ТіС в образце С-ПТМ-1 по сравнению с С-ПТС-1 говорит о большем искажении решетки основной фазы. Чем больше искажена решетка, тем более высокие напряжения требуются для движения дислокаций. Это является причиной повышения предела текучести сплава С-ПТМ-1 в два раза по сравнению с С-ПТС-1: 20.79 и 9.9 МПа соответственно. Большее упрочнение частицами вторичных фаз сплава С-ПТМ-1 также объясняет большую величину предела прочности σ<sub>в</sub> относительно сплава С-ПТС-1.

## ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Показано влияние различного состояния исходных порошков ПТМ-1 и ПТС-1 на структурные особенности и деформационно-прочностные характеристики пористых материалов на их основе, полученных методом спекания. Исследованы гранулометрический состав, морфология частиц, химический состав порошков. Установлено, что химический состав порошков ПТМ-1 и ПТС-1 качественно идентичен. Определены количественные характеристики порового пространства спеченных образцов. Пористость материала С-ПТМ-1 составляет 65%, С-ПТС-1 – 72.5%. Установлено, что поровое пространство образцов С-ПТМ-1 имеет более однородное строение поровых каналов. Методом XRD установлено, что фазовый состав пористых сплавов, полученных методом диффузионного спекания порошка Ті, может быть описан как совокупность фаз  $\alpha$ -Ti, TiH<sub>2</sub>, TiC.

На основе исследования деформационных и прочностных характеристик пористого спеченного титана сжатием до разрушения выделены четыре этапа деформирования. Показано, что уменьшение пористости и дисперсное упрочнение частицами фазы TiC в материале С-ПТМ-1 приводит к повышению предела прочности и деформации разрушения.

### ФИНАНСИРОВАНИЕ РАБОТЫ

Результаты получены в рамках выполнения государственного задания Минобрнауки России, проект № FSWM-2020-0022.

## СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- Jackson M.J., Kopac J., Balazic M., Bombac D., Brojan M., Kosel F. Titanium and Titanium Alloy Applications in Medicine // Surg. Tools Med. Devices. 2016. P. 475–517. https://doi.org/10.1007/978-3-319-33489-9\_15
- Ik-Hyun O., Haruhiko S., Naoyuki N., Shuji H. Microstructures and Mechanical Properties of Porosity-Graded Pure Titanium Compacts // Mater. Trans. 2003. V. 44. № 4. P. 657–660. https://doi.org/10.2320/matertrans.44.657
- Zschommler Sandim H.R., Morante B.V., Suzuki P.A. Kinetics of Thermal Decomposition of Titanium Hydride Powder Using in situ High-Temperature X-ray Diffraction (HTXRD) // J. Mater. Res. 2005. V. 8. № 3. P. 293–297. https://doi.org/10.1590/S1516-14392005000300012
- 4. *In-Shup A., Tek-Kyoung S., Sung-Yeal B., Ho-Jung C., Dong-Kyu P.* Synthesis of Titanium Carbide by Thermo-Chemical Methods with TiH<sub>2</sub> and Carbon Black Powders // Met. Materials Int. 2006. V. 12. № 3. P. 249–253. https://doi.org/10.1007/BF03027539
- Vasconcellos L.-M.-R., Leite D.-de O., Nascimento F.-O., de Vasconcellos L. G.-O., etc. Porous Titanium for Biomedical Applications: An Experimental Study on Rabbits // Med. Oral, Patol. Oral Cirygia Bucal. 2010. V. 15. № 2. P. 407–412. https://doi.org/10.4317/medoral.15.e407
- Frykholm R., Brash B. Press and Sintering of Titanium // Key Eng. Mater. 2015. P. 1–11. doi: 10.4028/www.scientific.net/KEM.704.369
- Krinitcyn M.G., Pribytkov G.A., Korosteleva E.N. Structure of Sintered Ti – TiC Materials // Appl. Mech. Mater. 2014. V. 682. P. 127–131. https://doi.org/10.4028/www.scientific.net/AMM.682.127
- 8. *Назаренко В.А.* Материалы на основе титана, полученные методами порошковой металлургии // Вестн. донбасской машинообувной технологии. 2010. Т. 2. № 19. С. 203–207.
- Stráský J., Kozlík J., Bartha K., Preisler D., Chráska T. Sintering of Ti-Based Biomedical Alloys with Increased Oxygen Content from Elemental Powders // The 14th World Conference on Titanium. MATEC Web of Conferences 321. 2020. 05010. https://doi.org/10.1051/matecconf/202032105010
- Milenov T., Terziyska P., Avdeev G. et al. Structure and Phase Composition Study of Heavy Doped with Carbon Thin Films of TiO<sub>2</sub>: C Deposited by RF Magnetron Sputtering// Russ. J. Inorg. Chem. 2022. V. 67. P. 1509–1520. https://doi.org/10.1134/S0036023622100333
- Kamynina O.K., Kravchuk K.S., Lazov M.A. et al. Effect of Surface Roughness on the Properties of Titanium Materials for Bone Implants // Russ. J. Inorg. Chem. 2021. V. 61. P. 1073–1078. https://doi.org/10.1134/S0036023621080106

- Pease L.F. III, West W.G. Fundamentals of Powder Metallurgy: Metal Powder Industries Federation, 2002. 452 p. https://doi.org/10.2298/SOS0401054P
- Zhao Q., Bolzoni L., Chen Y., Xu Y., Torrens R., Yang F. Processing of Metastable Beta Titanium Alloy: Comprehensive Study on Deformation Behavior and Exceptional Microstructure Variation Mechanisms // J. Mater. Sci. Technol. 2022. V. 126. P. 22–43. https://doi.org/10.1016/j.jmst.2022.02.050
- 14. Шаповалова О.М., Бабенко Е.П. Исследование структуры и свойств кристаллов рафинированного титана повышенной частоты при нагреве // Вестн. двигателестроения. 2009. № 1. С. 134–138.
- Шаповалова О.М., Бабенко Е.П. Система исследования порошковых материалов // Проблемы современного материаловедения. 2001. С. 33–34.
- 16. Кисеев В.М., Непомнящий А.С. Способ получения пористого титана. RU 2407817 C2, 2010.
- 17. Krishna E.S., Suresh G. Bioactive Titanium-Hydroxyapatite Composites by Powder Metallurgy Route // Biointerface Res. Appl. Chem. 2022. V. 12. № 4. P. 5375–5383. https://doi.org/10.33263/BRIAC124.53755383
- Сенкевич К.С. Способ получения пористых изделий из быстрозакаленных порошков титана и его сплавов. RU 2641592 C2, 2018.
- 19. *Vander Voort G*. Metallographic Preparation of Titanium and its Alloys // Solutions Mater. Prep., Test. Anal. 2014. V. 3. № 3. P. 828–834.
- Froes F.H., Mashl S.J., Moxson V.S., Hebeisen J.C., Duz V.A. The Technologies of Titanium Powder Metallurgy // J. Minerals. 2004. V. 56. P. 46–48.
- Robertson I.M., Schaffer G.B. Comparison of Sintering of Titanium and Titanium Hydride Powders // Powder Metall. 2010. V. 53. № 1. P. 12–19. https://doi.org/10.1179/003258909X12450768327063
- Blaine D.C., Heleon H.B., Laubscher H.H. Process Models for Press-and-Sinter Titanium // Adv. Mater. Res. 2014. V. 1019. P. 231–240. doi: 10.4028/www.scientific.net/AMR.1019.231
- Sun P., Fang Z.Z., Zhang Y., Xia Y. Review of the Methods for Production of Spherical Ti and Ti Alloy Powder // JOM. 2017. V. 15. P. 1853–1860. https://doi.org/10.1007/s11837-017-2513-5
- 24. *Whittaker D.* Powder Processing, Consolidation and Metallurgy of Titanium // Powder Metall. 2012. V. 55.

№ 1. P. 6–10.

https://doi.org/10.1179/174329012X13297486041231

- Lei Ch., Du Y., Zhu M., Huo W., Wu H., Zhang Y. Microstructure and Mechanical Properties of in situ TiC/Ti Composites with a Laminated Structure Synthesized by Spark Plasma Sintering // Mater. Sci. Eng., A. 2021. V. 812. P. 141136. https://doi.org/10.1016/j.msea.2021.141136
- 26. Шляпин С.Д., Серов М.М., Гусев Д.Е., Федорова Л.В. Получение, структура и свойства пористых материалов из титановых волокон и проволоки // Изв. вузов. Порошковая металлургия и функциональные покрытия. 2016. Т. 4. С. 76–85. https://doi.org/10.17073/1997-308X-2016-4-76-85
- Gonçalves V.R.M., Çaha I., Alves A.C., Toptan F., Rocha L.A. Improved Tribocorrosion Behavior Obtained by in-situ Precipitation of Ti<sub>2</sub>C in Ti–Nb Alloy // Metals. 2022. V. 12. P. 2–17. https://doi.org/10.3390/met12060908
- Priti W., Drew R., Root J., Yue S. Evidence for Stable Stoichiometric Ti<sub>2</sub>C at the Interface in TiC Particulate Reinforced Ti Alloy Compounsites // Acta Mater. 2020. V. 48. № 7. P. 1443–1450. https://doi.org/10.1016/S1359-6454(99)00453-X
- Zhang C., Zhang L., Liu L., Linwei Lv., Gao L., Liu N., Wang X., Ye J. Mechanical Behavior of a Titanium Alloy Scaffold Mimicking Trabecular Structure // J. Orthop. Surg. Res. 2020. V. 15. № 40. P. 1–11. https://doi.org/10.1186/s13018-019-1489-y
- Li B.Q., Wang C.Y., Lua X. Effect of Pore Structure on the Compressive Property of Porous Ti Produced by Powder Metallurgy Technique // Mater. Des. 2013. V. 50. P. 613–619. https://doi.org/10.1016/i.matdes.2013.02.082
- Chai H.W., Xie Z.L., Feng Z.D., Luo S.N., Huang J.Y. Three-Dimensional Deformation Dynamics of Porous Titanium under Uniaxial Compression // Mater. Charact. 2021. V. 182. 111494. https://doi.org/10.1016/j.matchar.2021.111494
- Симонов Ю.Н., Георгиев М.Н., Симонов М.Ю. Основы физики и механики разрушения. Пермь: Издво Перм. нац. исслед. политехн. ун-та, 2012. 203 с.
- 33. *Hull D., Bacon D.J.* Introduction to Dislocations. Amsterdam: Elsevier, 2011. P. 272.