

УДК 669.018.44-047.37

**УТВОРЕННЯ ЖАРОМІЦНИХ СПЛАВІВ НА ОСНОВІ  
ІНТЕРМЕТАЛІДНИХ СПОЛУК, ОТРИМАНИХ В УМОВАХ СВС**

**Б.П. Серета д.т.н., професор, Є.В. Бабаченко аспірант, Д.Б. Серета магістр**

*Запорізька державна інженерна академія*

*Вступ.* Одним з найбільш перспективних напрямків в області одержання нових композиційних матеріалів з високим рівнем взаємодоповнюючих експлуатаційних характеристик є створення інтерметалідних з'єднань на основі системи Ti-Al. Ці сполуки в найближчому майбутньому можуть скласти серйозну конкуренцію жаростійким та корозійностійким сплавам. [1,2] Висока температура плавлення низька щільність ( $3,8 \text{ г/см}^3$ ) у порівнянні із суперсплавами ( $8 \text{ г/см}^3$ ) висока жаростійкість і жароміцність алюмінідів титану - все це створює сприятливі перспективи для їхнього застосування в авіакосмічній техніці й енергетиці, а саме при виготовленні (газових турбін, компресорних станцій) розглядається використання сплавів системи Ti-Al як базові конструкційні матеріали для створення авіадвигунів нового покоління. Заміна нікелевих сплавів у деталях, що прашують у температурному інтервалі  $600-900^\circ\text{C}$  на деталі з алюмінідів титану дозволить знизити вагу конструкції в 1,5-2 рази й зменшити матеріальні витрати на 20-35%.

Область застосування вищезазначених з'єднань велика і містить у собі: компоненти двигунів, реактивні сопла, елементи обшивки космічних апаратів, стільникові конструкції надзвукових літальних апаратів й елементи їхніх теплозахисних систем. Існує ще одна область використання алюмінідів титану, а саме при виготовленні клапанів для автомобільних двигунів.

Не дивлячись на ряд вище зазначених переваг [3], алюмініди титану на сьогоднішній день, ще не вийшли на рівень масового промислового застосування. Це обумовлено тим, що алюмініди титану мають низьку пластичність при нормальних температурах і існуючі технології їхнього одержання є високозатратними.

Тому розробка нових технологій для отримання інтерметалідних з'єднань з підвищеними фізичними властивостями, що працюють в агресивних умовах експлуатації, є актуальною темою досліджень. Такими технологіями є ті що базуються на явищі саморозповсюджувального високотемпературного синтезу( СВС) [4-6].

*Метою* даних наукових досліджень є розробка технології з метою отримання інтерметалідних з'єднань на основі титану з підвищеними фізико-механічними показниками. Основним фактором, що обумовлює роботу відповідних деталей гарячого тракту ГТД є їхня жаростійкість.

*Постановка задачі.* Розробити ресурсо- та енергоємну технологію отримання інтерметалідних з'єднань на основі титану. Отримати матеріал на основі алюмінідів титану. Дослідити жаростійкість отриманого матеріалу.

*Матеріали та обладнання.* У якості реакційного середовища, використовувалися суміші порошків дисперсністю 100-200 мкм наступних матеріалів:

1. Al – алюміній марки АСДІ (ТУ 48-5-226-82);
2. Ti – титан марки ПТХ5-1 (ТУ 113-12-132-83);

*Металографічний аналіз (LM).* Мікроструктуру шліфів досліджували на оптичному мікроскопі «Neophot-21» при збільшенні від 50 до 500.

*Растрова електронна мікроскопія (SEM).* Дослідження шліфів дослідних зразків проводили у режимі первинних та вторинних електронів за допомогою електронного мікроскопу JEOL JSM-6500.

*Рентгеноспектральний аналіз (EPMA).* Для аналізу фазового складу легованих сплавів та дослідження ступеня їхньої однорідності, визначення розподілу легуючих добавок у сплавах і їхній перерозподіл використовували рентгенівський мікроаналізатор JEOL JXA-8800 . Спеціальна електронно-оптична система формує тонкий електронний зонд, що бомбардує невелику, приблизно 1–2 мк, область досліджуваного шліфа, поміщеного на аноді, і збуджує рентгенівські промені, спектральний склад яких далі аналізується за допомогою спектрографа з вигнутим кристалом.

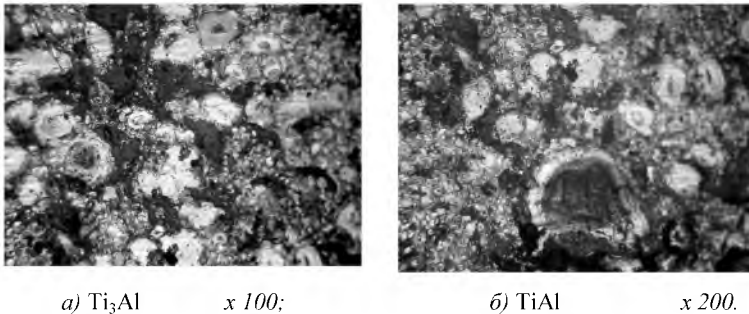
*Дослідження на жаростійкість (TGA).* Для проведення дослідження з жаростійкості були вирізані зразки різних титанових сплавів (BT-1-00 та BT20) та інтерметаліди TiAl розмірами 10 x 10 x 1 мм. Перед окисненням ці зразки обробляли механічною зачисткою наждачним папіром, промивали дистильованою водою, піддавали ультразвуковому очищенню в етиловому спирті протягом 10 хвилин. Потім оброблені зразки піддавали ізотермічному та термоциклічному окисненню при температурі 700 °С в лабораторній печі СНОЛ 1,6.2,0.0,8/9. При ізотермічному окисненні зразки знаходились на важелях з метою постійного вимірювання ваги.

Термоциклічні вимірювання проводили в камерній печі з незахищеною атмосферою. Зразки поміщали до розігрітої при температурі 700 °С печі. Таким чином розігрів зразків відбувався менш ніж за 10 хвилин. Після перебування зразків в печі протягом 24 годин вони виймалися, охолоджувались до кімнатної температури, взішувались та поміщались назад до печі через годину. Тобто один повний термоцикл склав 25 годин.

Початкова стадія структуроутворення алюмінідів титана - плавлення алюмінію, викликане тепловим імпульсом, і його подальше розтікання по каналах капілярно - пористого середовища. Подальша дифузія атомів алюмінію в решітку частинок титана призводить до зародження в дифузійній зоні інтерметалідної сполуки TiAl<sub>3</sub>. В системі, що містить 39,6 % мас. Al, шар, що раніше

утворився, обмежує переміщення атомів алюмінію в титановий матеріал. При цьому відбувається нарощування шара  $TiAl_3$ , що призводить до обіднення алюмінієвої маси і подальшого зародження моноалюмініду титана. При розповсюдженні процесу углиб титанової маси концентрація алюмінію зменшиться, що стане причиною зародження інтерметаліда  $TiAl$ . Заключною стадією структуроутворення стане вирівнювання складу інтерметалідних шарів, в першу чергу завдяки перекристалізації  $TiAl_3$  в  $TiAl$  та вторинному структуроутворенню  $Ti_3Al$  внаслідок розчинення внутрішнього титанового ядра.

Мікроструктура отриманого інтерметаліду системи  $TiAl$  має характерну двофазну структуру (рис. 1) з невеликою кількістю порових включень. Структура отриманого інтерметаліду згідно до зображення має дві характерні фази:  $TiAl$  – що має сірий колір та  $Ti_3Al$  білого кольору.



**Рис. 1.** Мікроструктура сплаву системи  $TiAl$ .

Таким чином металознавчі дослідження виявили цільову двофазну структуру в інтерметаліді та підтвердили модель структуроутворення даного матеріалу.

З метою визначення експлуатаційних характеристик отриманих інтерметалідів були проведені дослідження жаростійкості зразків  $TiAl$  у порівнянні з існуючими титановими сплавами ВТ-1-00 та ВТ-20 згідно до описаної методики.

При ізотермічному випробуванні на жаростійкість при температурі  $700^{\circ}C$  зразків титанових сплавів ВТ-1-00, ВТ-20 та  $TiAl$  було отримано наступну інформацію (табл.1).

Таблиця 1  
Жаростійкість сплавів VT-1-00, VT-20 та TiAl при 700 °С

Час, год	Приріст маси, мг/см <sup>2</sup>		
	VT-1-00	VT-20	TiAl
5	0.15	0.11	0.08
10	0.23	0.17	0.11
20	0.3	0.21	0.13
40	0.37	0.25	0.15
60	0.4	0.28	0.16
80	0.43	0.29	0.17

З даних таблиці видно, що найбільший приріст маси спостерігається у сплаві VT-1-00. При апроксимації отриманих результатів встановлено, що подальша витримка при 700°C значно впливає на окислення матеріалу. Сплав VT-20 також зростає за масою, однак, на відміну від VT-1-00, подальша дифузія кисню припиняється, і приріст маси на перевищує 0,35 мг/см<sup>2</sup>. Алюмінід TiAl при цій температурі має найменші показники приросту маси й не перевищує 0,2 мг/см<sup>2</sup>. Для того, щоб повністю описати процес окиснення зразків, необхідно проаналізувати більш ретельно вимірювання жаростійкості кожного з наведених зразків.

Після вимірювання зразка сплаву VT-1-00 на його поверхні утворюється пористий шар TiO<sub>2</sub>. Через це кисень може швидко дифундувати крізь пористий оксидний шар вглиб титанового матеріалу. Через вимірювання зразку VT-1-00 на жаростійкість сформувався пористий оксидний шар під дією кисню товщиною 30 мкм. Це викликає окриховування перехідного кисневого підшару. Мікротвердість окисного поверхневого шару в 4 рази перевищує мікротвердість титанової підкладки. Ця поверхнева окисна плівка може призвести до передчасного руйнування деталі у ході циклічних навантажень.

Зменшенню приросту маси та відповідно зменшенню дифузійного проникнення кисню вглиб титанового сплаву сприяє легування його алюмінієм. Додаткове легування алюмінієм призводить до утворення захисної плівки Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, що заважає дифузійній активності кисню. Це видно на рисунку 8, де сплав VT-20 має менший окисний шар, та характерну плівку Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>. Однак недостатня кількість алюмінію для повного утворення захисної плівки призводить до проникнення кисню та виникнення окисного шару.

Твердість поверхневого шару склала як і у минулому разі 750 НВ, а твердість внутрішніх шарів сплаву VT-20 склала 1,8 ГПа, що співпадає з літературними даними. Оксидний шар у отриманому алюмініді титану TiAl майже непомітний. Тонка окисна плівка важко видима на SEM-фотографії. Однак,

рентгеноспектральні дослідження показали незначну інтенсивність кисню на поверхні досліджуваного зразку, однак без його дифузії вглиб матеріалу. Твердість матеріалу незмінна за глибиною аналізу та становить близько 1,5 ГПа.

### Висновки

СВС на даний час є перспективним методом отримання композитних матеріалів на основі інтерметалідних з'єднань завдяки незначній ресурсо- та енергоємності.

Встановлено, що сплав на основі стехіометричного співвідношення TiAl має двофазну структуру, яка підтверджується металографічними дослідженнями.

При температурі дослідження 700°C жаростійкість алюмініду титана вдвічі більша за сплав ВТ-20 та втричі ніж ВТ-1-00 завдяки більшому вмісту алюмінію та виникненню захисної окисної плівки, що перешкоджає потраплянню кисню вглиб матеріалу.

### СПИСОК ВИКОРИСТАНОЇ ЛІТЕРАТУРИ

1. *Середа Б.П.* Обработка металлов тиском при нестационарных температурных условиях / Б.П. Середа, И.В. Кругляк, О.А. Жеребцов А.А., Ю.А. Белоконь//. Монография – Запоріжжя: Видавництво ЗДА, 2008 – 250 с. – ISBN 978-966-8462-11-5
2. *Середа Б.П.* Нові матеріали в металургії. Навчальний посібник. Б.П. Середа. - Запоріжжя: Вид-во ЗДА, 2009 – 396 с. – ISBN 978-966-8462-13-9
3. *Баннх О.А.* Перспективы создания жаропрочных и жаростойких сплавов и интерметаллических соединений. / О.А., Баннх, Л.Б. Поварова. Новые металлические материалы: Сб. науч. тр. Киев: ИЭС им. Е.О. Патона. 1998. с. 29-33.
4. *Мержанов А.Г.* Самораспространяющийся высокотемпературный синтез литых тугоплавких неорганических соединений./ А.Г. Мержанов, В.И. Юхвид, И.П. Боровинская. - Докл. АН СССР, 1980, 255, №1, с. 120-124.
5. *Середа Б.П.* Получение алюминидов титана методом СВС / Б.П. Середа, А.А. Жеребцов//. Строительство, материаловедение, машиностроение. Сб. научн. трудов. Вып. 42, ч. 2. – Дн-вск, ПГАСА, 2007. – С. 39-43.
6. *Мержанов, А.Г.* Процессы горения и синтеза материалов [Текст]/А.Г.Мержанов. – Черноголовка :ИСМАН, 1998.- 512с. – Библиогр. : с 504-511. - ISBN 5-9900829-01-4.