2010. Том 51, № 6

Ноябрь – декабрь

C. 1161 – 1166

УДК 548.734:621.793:621.7.044.2

ИССЛЕДОВАНИЕ ВЫСОКОТЕМПЕРАТУРНЫХ ФАЗ W₂B И β-WB, ПОЛУЧЕННЫХ ПРИ КУМУЛЯТИВНОМ НАНЕСЕНИИ ПОКРЫТИЙ

© 2010 С.А. Громилов¹*, С.А. Кинеловский², А.В. Алексеев¹, И.Б. Киреенко¹

¹Учреждение Российской академии наук Институт неорганической химии им. А.В. Николаева СО РАН, Новосибирск

²Учреждение Российской академии наук Институт гидродинамики им. М.А. Лаврентьева СО РАН, Новосибирск

Статья поступила 24 декабря 2009 г.

В условиях кумулятивного взрыва на титановых и стальных мишенях получены покрытия, содержащие высокотемпературные фазы боридов вольфрама — W_2B и β-WB. Микротвердость в некоторых участках мишени достигает \geq 42 ГПа. Проведен рентгенофазовый анализ разных участков покрытий. Значения параметров элементарных ячеек свидетельствуют об образовании фаз переменного состава. Проведено уточнение кристаллической структуры β-WB.

Ключевые слова: кумулятивный синтез, покрытие, борид вольфрама, W₂B, β-WB, рентгенофазовый анализ, микротвердость.

Настоящая работа является продолжением экспериментов по получению сверхтвердых покрытий на титановых пластинах с помощью кумулятивного взрыва [1—5]. Ранее было показано, что в образовании сверхтвердых фаз и упрочнении поверхности подложки существенную роль играет устройство кумулятивного заряда, а именно, угол раствора α конической облицовки кумулятивной выемки. Это оказывает влияние на скорость движения кумулятивного потока и, как следствие, на температуру и давление в зоне реакции. Другим важным аспектом является присутствие легких элементов В, С, N, O, H — участников реакции взаимодействия с титановой мишенью. Их источником может служить материал взрывчатки (гексоген, THT), либо специально изготовленная облицовка, наполненная графитом, аммиачной селитрой, аморфным бором или их смесями. В работе [5] были использованы борсодержащие облицовки и получены покрытия на титане с микротвердостью до 40 ГПа.

Целью данной работы является рентгенографическое исследование фаз, образующихся при использовании многокомпонентных облицовок, которые кроме аморфного бора содержат мелкодисперсные порошки вольфрама и титана.

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Основные характеристики использованных кумулятивных устройств и условия проведения эксперимента аналогичны описанным в [2]. Использованы смеси мелкокристаллических порошков TiB₂, B₄C, W, Ti и "черного" аморфного бора. Проведено три опыта (**A**, **B**, **C**), объемные соотношения компонентов, материал мишени и положение мишени относительно оси распространения кумулятивной струи (центр или периферия) указаны в таблице. После тщательного перемешивания смесь засыпали в зазор между двумя соосными конусами, изготовленными из тонкой фильтровальной бумаги. Угол раствора конуса облицовки (α) составлял 30°. Для увели-

^{*} E-mail: grom@niic.nsc.ru

Тезультаты рентгенофизового инализи				
Опыт, материал мишени	Исходная смесь, объемные соотношения	β-WB a, b, c, Å Cmcm	W₂B a, c, Å I4/mcm	TiB ₂ <i>a, c,</i> Å <i>P6/mmm</i>
A Ti (BT1-0)	TiB ₂ :B ₄ C:W:Ti:B 1:1:2:1:1/2:1/2	3,190(6) 8,40(2) 3,072(6)	5,561(9) 4,756(8)	3,036(6) 3,232(6)
B Ti (BT1-0)**	W:B 1:1	3,175 8,42 3,055	5,553 4,723	
C1 Ti (BT1-0)	TiB ₂ :B ₄ C:W 1:2:2 золотистый	3,184 8,409 3,077	5,564 4,743	3,035 3,219
С1 после шлифования	»	3,187 8,408 3,073	5,550 4,741	3,031 3,221
С1 частица серого цвета	»	3,18(1) 8,44(4) 3,04(1)	5,55(3) 4,74(2)	3,03(1) 3,23(1)
С2 Сталь G-20***	TiB ₂ :B ₄ C:W 1:2:2	3,161 8,400 3,071	5,553 4,724	3,033 3,195

Powermann noumcoundarreas augura

*** Химический состав G-20, мас.%: Fe 98,94—99,43; C 0,17—0,24; Si 0,05—0,17; Mn 0,35—0,65.

чения толщины покрытия шайбы (диаметр 20 мм, толщина 5 мм) подвергались воздействию кумулятивного потока дважды. Цвет покрытий в основном серый, в отдельных участках почти черный. Исключение составляет образец C1 с золотистой окраской, но под микроскопом видны отдельные вкрапления серого цвета. Снимок поверхности образца **B**, сделанный на электронном микроскопе JEOL JSM-6700F, демонстрирует характерную микроструктуру покрытия (рис. 1).

Образцы были изучены на рентгеновских аппаратах ДРОН-3М и ДРОН-УМ1 (Си K_{α} -излучение, Ni-фильтр) в области углов 20 от 20 до 130° при комнатной температуре. Дополнительно к этому отдельные микроучастки образца **C1** были исследованы в геометрии Дебая—Шеррера на монокристальном дифрактометре Bruker X8APEX по методике, аналогичной [6]. Рентгенофазовый анализ (РФА) был проведен с использованием картотеки PDF [7] и программы



Роwder Cell [8]. Дифрактограммы образцов **A**, **B** и **C** приведены на рис. 2—4. Для описания профилей отражений использовали функцию Лоренца. Координаты атомов и тепловые факторы были заданы в соответствии с известными в литературе данными [9]. При расчетах уточняли следующие факторы: количественные соотношения фаз, параметры элементарных ячеек и профильные параметры (u, v, w). Кристаллографические характеристики обнаруженных фаз приведены в таблице.

Рис. 1. Микрофотография образца В1

^{*} Во всех образцах присутствует металлический вольфрам (см. рис. 2, 3, 4).

^{**} Химический состав ВТ1-0, мас.%: Ті 98,61—99,70; Fe до 0,18; C до 0,07; Si до 0,1; N до 0,04; O до 0,12; H до 0,01; прочие — 0,3.



Микротвердость образцов по Виккерсу (H_V) измерена на ПМТ-3 (нагрузка 50—100 г, выдержка 5 с) методом восстановленного отпечатка четырехгранной пирамиды с квадратным основанием [10, 11]. Образцы перед измерением полировали на корундовой пластине до $R_a = 0,025$ и $R_z = 0,1$ мкм. Во всех случаях было сделано более 40 отпечатков, диагональ каждого из них измеряли не менее трех раз. Результаты измерения образцов **A**, **B** и **C1** представлены на рис. 5.

ОБСУЖДЕНИЕ РЕЗУЛЬТАТОВ И ВЫВОДЫ

Основным результатом проведенных экспериментов является образование W₂B [7, № 73-1767] и β-WB [7, № 6-541]. Согласно данным [12], W₂B образуется в температурном диапазоне 1200—1600 °C, а β-WB — 1850—1960 °C. При обработке дифрактограмм для описания профилей отражений фазы W₂B мы использовали следующие структурные характеристики:



Рис. 3. Дифрактограмма образца **B1**. На верхней кривой вставки показано отнесение основных дифракционных линий обнаруженным фазам, на нижней изменение фазового состава по глубине образца (т.е. после шлифовки образца)



Рис. 4. Дифрактограмма образца C1 с расшифровкой фазового состава

1163



a = 5,561, c = 4,756 Å, пр. гр. *I*4/*mcm*, W (0,1692; 0,6692; 0), B (0; 0; 0,25) [8, № 45258]. Структура β-WB в литературе не описана, согласно данным [6, № 6-541] ее кристаллографические характеристики: a = 3,19, b = 8,40, c = 3,07 Å, пр. гр. *Стист.* В работе [13] установлено, что β-WB изоструктурна фазе CrB [8, № 30603 и № 44249]. Модель этой структуры использовали при проведении полнопрофильного уточнения с помощью программы GSAS [14]. Стартовая модель выглядела так: W (0; 0,1453; 0,25), В (0; 0,4360; 0,25), тепловые колебания (*B*) были заданы 1 и 2 соответственно.

Опыт А. Полнопрофильное уточнение дифрактограммы образца А проведено до $R_p = 17,0$ %. Параметры элементарных ячеек (ПЭЯ) обнаруженных фаз даны в таблице. Можно отметить, что в опыте А исходная фаза TiB₂ практически не изменилась, можно говорить лишь об увеличении размеров областей когерентного рассеяния (об этом свидетельствует уширение дифракционных пиков). Шлифование поверхности образца А привело к заметному снижению количества фазы TiB₂ (см. вставку на рис. 2).

Измерения микротвердости H_V показали, что для шайбы A среднее значение $H_V \approx 15,68$ ГПа, при этом на отдельных участках значения достигали 42,01 ГПа (см. рис. 5). Согласно литературным данным [12], микротвердость W₂B составляет 23,72 ГПа, а TiB₂ — 33,32 ГПа. Значения H_V для β-WB мы в доступной литературе не обнаружили, для α-WB (тетрагональная модификация) оно составляет 36,26 ГПа.

Опыт В. Полнопрофильное уточнение дифрактограммы образца В проведено до $R_P = 8,04$ %. На рис. 3 показано отнесение основных дифракционных отражений обнаруженным



кристаллическим фазам. После шлифования образца фазовый состав практически не меняется, об этом свидетельствует сравнение кривых на вставке рис. 3.

В этом же опыте на периферии располагалась стальная мишень, но на ней обнаружены лишь следы фазы β-WB.

Измерения H_V шайбы **В** показали разброс значений от 3,86 до 14,59 ГПа (см. рис. 5). H_V материала подложки (титановый сплав ВТ1-0) составляет 3,11 ГПа, т.е. после кумулятивной обработки микротвердость поверхности образца **В** увеличилась в 3—4,5 раза.

Таким образом, в настоящей работе в условиях кумулятивного нанесения покрытий на титановые и стальные мишени получены высокотемпературные фазы боридов вольфрама — W_2B и β -WB. Полнопрофильное уточнение дифрактограмм показало, что полученные фазы имеют переменный состав.

Опыт С. РФА образцов С1 и С2 показал идентичность их фазовых составов: отличия заключаются лишь в их количественных соотношениях. На дифрактограмме образца С1 отражения, отнесенные к β -WB, имеют самую высокую относительную интенсивность среди всех изученных образцов (см. рис. 4). Полнопрофильное уточнение проведено до $R_P = 4,07$ %. При этом координата *y/b* атома W в структуре β -WB была равна 0,162. Уточнение позиций атомов B не привело к заметным изменениям по сравнению со стартовой моделью. К таким же результатам привело исследование микроучастков отколотых с поверхности образца С1, проведенное на дифрактометре Bruker X8APEX. Всего было изучено 4 частицы с размером ~0,2 мм, взятых в отличающихся друг от друга по цвету областях. РФА данных частиц показал, что они имеют одинаковый фазовый состав, однако с разным количественным содержанием фаз. Наибольшее содержание интересующей нас фазы β -WB было зафиксировано в частице серого цвета. На рис. 6 приведена 2*D*-дебаеграмма и результат полнопрофильного уточнения соответствующей

одномерной дифрактограммы. Результаты уточнения ПЭЯ даны в таблице. На рис. 7 показана уточненная модель кристаллической структуры β-WB.

Проведено послойное измерение микротвердости поверхности образца C1 (см. рис. 5, в). Каждый

Рис. 7. Кристаллическая структура β-WB



раз с поверхности образца сошлифовывали ~3—4 мкм и проводили полировку. Значения H_V меняются в широком диапазоне — от 3,24 до 26,10 ГПа, по направлению к металлу в целом твердость поверхности увеличивается. Микротвердость материала подложки (титановый сплав ВТ1-0) составляет 3,11 ГПа. Таким образом, относительно титановой подложки поверхность образца стала тверже не менее чем в 6—8 раз.

Сравнение ПЭЯ фаз W₂B и β-WB, образовавшихся в экспериментах **A**, **B** и **C**, указывает на непостоянство их составов. Указать точный состав этих фаз не представляется возможным, так как в реакциях наряду с металлами участвуют другие легкие элементы — C, N, O.

Работа поддержана Междисциплинарным интеграционным проектом СО РАН № 32 2009 г. "Динамика структурно-фазовых состояний и фундаментальные основы синтеза нанокомпозитов в кумулятивных потоках".

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. Громилов С.А., Алексеев А.В., Кинеловский С.А., Киреенко И.Б. // Физика горения и взрыва. 2004. **40**, № 3. С. 125 131.
- 2. Громилов С.А., Алексеев А.В., Кинеловский С.А., Киреенко И.Б. // Физика горения и взрыва. 2003. **39**, № 6. С. 131 136.
- 3. *Громилов С.А., Кинеловский С.А., Киреенко И.Б.* // Журн. структур. химии. 2003. **44**, № 3. С. 486 493.
- 4. Патент RU № 2144574С1. Способ нанесения покрытий тугоплавких металлов и их соединений с легкими неметаллами / С.А. Громилов, С.А. Кинеловский, Ю.Н. Попов, Ю.А. Тришин // Открытия. Изобретения. 2000. № 2.
- 5. Кинеловский С.А., Алексеев А.В., Громилов С.А., Киреенко И.Б. // Физика горения и взрыва. 2006. **42**, № 2. С. 121 127.
- 6. Алексеев А.В., Громилов С.А., Киреенко И.Б. и др. // Журн. структур. химии. 2008. **49**, № 3. С. 495 499.
- 7. Powder Diffraction File, Inorganic Phases, Alphabetical Index, ICDD, USA, 1995.
- 8. Kraus W., Nolze G. // J. Appl. Cryst. 1996. 29. P. 301 303.
- 9. *Inorganic* Crystal Structure Database, ICSD, Fachinformationszentrum Karlsruhe, D-1754 Eggenstein-Leopoldschafen, Germany, 2008.
- 10. ГОСТ 299-75. Металлы и сплавы. Метод измерения твердости по Виккерсу. Введ. 01.07.76.
- 11. ГОСТ 9450-76. Измерение микротвердости вдавливанием алмазных наконечников. Введ. с 01.01.77.
- 12. *Самсонов Г.В., Марковский Л.Я., Жигач А.Ф. и др.* Бор, его соединения и сплавы. Киев: Изд-во АН УССР, 1960.
- 13. Boller H., Rieger W., Nowotny H. // Mh. Chem. 1964. 95, N 6. P. 1497 1501.
- 14. *Larson A.C., Von Dreele R.B.* General Structure Analysis System (GSAS). Los Alamos National Laboratory Report No. LAUR 86-748. 1994.