# ЭВОЛЮЦИЯ СТРУКТУРЫ КОМПОЗИЦИОННЫХ ЧАСТИЦ ПРИ МЕХАНОАКТИВАЦИИ ПОРОШКОВЫХ СМЕСЕЙ НА ОСНОВЕ ТИТАНА, КАРБИДА КРЕМНИЯ И УГЛЕРОДА

#### Каченюк М.Н.<sup>1</sup>, Сметкин А.А.<sup>1</sup>

<sup>1</sup>Пермский национальный исследовательский политехнический университет, Пермь, Россия, 614990, г. Пермь, Комсомольский пр., 29, solid@pm.pstu.ac.ru

В работы представлены результаты исследований механоактивации в планетарной мельнице порошковой смеси титана, карбида кремния и графита. Изучено влияние продолжительности механоактивации на удельную поверхность смеси и эволюцию формирования композиционных частиц. Получена зависимость удельной поверхности порошковой смеси от продолжительности размола. С помощью сканирующей электронной микроскопии и энергодисперсионный рентгеноспектрального анализа изучены структура и химический состав композиционных частиц. Установлено, что увеличение продолжительности обработки смеси порошков более 1 ч сопровождается процессами механосинтеза и приводит к формированию композиционных частиц Ti<sub>3</sub>SiC<sub>2</sub>-Ti<sub>x</sub>C-TiSi. Полученные композиционные порошки содержат до 30 масс.% Ti<sub>3</sub>SiC<sub>2</sub> и являются основой для дальнейшей консолидации композиционного материала на основе карбосилицида титана.

Ключевые слова: механоактивация, композиционные частицы, структура, карбосилицид титана.

## STRUCTURE EVOLUTION OF THE COMPOSITE PARTICLES AT MECHANICAL ACTIVATION POWDER TITANIUM, SILICON CARBIDE AND CARBON MIXTURE

#### Kachenyuk M.N.<sup>1</sup>, Smetkin A.A.<sup>1</sup>

<sup>1</sup>Perm national research polytechnic university, Russia, Perm, 614990, Komsomolsky Av. 29, solid@pm.pstu.ac.ru

In article results of researches for mechanical activation in a planetary mill powder mixture of titanium, silicon carbide and graphite are presented. The influence of the duration of mechanical activation on the specific surface of the mixture and the evolution of the formation of composite particles studied. The obtained dependence of the specific surface of the powder mixture on the duration of grinding. Using scanning electron microscopy and energy dispersive x-ray analysis studied the structure and chemical composition of the particles. It is established that increase the time for processing a mixture of powders of more than 1 h is accompanied by a process of mechanosynthesis and leads to the formation of composite Ti<sub>3</sub>SiC<sub>2</sub>-Ti<sub>x</sub>C-TiSi particles. The obtained composite powders contain up to 30 wt.% Ti<sub>3</sub>SiC<sub>2</sub> and are the basis for further consolidation of the composite material on the basis of titanium silicon carbide.

Keywords: mechanical activation, composite particles, structure, titanium silicon carbide.

#### Ввеление

Новые материалы являются основным фактором, способствующим развитию техники. В этом отношении титан и материалы на его основе занимают особое место, поскольку имеют высокий уровень и благоприятное сочетание эксплуатационных свойств: конструкционных, антикоррозионных и др.

Механоактивация (МА) порошковых материалов выводит их из равновесного состояния, что и обуславливает их необычные свойства [1, 2]. По мере удаления от состояния равновесия число параметров, определяющих состояние системы растет, в силу чего расширяется многообразие структур, реализуемых в материале, а следовательно, и его свойств. Механоактивация позволяет создавать активные состояния в твёрдом теле, открывая определённую перспективу для проведения и ускорения химических реакций между

твёрдыми телами и получения материалов в высоконеравновесном состоянии. Формирующиеся структуры в высоконеравновесных условиях устойчивы, поэтому необходимо более тщательное изучение эволюции структуры частиц при механоактивации многокомпонентных смесей.

Получение порошковой композиции для последующего формирования карбосилицида титана как перспективного материала является актуальной задачей [3, 4], поскольку тернарное соединение обладает уникальными свойствами как керамики, так и металлов. Большинство исследователей, используя различные методы механоактивации и консолидации [5], синтезируют однофазный карбосилицид титана из различных исходных порошковых смесей, например, TiH<sub>2</sub>/Si/C, Ti/Si/C, Ti/SiC/C, Ti/Si/TiC и TiC/Si. В настоящей статье представлены результаты исследований эволюции порошковой композиции Ti-SiC-C при механоактивации.

#### Материалы и методы исследования

образцов композиционных Для получения экспериментальных порошков использовали следующие исходные материалы: порошок титана ТПП-7 фракции менее 375 мкм, технический порошок карбида кремния фракции менее 10 мкм, порошок графита С-1. Исходные порошки обрабатывали в планетарной мельнице САНД для которой отношение угловой скорости барабана к угловой скорости кюветы составляет -0.39, отношение радиуса планетарного вращения к радиусу кюветы – 2.7. Частота вращения барабана соответствовала 280 об/мин, частота вращения кюветы – 620 об/мин. Для уменьшения намола постороннего материала с оснастки использовали титановые кюветы, а для предотвращения окисления компонентов механосинтез (МС) проводился в вакууме. В качестве мелющих тел использовались титановые цилиндры диаметром 10 мм, общей массой 375 г. Соотношение масс мелющих тел и обрабатываемого материала составляло 7.5:1.

Морфологию и размер частиц оценивали по анализу посредством программного пакета ImageScope изображений, полученных на сканирующем электронном микроскопе Ultra 55 Carl Zeiss. Рентгенофазовый анализ проводили на дифрактометре XRD-6000 в  $\lambda_{\text{Co}}$ -излучении. Анализ химического состава частиц выполнен с помощью энергодисперсионного спектрометра Inca Energy 450, совмещенного со сканирующим электронным микроскопом.

#### Результаты исследования и их обсуждение

Механоактивацию порошковой смеси Ti/SiC/C в молярном соотношении 3:1.25:0.75 выполняли в планетарной мельнице САНД. На рис.1 представлена исходная не активированная порошковая смесь, где отчетливо видны частицы порошка титана, с развитой пористой структурой, обусловленной способом получения порошка. Анализ изображений с помощью программы ImageScope показал следующее распределение

титановых частиц по размерам: 55% частиц находится в диапазоне 50÷150 мкм, 30% – 150÷250мкм и 15% – 250÷350мкм. Средний размер частиц соотвествует 167мкм. Порошок карбида кремния имеет частицы по форме, близкие к тетраэдрам, что является следствием гексагональной решетки. На снимке видны вкрапления межгранулярного кремния. Согласно данным графического анализа большинство частиц (85%) имеют размер менее 20 мкм, 8% – 20÷60 мкм, 6% – 60-100мкм, присутствуют и частицы размером более 100 мкм. Средний размер частиц – 16 мкм. Для порошка графита характерная чешуйчатая структура частиц порошка, а также образовавшиеся листовые агрегаты. По данным графического анализа толщина слоев составляет 20÷40 нм. Частицы в большинстве своем (95%) имеют размеры порядка 1÷10 мкм, присутствует небольшое количество более крупных частиц.

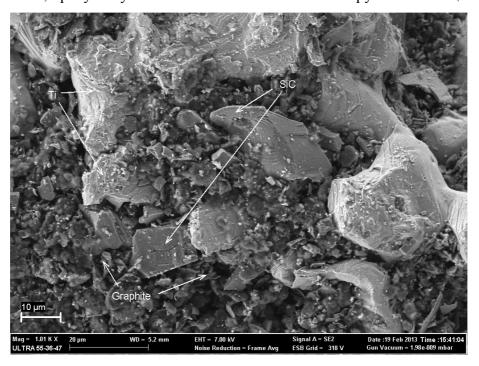


Рис. 1. СЭМ-изображение смеси порошков Ti/SiC/C с соотношением 3:1.25:0.75 мол.%. Увеличение 1000 крат.

После 20 минут МА наблюдается значительное измельчение шихты, средний диаметр частиц уменьшается с 60 до 20 мкм. После 1 ч МА средний диаметр частиц уменьшается до 4 мкм и затем остается практически постоянным и не зависит от продолжительности МА. Подобная зависимость характерна для любой частоты вращения барабана мельницы с тем различием, что при больших скоростях достижение уровня насыщения наступает раньше.

Несколько другой характер имеет зависимость изменения удельной поверхности в процессе МА. Удельная поверхность исходной смеси невелика и составляет около  $2.0~\text{M}^2/\text{г}$ . На начальном этапе МА происходит измельчение компонентов и удельная поверхность увеличивается, достигая  $10.0-12.0~\text{M}^2/\text{г}$ . Затем, в процессе образования конгломератов и

композиционных частиц, происходит снижение удельной поверхности (рис. 2). Это снижает поверхностную энергию и общую энергию системы, что отражается в уменьшении удельной поверхности до  $1.5 - 5.0 \text{ м}^2/\text{г}$ . Кроме того, при определенных условиях обработки (частота вращения более 280 мин<sup>-1</sup>, продолжительность более 2 ч), в смеси происходят твердофазные химические реакции, приводящие к образованию карбида титана и карбосилицида титана.

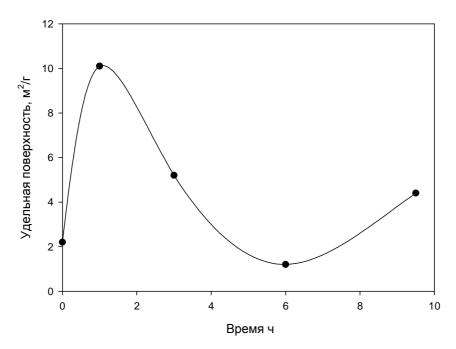


Рис.2. Зависимость удельной поверхности от продолжительности обработки в планетарной мельнице порошковой смеси 3Ti/1.25SiC/0.75C (мол.%)

Электронномикроскопический анализ, совмещенный энергодисперсионным рентгеноспектральным позволяет определить возможное формирование при механосинтезе. При МА и МС происходит не только измельчение частиц, но и формируются соединения систем Ti-Si-C, Ti-C, Ti-Si. Так, после трехчасовой МА порошковой смеси мы наблюдаем формирование конгломератов из частиц размером менее 1 мкм, а химический состав соответствует уже определенному набору химических соединений (рис.3, табл.). Из химического состава энергодисперсионного анализа конгломератов следует, концентрации элементов соответствуют таким соединениям как  $Ti_3SiC_2$ ,  $Ti_xC$ , SiC, TiSi.

На рентгенограмме смеси после 6 часов МА присутствуют линии фазы карбосилицида титана (количество фазы около 30%), а также фаз карбида кремния и титана . После отжига при температуре 670°C линии чистого титана практически исчезают, а интенсивность линий карбосилицида титана увеличивается (рис.3). Кроме того, практически отсутствуют линии карбида кремния, но появляются линии карбида титана.

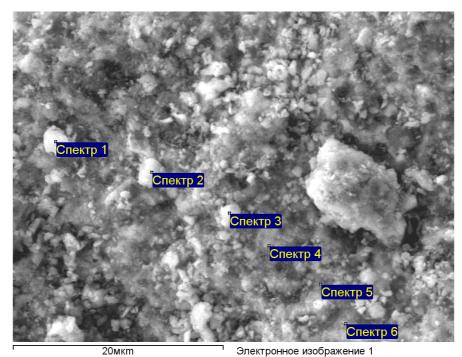


Рис.3. СЭМ-изображение композиционных частиц Ti-Si-C после MA в течение 3 ч.

### Химический состав композиционных частиц 3Ti/1.25SiC/0.75C (мол.%) после 3 ч MA

Номер спектр	Химический состав, масс.%		
	С	Si	Ti
1	51.15	31.40	17.45
2	47.83	33.30	18.86
3	48.16	35.33	16.51
4	20.10	6.90	73.01
5	15.40	3.59	81.00
6	8.58	0.73	90.68

Согласно результатам  $P\Phi A$ , обработанная в планетарной мельнице порошковая композиция соответствует составу  $Ti_3SiC_2-Ti_xC-TiSi$ , причем линии чистого титана и углерода отсутствуют.

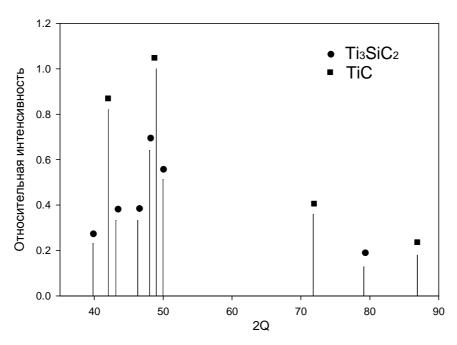


Рис. 3. Штрих-рентгенограмма MA композиции 3Ti/1,25SiC/0,75C после отжига.

При механосинтезе происходит усвоение частицами обрабатываемого материала подводимой механической энергии в виде новых границ раздела, дефектов кристаллической решётки. При соударении частиц и мелющих тел в местах контакта возникают высокие локальные температуры и давления, которые в отдельных случаях могут приводить к плавлению наиболее легкоплавкой компоненты. В результате изменяются константы равновесия реакций взаимодействия между компонентами. В данном случае, при локальном повышении температуры между частицами титана, карбида кремния и углерода становятся возможными твердофазные реакции, обусловленные диффузией атомов одного из компонентов в кристаллическую решётку другого.

#### Выводы

Различные режимы механоактивации порошковой смеси 3Ti+1.25SiC+0.75C (мол.%) показали, что при обработке в планетарной мельнице измельчение порошков протекает на начальной стадии, что отмечается ростом удельной поверхности до 10.0 – 12.0 м²/г. Затем происходит конгломерация измельченных частиц. В дальнейшем протекают процессы механосинтеза, формируются композиционные частицы, содержащие химические элементы тернарных соединений Ti-Si-C и часть исходной порошковой композиции превращается в карбосилицид титана.

#### Список литературы

- 1. Анциферов В.Н., Пещеренко С.Н., Ярмонов А.Н. Неравновесная растворимость при механическом легировании// Физика и химия обработки материалов. 2000. № 12. С. 13-18.
- 2. Сметкин А.А., Пименова Н.В., Ярмонов А.Н., Анциферова И.В. Влияние высокоэнергетической механоактивации порошковых смесей на формирование структуры и свойств материалов на основе титана// Порошковая металлургия. 2004. Вып.27. С.61-64.
- 3. Barsoum M.W. The  $M_{n+1}AX_n$  phases: a new class of solids: thermodynamically stable nanolaminates// Prog Sol State Chem. 2000. No 28, pp. 201–208.
- 4. El Saeed M.A., Deorsola F.A., Rashad R.M. Optimization of the Ti<sub>3</sub>SiC<sub>2</sub> MAX phase synthesis.// International Journal of Refractory Metals and Hard Materials. 2012. V.35, pp. 127-131.
- 5. Liu L., Wang L., Shi L., Jiang W. Microstructure evolution of Ti<sub>3</sub>SiC<sub>2</sub> powder during highenergy ball milling.// Ceramics International. 2010. V. 36, № 7, pp. 2227-2230.

#### Рецензенты:

Порозова С.Е., д.т.н., проф. каф. МТиКМ ПНИПУ, г. Пермь. Оглезнева С.А., д.т.н., проф. каф. МТиКМ ПНИПУ, г. Пермь.