Серпик Людмила Григорьевна

<u>ПОСТРОЕНИЕ ТЕРМОКИНЕТИЧЕСКОЙ ДИАГРАММЫ ПРЕВРАЩЕНИЯ АУСТЕНИТА В</u> КОМПЛЕКСНО-ЛЕГИРОВАННОМ БЕЛОМ ЧУГУНЕ

По экспериментальным данным и результатам расчетов построена термокинетическая диаграмма распада аустенита в комплексно-легированном белом чугуне. Эта диаграмма позволяет оценить критические скорости закалки как на мартенситную, так и на мартенситно-бейнитную структуру матрицы.

Адрес статьи: www.gramota.net/materials/1/2012/11/50.html

Статья опубликована в авторской редакции и отражает точку зрения автора(ов) по рассматриваемому вопросу.

Источник

Альманах современной науки и образования

Тамбов: Грамота, 2012. № 11 (66). C. 166-168. ISSN 1993-5552.

Адрес журнала: www.gramota.net/editions/1.html

Содержание данного номера журнала: www.gramota.net/materials/1/2012/11/

© Издательство "Грамота"

Информация о возможности публикации статей в журнале размещена на Интернет сайте издательства: <u>www.gramota.net</u> Вопросы, связанные с публикациями научных материалов, редакция просит направлять на адрес: <u>almanac@gramota.net</u> Важным условием, обеспечивающим успешность адаптации женщины-студентки к беременности, является психологическая готовность к материнству. Психологическая готовность к материнству является сложным интегральным психологическим образованием, способствующим обеспечению адекватного развития и воспитания ребенка и представляющим единство потребностно-ценностного, эмоционально-волевого, операционально-поведенческого и когнитивного компонентов.

Список литературы

- Бараш Б. А. Психопрофилактическая помощь студентам вузов // Психогигиена и психопрофилактика. Л., 1983. С. 39-46.
- 2. **Брутман В. И., Радионова М. С.** Формирование привязанности матери к ребенку в период беременности // Вопросы психологии. 1997. № 7. С. 38-47.
- 3. Ивакина В. В. Психология материнства: учебно-метод. пособие. Ставрополь, 2003. 37 с.
- 4. Филиппова Г. Г. Психология материнства и ранний онтогенез. М.: Жизнь и Мысль, 1999. 478 с.

УДК 620.179.3:669.15-196

Технические науки

По экспериментальным данным и результатам расчетов построена термокинетическая диаграмма распада аустенита в комплексно-легированном белом чугуне. Эта диаграмма позволяет оценить критические скорости закалки как на мартенситную, так и на мартенситно-бейнитную структуру матрицы.

Ключевые слова и фразы: комплексно-легированный белый чугун; аустенит; мартенсит; бейнит; феррит; карбид; термокинетическая диаграмма; критическая скорость закалки; критический диаметр прокаливаемости; номограмма прокаливаемости.

Людмила Григорьевна Серпик, к.т.н., доцент

Кафедра технологии конструкционных материалов и ремонта машин Брянская государственная инженерно-технологическая академия iserpik@online.debryansk.ru

ПОСТРОЕНИЕ ТЕРМОКИНЕТИЧЕСКОЙ ДИАГРАММЫ ПРЕВРАЩЕНИЯ АУСТЕНИТА В КОМПЛЕКСНО-ЛЕГИРОВАННОМ БЕЛОМ ЧУГУНЕ $^{\circ}$

Методика экспериментальных исследований

Термический анализ проводили на цилиндрических образцах диаметром от 6 до 200 мм при l/d=1, где l - длина образца, d - диаметр. Температура аустенитизации принята равной 950°C с выдержкой 10 мин на 1 мм диаметра. Охлаждение образцов проводили на спокойном воздухе. Для снятия кривых охлаждения использовали хромель-алюмелевые термопары, которые своим спаем помещали в отверстие, высверленное внутри образца. За основное значение скорости охлаждения принимали величину, определяемую по кривой охлаждения при температуре 600°C.

Шлифы для металлографического анализа готовили по типовой методике на образцах, прошедших термический анализ. На микроскопах МИМ-8 и Неофот-2 изучение общей микроструктуры сплавов проводили при увеличениях от 100 до 2000 раз. Структуру металлической основы исследовали на электронном микроскопе Стереоскан-180 при увеличениях до 10000 раз.

Результаты исследований

Химический состав исследованного комплексно-легированного белого чугуна, % (масс.): 3,4 C; 6,5 V; 7,5 Cr; 0,7 Мn и 0,6 Si. Экспериментально определенные значения скорости охлаждения (V, °C/c) и температуры начала распада аустенита (t^* , °C) в этом чугуне приведены в Табл. 1. В этой же таблице указана микроструктура металлической основы чугуна, где M - мартенсит; Φ - феррит; K - карбид.

Табл. 1. Экспериментально определенные значения скорости охлаждения и температуры начала распада аустенита для различных диаметров образца исследованного чугуна (1/d = 1, охлаждение на воздухе)

d, mm	<i>V</i> , °C /c	t*,°C	Микроструктура матрицы чугуна в центре образца
6	8,0	-	M
20	2,0	710	$\Phi + K$
50	1,0	740	$\Phi + K$
200	0,2	760	$\Phi + K$

[©] Серпик Л. Г., 2012

_

Обработка экспериментальных данных термического анализа проведена с использованием известной зависимости между скоростью охлаждения и формой охлаждаемых тел [1]:

$$V = c \left(\frac{S}{W}\right)^n \tag{1}$$

где c и n - постоянные коэффициенты; S -площадь всей поверхности образца, мм 2 ; W - объем образца, мм 3 .

Для цилиндрических образцов значение $\frac{S}{W}$ составляет:

$$\frac{S}{W} = \frac{\pi dl + 0.5\pi d^2}{0.25\pi d^2 l} = \frac{4}{d} + \frac{2}{l} \tag{2}$$

При l = d имеем

$$\frac{\ddot{S}}{W} = \frac{6}{d} \tag{3}$$

В этом случае

$$ln V = ln c + n (ln 6 - ln d)$$

$$\tag{4}$$

Из этого уравнения находим, что при d=6 мм V=c. Поэтому в соответствии с данными Табл. 1 принимаем c=8.

Решение уравнения (4) относительно n с использованием экспериментальных значений V (см. Табл. 1) дает значения от 0,98 до 1,15. На основе этих данных принимаем среднее значение $n \approx 1$.

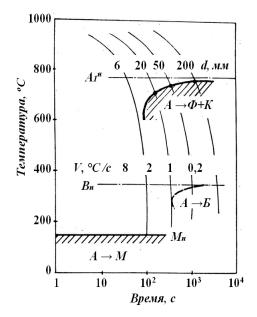
С учетом определенных значений c и n уравнение (1) преобразуется к очень простому виду:

$$V \cdot d = 48 \,^{\circ}\text{C} \cdot \text{MM/c} \tag{5}$$

По результатам экспериментальных исследований построена диаграмма превращения аустенита при непрерывном охлаждении комплексно-легированного белого чугуна (Рис. 1). Положение бейнитной области и линии $M_{_{\rm H}}$ рассчитано по химическому составу аустенита. Состав аустенита в исследованном чугуне при ~950°C определен по методике [3], % (масс.): 0,5 C; 0,5 V; 1,8 Cr; 0,5 Mn; 0,7 Si.

По данным [2], температура начала бейнитного превращения рассчитывается следующим образом по составу аустенита:

$$B_u = 830 - 270 \text{ C} - 90 \text{ Mn} - 70 \text{ Cr} - 83 \text{ Mo}$$
 (6)



Соотношение интенсивностей влияния элементов на $B_{_{\rm H}}$ и $M_{_{\rm H}}$ по данным [Там же] составляет для хрома 4,11; для марганца 2,72 и для молибдена 3,19. С учетом этих зависимостей и в предположении об одинаковой интенсивности влияния хрома и ванадия на рассчитываемые температуры получены следующие значения: $M_{_{\rm H}} = 150^{\circ}$ С и $B_{_{\rm H}} = 340^{\circ}$ С.

Учитывая, что при металлографическом анализе бейнит не был обнаружен в образцах, охлажденных с V=8 и 2° С/с, можно предположить, что область бейнитного превращения перекрывается перлитной областью, как это показано на диаграмме.

Из термокинетической диаграммы видно, что критический диаметр прокаливаемости при охлаждении на воздухе и l/d=1 для рассматриваемого чугуна превышает 6 мм, но существенно меньше 20 мм. В связи с этим был проведен дополнительный эксперимент на образце диаметром 8 мм, который показал, что в структуре чугуна начинают появляться отдельные небольшие участки ферритно-карбидной смеси. Поэтому в качестве критического диаметра прокаливаемости при рассматриваемых условиях принят $d_{\kappa p}=8$ мм. Критическая скорость охлаждения чугуна, соответствующая этому диаметру, составляет $V_{\kappa p}=48/d_{\kappa p}=6$ °C/c.

Рис. 1. Термокинетическая диаграмма превращения аустенита в исследованном чугуне

С использованием номограммы прокаливаемости [1] проведена ориентировочная оценка критических диаметров прокаливаемости чугуна и для других условий. Например, при закалке в масле и $l/d=10~d_{\rm кp}\approx 45$ мм. Полученные данные показывают, что хромованадиевый высокоуглеродистый чугун обладает ограниченной прокаливаемостью и при использовании его даже для изделий небольшого сечения (15...30 мм) необходимо эти изделия подвергать закалке в жидких средах. Воздушная закалка возможна только для тонкостенных деталей (диаметром не более 8 мм).

Список литературы

- 1. Блантер М. Е. Теория термической обработки. М.: Металлургия, 1984. 328 с.
- 2. Пиккеринг Ф. Б. Физическое металловедение и разработка сталей. М.: Металлургия, 1982. 184 с.
- 3. Сильман Г. И. Методика расчета диаграмм состояния тройных систем с использованием коэффициентов межфазного распределения элементов // Журнал физической химии. 1983. Т. LVII. № 2. Ч. І. С. 307-313; № 3. Ч. ІІ. С. 548-554.

УДК 159.9

Психологические науки

В данной статье рассматриваются вопросы развития эмоционального интеллекта у старшеклассников в условиях социально-психологического тренинга. Выявлена и обоснована необходимость данного направления работы в профильных классах. Автор предлагает реализацию системы средств, обеспечивающих эмоциональное развитие школьников, рассматривает механизмы воздействия, выделяет основные этапы работы и содержание модулей тренинга.

Ключевые слова и фразы: эмоциональная сфера; эмоциональный интеллект; эмоциональное образование; саморегуляция; социально-психологический тренинг.

Любовь Борисовна Симонова, к. пед. н.

Кафедра психологии

Волгоградский государственный социально-педагогический университет lubsimonova@gmail.com

РАЗВИТИЕ ЭМОЦИОНАЛЬНОГО ИНТЕЛЛЕКТА СТАРШЕКЛАССНИКОВ В УСЛОВИЯХ ПРОФИЛЬНОГО ОБРАЗОВАНИЯ $^{\circ}$

В настоящее время современный мир, динамичный, конкурентно ориентированный, предъявляет определенные требования к личности выпускника школы. Одной из задач профильного обучения является развитие творчески мыслящей личности, способной адаптироваться к условиям новой жизни, способной к самообразованию, самоконтролю и самосовершенствованию. В профильных классах система работы психолога в основном ориентирована на помощь старшекласснику в профессиональном самоопределении. Но, кроме того, одной из важных задач психологического сопровождения является развитие эмоциональной сферы, эмоциональной культуры деятельности. Учебные предметы не решают данной проблемы, они нацелены в большей степени на развитие логического мышления, подготовку к экзаменам, поступлению в вуз.

Но, в последнее время, исследователи в области профессиональной деятельности говорят о том, что успешность в профессии обеспечивает не только уровень знаний, развитие логического интеллекта, но и развитие эмоционального интеллекта личности. Ученые установили, что около 80% успеха в социальной и личной сферах жизни определяет уровень развития эмоционального интеллекта, и лишь 20% - всем известный IQ - коэффициент интеллекта, измеряющий степень умственных способностей человека [3]. Этот вывод ученых перевернул в середине 90-х годов XX века взгляды на природу личностного успеха и развития человеческих способностей. Низкий уровень эмоционального интеллекта способен привести к трудностям в осознании и определении собственных эмоций, непониманию чувств других, трудностям в общении.

Эмоциональный интеллект в научных психологических концепциях определяется как совокупность интеллектуальных способностей к пониманию эмоциональных состояний и управлению ими. В отличие от абстрактного и конкретного интеллекта, которые отражают закономерности внешнего мира, эмоциональный интеллект отражает внутренний мир, его связи с поведением личности и взаимодействием с реальностью.

Эмоциональное развитие личности - это постепенная дифференциация эмоций, осознание своих чувств и чувств другого человека, расширение круга объектов и субъектов, вызывающих эмоциональный отклик, обогащение переживаний и формирование умений регулировать и контролировать чувства, способствующих адекватной эмоциональной реакции [5].

Почему так важно развивать эмоциональный интеллект? Многочисленные исследования ученых свидетельствуют о том, что низкий уровень эмоционального интеллекта способен привести к закреплению комплекса качеств - алекситимии. При алекситимии возникают серьезные затруднения в осознании и определении собственных эмоций, что повышает риск возникновения психосоматических заболеваний.

Зарубежные исследователи эмоционального интеллекта выявили возрастные особенности развития этого качества. Эмоциональный интеллект повышается по мере приобретения жизненного опыта, возрастая в период юности и зрелости. Это значит, что у ребенка уровень эмоционального интеллекта заведомо ниже, чем у взрослого, и не может быть ему равен [4]. Для младших школьников и подростков создано много программ развития эмоциональной сферы. В старшей школе таких программ явно недостаточно. Но любая интенсификация логического интеллекта в школьном возрасте в ущерб эмоциональному (что как раз мы и наблюдаем в профильной школе) может привести к трудностям личностного развития и даже деформациям. Именно это обстоятельство и есть причина трудностей самоактуализации многих людей, в том числе и тех, кто в детстве относился к числу одаренных детей, с опережающим умственным развитием.

В. Юркевич в своих исследованиях подчеркивает, что у 95% одаренных детей отмечаются трудности функционирования эмоционального интеллекта. Практически все проблемы развития особо одаренных детей связаны с недостатками развития эмоционального интеллекта [6]. Реальная помощь старшеклассникам состоит в организации среды, которая стимулировала бы у них развитие эмоционального интеллекта во всех его проявлениях. В. Юркевич также считает, что выраженная зависимость креативности от обучения, от

[©] Симонова Л. Б., 2012