

малый вклад фотонов (особенно при $\theta_0 = 0^\circ$), что можно объяснить процессами поглощения квантов в рассеивателе. Для больших толщин (например, $x = 2$) характерна симметричная форма кривой распределения малых θ_0 . С увеличением θ_0 происходит деформация распределения в сторону больших θ . При небольших θ_0 и больших x кривую распределения можно удовлетворительно описать функцией $\sin \theta \cos \theta$ (пример приведен для $\theta_0 = 30^\circ$, $E_0 = 1 \text{ Мэв}$, причем кривая $\sin \theta \cos \theta$ нормирована в точке $\theta = 45^\circ$), что согласуется с данными работы [3]. Следует отметить также изменение характера распределения для данных E_0 и θ_0 с ростом x : при малых толщинах барьера максимум распределения (слабо выраженный при малых θ_0) приходится на большие θ , в то время как для больших толщин x он смещается в сторону меньших θ .

Указанную разницу, по-видимому, можно объяснить ростом вклада многократно рассеянных фотонов с ростом x .

Поступила в Редакцию 1/VI 1966 г.

ЛИТЕРАТУРА

- О. И. Лейпунский, Б. В. Новожилов, В. Н. Сахаров. Распространение гамма-квантов в веществе. М., Физматгиз, 1960.
- M. Berger. J. Res. Nat. Bur. Stand., 55, 343 (1955).
- M. Berger, D. Raso. Radiation Research, 12, 20 (1960).
- E. Hayward, J. Hubble. Phys. Rev., 93, 955 (1954).
- J. Perkins. J. Appl. Phys., 26, 655 (1955).
- D. Raso. Nucl. Sci. and Engng., 17, 411 (1963).
- M. Leimdörfer. Nucl. Sci. and Engng., 17, 345 (1963).
- Д. Б. Позднеев. «Атомная энергия», 20, 317 (1966).
- Б. П. Булатов. «Атомная энергия», 7, 369 (1959).

Взаимная диффузия в системе цирконий—15 ат. % урана

Л. В. ПАВЛИНОВ

Исследовалась взаимная диффузия в системе цирконий—15 ат.% урана. Коэффициенты диффузии в высокотемпературной объемноцентрированной фазе определялись при 950—1450° С с использованием α -излучения урана. Показано, что легирование циркония ураном ведет к снижению диффузионной подвижности во всем исследованном интервале температур и повышению энергии активации. Температурная зависимость коэффициента диффузии урана в цирконии, полученная экстраполяцией параметров диффузии к нулевой концентрации урана, представлена уравнением

$$D = 1,40 \cdot 10^{-4} \exp(-27700/RT) \text{ см}^2/\text{сек.}$$

Характерная особенность диффузии в объемноцентрированных металлах с полиморфными превращениями (Zr, Ti, U) состоит в аномально низких значениях энергии активации и предэкспоненциальному множителю в некотором температурном интервале выше температуры превращения [1—9]. Полагают, что аномалии диффузионного процесса обусловлены возникновением дефектов кристаллической решетки, например вакансий.

Исследование диффузии в сплавах на основе циркония может представлять интерес как для выяснения особенностей диффузии в металлах с объемноцентрированной решеткой, так и для изыскания сплавов, обладающих лучшим по сравнению с чистым цирконием комплексом физико-механических свойств.

Взаимная диффузия в системе цирконий—уран исследовалась при концентрациях урана

5—95 ат.-% [10]. Следует указать, что результаты этой работы не согласуются с данными по самодиффузии в цирконии. Так, значение энергии активации 52000 кал/г·атом, полученное экстраполяцией к нулевой концентрации урана, существенно отличается от энергии активации самодиффузии в цирконии для температур 900—1200° С [1, 3, 4] (26000—30000 кал/г·атом). Возможно, что это расхождение связано с особенностями диффузии в чистом цирконии и малолегированных сплавах на его основе.

В настоящей работе, являющейся продолжением ранее начатых исследований процесса диффузии в металлах с объемноцентрированной кубической решеткой [2, 11—13], изучалась взаимная диффузия в сравнительно небольшом интервале концентраций урана (до 15 ат.%).

Для определения концентрационной зависимости коэффициента диффузии был использован расчетный метод Матано [14] и соответствующая экспериментальная методика.

Расчетное уравнение для вычисления коэффициента диффузии имеет вид

$$D = -\frac{1}{2t} \cdot \frac{dx}{dc} \int_0^c x dc, \quad (1)$$

где t — продолжительность диффузионного отжига; x — направление диффузии; c — концентрация.

Уравнение (1) справедливо, если

$$\int_0^1 x \, dc = 0. \quad (2)$$

Из иодидного циркония (99,6%) и сплава циркония с 15 ат. % урана, полученного из урана чистотой 99,7% в дуговой печи в атмосфере очищенного аргона, приготовляли образцы $8 \times 10 \times 16$ мм. После тщательной подготовки поверхностей приведенные в контакт образцы спекали в вакууме при 600°C и постоянной нагрузке 400 кг/см 2 в течение 1 ч. Расчеты показывают, что взаимной диффузией во время спекания можно пренебречь. Спеченые образцы подвергали диффузионным отжигам при 950 — 1450°C в течение 1—100 ч. Отжиг при 950 и 1050°C проводился в трубчатой печи в герметичных кварцевых ампулах, отпаянных при остаточном давлении 10^{-4} мм рт. ст., а при 1200 — 1450°C образцы отжигали в высокотемпературной вакуумной печи при остаточном давлении 10^{-4} — 10^{-5} мм рт. ст. Температура контролировалась платино-платинородной термопарой с точностью $\pm 5^\circ\text{C}$. После диффузионного отжига со стороны циркониевого образца снимались параллельные слои и измерялась активность остатка образца. Толщина снятого слоя измерялась с точностью 2—3 мк. Альфа-излучение образца после снятия слоя измерялось на радиометре Б-2 со сцинтилляционной приставкой. Интегральная α -активность образца пропорциональна средней концентрации урана в поверхностном слое толщиной 5 мк, поскольку α -частицы сильно поглощаются материалом образца и измерительная аппаратура, как показали эксперименты, фиксирует только излучение из поверхностного слоя толщиной порядка 5 мк. При выбранной продолжительности отжига ширина диффузионной зоны составляла ~ 600 мк, и поэтому неравномерностью

концентрации в поверхностном слое указанной толщины можно пренебречь. При таких условиях интегральную α -активность образца можно отождествить с удельной активностью на поверхности.

В таблице приведены измеренные коэффициенты диффузии для различных значений температуры и концентрации урана, а также параметры температурной зависимости коэффициента диффузии — энергия активации (ΔH) и предэкспоненциальный множитель (D_0). Из таблицы и графиков зависимости коэффициента диффузии от обратной величины абсолютной температуры (см. рисунок) видно, что D существенно зависит от концентрации, снижаясь с ее повышением, причем наиболее заметное снижение наблюдается при концентрации до 7—9 ат. % урана. Значение ΔH с повышением концентрации урана возрастает, достигает максимального значения при 9 ат. % и при более высоких концентрациях практически остается постоянным.

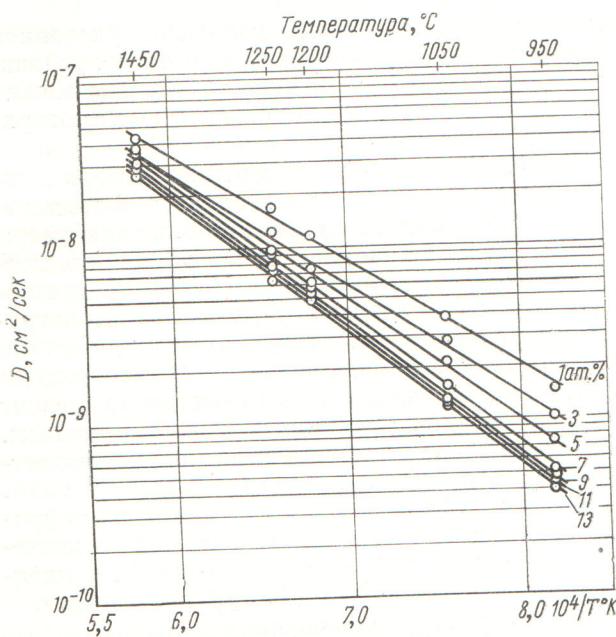
Из известного уравнения

$$D = N_A D_B + N_B D_A, \quad (3)$$

где N_A и N_B — относительные концентрации; D_A и D_B — парциальные коэффициенты диффузии компонентов A и B , следует, что в общем случае коэффициент взаимной диффузии, определяемый по методу Матано, должен сложным образом зависеть от температуры. Тот факт, что экспериментальные значения D удовлетворяют обычной экспоненциальной температурной зависимости для парциальных коэффициентов диффузии (см. рисунок), указывает на близость значений энергии активации диффузии циркония и урана при любой заданной концентрации в исследованном интервале до 15 ат. %. Близость значений энергии активации диффузии циркония (26000—30000 кал/г·атом) [1, 3, 4, 15] и урана (25800 кал/г·атом) [16] в чистом цирконии подтверждена экспериментально.

Коэффициент взаимной диффузии (см 2 /сек), энергия активации и предэкспоненциальный множитель в системе цирконий — 15 ат. % урана

Концентрация урана, ат. %	D при различных температурах, °C					D_0 , см 2 /сек	ΔH , кал/моль
	950	1050	1200	1250	1450		
1	$1,49 \cdot 10^{-9}$	$3,80 \cdot 10^{-9}$	$1,45 \cdot 10^{-8}$	$1,64 \cdot 10^{-8}$	$4,21 \cdot 10^{-8}$	$1,82 \cdot 10^{-4}$	28 400
3	$1,00 \cdot 10^{-9}$	$2,68 \cdot 10^{-9}$	$7,42 \cdot 10^{-9}$	$1,19 \cdot 10^{-8}$	$3,60 \cdot 10^{-8}$	$1,78 \cdot 10^{-4}$	29 300
5	$7,40 \cdot 10^{-10}$	$2,10 \cdot 10^{-9}$	$6,05 \cdot 10^{-9}$	$9,56 \cdot 10^{-9}$	$3,77 \cdot 10^{-8}$	$2,95 \cdot 10^{-4}$	31 200
7	$5,00 \cdot 10^{-10}$	$1,50 \cdot 10^{-9}$	$5,83 \cdot 10^{-9}$	$8,86 \cdot 10^{-9}$	$3,02 \cdot 10^{-8}$	$8,72 \cdot 10^{-4}$	34 800
9	$4,62 \cdot 10^{-10}$	$1,28 \cdot 10^{-9}$	$5,75 \cdot 10^{-9}$	$7,69 \cdot 10^{-9}$	$3,03 \cdot 10^{-8}$	$1,07 \cdot 10^{-3}$	35 700
11	$4,17 \cdot 10^{-10}$	$1,22 \cdot 10^{-9}$	$5,45 \cdot 10^{-9}$	$7,16 \cdot 10^{-9}$	$2,80 \cdot 10^{-8}$	$1,00 \cdot 10^{-3}$	35 700
13	$4,08 \cdot 10^{-10}$	$1,18 \cdot 10^{-9}$	$4,97 \cdot 10^{-9}$	$6,60 \cdot 10^{-9}$	$2,63 \cdot 10^{-8}$	$9,35 \cdot 10^{-4}$	35 600



Температурная зависимость коэффициента диффузии при различных концентрациях урана.

Из соотношения (3) следует, что если концентрация одного компонента, например B , стремится к нулю, то измеренное значение D соответствует коэффициенту диффузии компонента B в A . Тогда графическая экстраполяция полученных зависимостей D , ΔH и D_0 от концентрации к нулевой концентрации урана позволит вычислить параметры диффузии урана в цирконии. Таким образом, было получено следующее уравнение температурной зависимости коэффициента диффузии урана в цирконии:

$$D = 1,40 \cdot 10^{-4} \exp(-27700/RT) \text{ см}^2/\text{сек.} \quad (4)$$

Найденные параметры диффузии ($\Delta H = 27700 \text{ кал/г\cdot атом}$ и $D_0 = 1,40 \cdot 10^{-4} \text{ см}^2/\text{сек}$) близки соответствующим величинам для самодиффузии в β -цирконии при температурах $900-1250^\circ\text{C}$, что указывает на одинаковый механизм диффузии в чистом цирконии и сплавах с низкой концентрацией урана. Вместе с тем было показано [2], что на процесс диффузии в чистом цирконии существенное влияние оказывают дефекты кристаллической решетки (поверхности раздела, дислокации, вакансии и т. д.), возникающие при полиморфном превращении. Очевидно, такие дефекты должны также влиять и на диффузию в сплавах циркония с ураном. Однако в чистом цирконии влия-

ние избыточных дефектов уменьшается с повышением температуры, о чем свидетельствует повышение средних значений энергии активации от $26000-28000 \text{ кал/г\cdot атом}$ при $900-1200^\circ\text{C}$ до $38000 \text{ кал/г\cdot атом}$ при $1100-1500^\circ\text{C}$ [2, 15]. Подобное повышение энергии активации наблюдается при легировании циркония ураном до 7-9 ат.% и, очевидно, также вызвано устранением указанных выше дефектов. При увеличении концентрации урана до 13 ат.% энергия активации и коэффициент диффузии не изменяются в пределах ошибки эксперимента. Поэтому для исследованного интервала концентраций содержание урана 7-9 ат.% оказывается оптимальным для упрочнения циркония с объемноцентрированной кубической решеткой.

Поступила в Редакцию 13/VI 1966 г.

ЛИТЕРАТУРА

1. Е. В. Борисов и др. Металлургия и металловедение. М., Изд-во АН СССР, 1958, стр. 258.
2. В. С. Ляшенко, В. Н. Быков, Л. В. Павлинов. «Физика металлов и металловедение», 8, 362 (1959).
3. Г. Б. Федоров, В. Д. Гулякин. Металлургия и металловедение чистых металлов. Сб. трудов МИФИ. Вып. 1., М., Атомиздат, 1959, стр. 170.
4. D. Volokoff, S. May, Y. Adda. C. r. Acad. Sci., 251, 2341 (1960).
5. J. Federer, T. Lundby. Trans. AIME, 227, 592 (1963).
6. A. Mortlock, D. Tomlin. Phil. Mag., 4, 628 (1959).
7. J. Murdoch, T. Lundby, E. Stansbury. Acta Metallurgica, 12, 1033 (1964).
8. А. А. Бочвар, В. С. Кузнецова, В. С. Сергеев. В кн. «Труды Второй международной конференции по мирному использованию атомной энергии. Женева, 1958». Докл. советских ученых. Т. 3. М., Атомиздат, 1959, стр. 370.
9. Y. Adda, A. Kirianenko. J. Nucl. Materials, 1, 120 (1959).
10. Y. Adda, J. Philibert. Metallurgy and Fuels. Vol. 2, Ser V, 137 (1959).
11. В. С. Ляшенко, В. Н. Быков, Л. В. Павлинов. «Физика металлов и металловедение», 10, 756 (1960).
12. В. С. Ляшенко, В. Н. Быков, Л. В. Павлинов. Там же, стр. 727.
13. Л. В. Павлинов, В. Н. Быков. Там же, 19, 3 (1964).
14. С. Matano. Japan J. Physics, 8, 109 (1933).
15. Л. В. Павлинов. Кандидатская диссертация. Физико-энергетический институт, 1966.
16. Л. В. Павлинов, А. И. Наконечников, В. Н. Быков. «Атомная энергия», 19, 521 (1965).