УДК 669.292/293+621.785.68

## ХИМИЧЕСКАЯ ТЕХПОЛОГИЯ

Член-корреспондент АН СССР Е. М. САВИЦКИЙ, А. В. РЕВЯКИН, Ю. В. ЕФИМОВ, Б. Д. ГЛЮЗИЦКИЙ, В. Н. СУМАРОКОВ

## СВЕРХБЫСТРАЯ ЗАКАЛКА НИОБИЯ И ВАНАДИЯ

Изучение влияния экстремальных условий на структуру и свойства металлических материалов является одной из повых важных задач современной физико-химии и металловедения. Закалка из жидкого состояния с высокой скоростью охлаждения позволяет получать метастабильные фазы (твердые растворы, соединения) и даже аморфное состояние металлического материала. В настоящее время проведено значительное количество исследований по влиянию сверхбыстрого охлаждения на структуру и свойства легкоплавких материалов и сплавов средней тугоплавкости (1). Эксперименты по сверхбыстрой закалке тугоплавких материалов практически только начинаются.

Целью настоящей работы было изучение влияния скорости закалки из жидкого состоящия (до  $10^{7\circ}$  C / сек) на микроструктуру, температуру перехода в сверхпроводящее состояние ( $T_{\rm R}$ ) и другие свойства ванадия и ниобия чистотой 99,96 и 99,8 вес. % соответственно. Высокая скорость охлаждения (закалки) достигалась в специальной установке ( $^2$ ), в которой образец исследуемого металла в виде стержня нагревали в электромагнитном поле в среде особо чистого гелия. После выдержки в течение необходимого времени (в нашем случае 20-30 сек.) сила тока в индукторе резко повышалась, обеспечивая перегрев, необходимый для отрыва капли металла. Последняя падала на массивный медный диск, вращающийся со скоростью до 5000 об/мип., что обеспечивало получение ленты толщиной 0,1-0,2 мм при скорости охлаждения (по расчету) до  $6\cdot10^{6\circ}$  С / сек. Исходным материалом был металл, выплавленный в дуговой печи на медном водоохлаждаемом поду в однотипной атмосфере. Скорость его охлаждения составляла около  $50^{\circ}$  С / сек.

Исходные металлы и их закаленные образцы подвергали химическому анализу на содержание азота, углерода и металлических примесей и газовому анализу (методом вакуум-плавления) на содержание кислорода и водорода. Проведенные анализы показали, что содержание кислорода в приготовленных образцах увеличивалось не более чем на 0,01—0,02 вес. %; содержание остальных примесей практически не изменялось.

Образцы подвергались микроструктурному и рентгеновскому анализам, а также измерялась микротвердость и  $T_{\rm E}$ . Проводилась технологическая проба на прокатку при компатной температуре. Рентгенограммы образцов сняты в камере РКД методом порошка.  $T_{\rm E}$  измеряли по изменению магнитной восприимчивости с точностью до  $\pm 0.01^{\circ}$  К. Микротвердость определяли на приборе ПМТ-3 при нагрузке 20 г. Выборочно был проведен электронно-микроскопический анализ ряда образцов \*.

Исходные образцы ниобия и ванадия имели однофазную грубозеривстую полиэдрическую структуру. Микротвердость ниобия составляла 120 кг/мм², ванадия 90 кг/мм².  $T_{\rm E}$  была равна соответственно 9,3 и 5,3° К.

Изменение среднего размера зерен, микротвердости и  $T_{\kappa}$  ниобия и в надия при увеличении скорости закалки показано на рис. 1. Увеличение

<sup>\*</sup> Авторы выражают благодарность М. Б. Усикову и П. А. Хандарову за проведение исследований образдов на электронном микроскопе.

скорости закалки приводит к значительному уменьшению размеров зереи исследованных металлов. При закалке со скоростью 6·10<sup>60</sup> С / сек средний размер зерна ниобия становится меньше 5 µ, ванадия 10 µ. Микротвердость металлов при скоростях закалки до 10<sup>60</sup> С / сек повыщается плавно. При более высоких скоростях охлаждения наблюдается резкое повышение микротвердости: выше 700 кг/мм<sup>2</sup> для ниобия и выше 320 кг/мм<sup>2</sup> для ванадия. Это коррелирует с резким повышением плотности дислокаций в

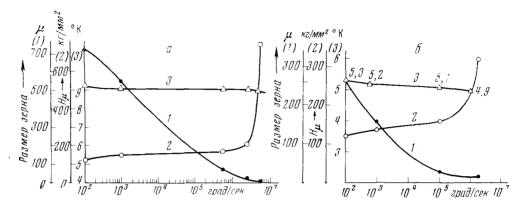


Рис. 1. Влияние скорости закалки на средний размер зерна (1), микротвердость (2) п температуру перехода в сверхироводящее состояние (3) инобия (a) и ванадия (б)

металле при таких скоростях охлаждения. На рпс. 2 показан электронномикроскопический снимок ниобия после закалки со скоростью  $6\cdot 10^{6\circ}$  С / сек, где хорошо видны вакансионные петли (А). Таким образом, увеличение скорости закалки приводит к повышению количества дефектов кристаллической решетки, что, в свою очередь, вызывает повышение твердости и прочности металла. Происходит как бы наклеп металла, выражающийся также в ушпрепии линий на рентгенограммах, особенно при скоростях закалки выше  $10^{6\circ}$  С / сек.

Изменение скорости охлаждения металла из жидкого состояния в изученных пределах (от 50 до 6·10<sup>6</sup>° C / сек) очень незначительно влияло ниобия и ванадия.  $T_{\kappa}$  пиобия понижалось 9.1° K. 5.3  $5.1 - 5.2^{\circ} \text{ K}$ ванадия — с до при **увеличении** 6 · 10<sup>6</sup>° C / cer. скорости закалки Однако, как по личении степени деформации и наклепе металла, наблюдалось увеличение ширины сверхпроводящего перехода (до  $0.3-0.5^{\circ}$  K). Повышение количества дефектов кристаллической решетки при увеличении скорости закалки приводило к новышению плотности критического тока. При 4,2° K в поле с напряженностью 5 ка плотность критического тока инобия, закаленного со скоростью  $6 \cdot 10^{6}$  С / сек, составляла около  $10^4$  а/см<sup>2</sup> (против примерно 10<sup>2</sup> а/см<sup>2</sup> для недеформированного ниобия (<sup>3</sup>)). Плотность критического тока ванадия, закаленного с той же скоростью охлаждения, при  $4.2^{\circ}$  K и 1000 э составляла немного больше  $10^{\circ}$  а/см $^{\circ}$  (против нескольких а/см² в недеформированном состоянии). Таким образом, увеличение скорости закалки в изученных пределах, аналогично увеличению степени холодной деформации, практически не влияет на величину  $T_{\kappa}$  ниобия и ванадия и вызывает повыщение плотности их критического тока.

При всех скоростях закалки образцы ниобия и ванадия обнаруживали только однофазную структуру с о.ц.к.-решеткой. Периоды решеток рассчитать не удавалось из-за сильного размытия линий рентгенограмм при больших скоростях охлаждения образцов. Однако качественные данные подтверждали мономорфиость ниобия и ванадия. Таким образом, полученные данные свидетельствуют об отсутствии высокотемпературной модифи-



Рис. 2. Электропно-микроскопический снимок инобия, закалениого из жидкого состояния (30 000 $\times$ )

кации ванадия, существование которой предполагалось в работе (4) при

температурах выше 1550° С.

Суммируя описанное выше, следует отметить, что сверхбыстрая закалка вызывает резкое измельчение зерна ванадия и ниобия, повышение количества дефектов кристаллической решетки, в частности плотности дислокаций, что обусловливает увеличение их твердости и прочности без существенного изменения пластичности, так как закаленные образцы, так же как и исходные материалы, хорошо прокатываются при комнатной температуре до микронных сечений. Быстрая закалка воздействует на сверхпроводящие свойства плобия и ванадия аналогично влиянию холодной деформации.

Институт металлургии им. А. А. Байкова Академии наук СССР Москва

Поступило 25 XII 1972

## ПИТИРОВАННАЯ ЛИТЕРАТУРА

<sup>1</sup> H. Warlimont, Zs. Meta<sup>l</sup>lkunde, **63**, H. 3 (1972). <sup>2</sup> A. В. Ревякин, Б. Д. Глюзицкий, А. М. Самарин, Зав. лаб., № 3 (1972). <sup>3</sup> Е. М. Савицкий, В. В. Бароп и др., Металловедение сверхпроводящих материалов, «Наука», 1969. <sup>4</sup> A. U. Seybolt, H. T. Simson, J. Metals, **5**, № 2 (1953).