ТЕХНИЧЕСКАЯ ФИЗИКА

Академик АН УССР В. И. АРХАРОВ, А. С. ДРАЧИНСКИЙ, В. А. ПИСАРЕНКО, З. А. САМОЙЛЕНКО, В. И. ТРЕФИЛОВ

К ВОПРОСУ О ХАРАКТЕРЕ ИЗМЕНЕНИЯ МЕЖАТОМНОЙ СВЯЗИ В МЕЖКРИСТАЛЛИТНЫХ ЗОНАХ МАЛОЛЕГИРОВАННОГО Мо В ЗАВИСИМОСТИ ОТ ТЕМПЕРАТУРЫ ОТЖИГА

С целью исследования различий в карбидообразовании в сплаве ${\rm Mo-Ti-Zr-C}$ при различных условиях отжига по изменению х и м и зма межатомной связи, что проявлялось в смещении эмиссионных линий рентгеновского спектра, были проведены рентгеноспектральные исследования поверхностных слоев межкристаллитных изломов малолегированного ${\rm Mo-cn}$ пава (${\rm Ti-0.5\%}$; ${\rm Zr-0.05\%}$; ${\rm C-0.012\%}$) в сравнении со шлифами того же сплава. Образцы отжигались в вакууме (${\rm 10^{-5}}$ тор) при различных температурах в интервале ${\rm 1400-2300^{\circ}C}$ с последующим охлаждением с печью с различной скоростью. Отдельные образцы были закалены от ${\rm 2000^{\circ}}$ в галлий, и часть из них состарена при ${\rm 800^{\circ}}$. Понижение температуры при охлаждении сопровождалось локальным распадом твердого раствора в межкристаллитных зонах. При этом микроскопически в толще кристаллитов частиц выделений почти не обнаруживалось. Разрушение образцов осуществлялось ударом при комнатной температуре. Изломы, по данным фрактографических паблюдений, были интеркристаллитными.

Предварительные данные рентгеноспектральных, рентгеноструктурных и электронно-микроскопических исследований, изложенные в (1), показали, что в результате отжига в исследуемом интервале температур химический состав межкристаллитных зон оказывается существенно отличным от состава толици кристаллита и с повышением температуры отжига меняется пемопотонно. После отжига при температурах $1400-1600^{\circ}$ и быстрого охлаждения на межкристаллитных изломах этих образцов обнаружено повышенное содержание Ті и появление частиц, дающих структурные линии карбида TiC. Отжиг при более высоких температурах, 1700—1900°, обогащал границы зерен цирконием, после отжига и охлаждения на межкристаллитных изломах обнаруживались частицы, дающие структурные отражения, соответствующие карбиду Zr, а с дальнейшим повышением температуры отжига — частицы карбида Мо₂С (рис. 1). Отжиг при температурах порядка 2200—2300° приводил к образованию на грапицах зерен довольно однородного твердого раствора. При этом ранее образовавшиеся частицы второй фазы растворялись, что наглядно видно из рис. 2.

Такое изменение химического и фазового состава в межкристаллитных зонах при незначительном изменении его в толще кристаллов, естественно, должно быть связано с изменением характера межатомной связи в межкристаллитных зонах. В межкристаллитных зонах частицы карбидов не расположены сплошным слоем, а перемежаются участками твердого раствора. Эти участки в случае очень быстрого охлаждения (закалки) после отжига представляют собой зоны твердого раствора, насыщенного углеродом и элементом, адсорбированным при температуре отжига, т. е. пересыщенного при исследуемой температуре. Небольшое замедление процесса охлаждения образцов вызывает локальный распад твердого раствора в межкристаллитных зонах. При этом количество частиц второй фазы зависит от степени распада. Полученные в нашей работе значения смещений

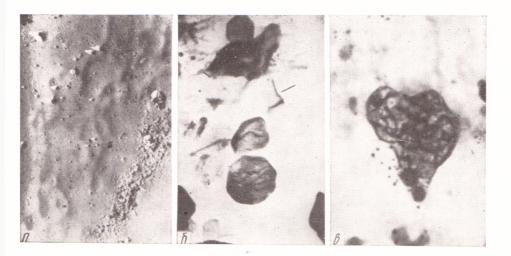
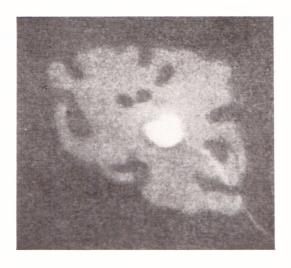


Рис. 1. Пограничные выделения второй фазы, экстрагированные с помощью углеродных реплик с образцов, отожженных в вакууме: $a=1400^\circ$, 4 час. (карбид титана); $b=1700^\circ$, 4 час. (карбид циркония); $b=2000^\circ$, 1 час (карбид молибдена); $b=1000^\circ$, 2000 х



Рпс. 2. Частичное растворение второй фазы на поверхности зерна (в изломе) после отжига в течение 3 час. при температуре 2200° ; растровая электронная микроскопия во вторичных лучах, $850\times$

характеристических линий сравнимы с данными (2) при сопоставлении

чистых карбидов с металлами.

Линии K спектра Ті и L спектра Мо, в 3 и 1 порядках соответственно, получены на вакуумном спектрографе ДРС-2 с фоторегистрацией и кристаллом кварца ($10\overline{10}$). Обратная линейная дисперсия в исследованной области длин волн была 14,6 Х/мм. Характеристическое излучение возбуждалось электронами при ускоряющем напряжении на рентгеновской трубке 10 кв и токе 6 Ма. Для исключения влияния рельефа использовалась

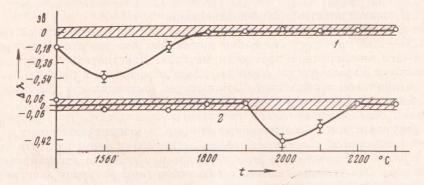


Рис. 3. Относительное смещение линии Ті $K_{\alpha_{4,2}}$ (1) и Мо $L_{\rm p_4}$ (2) после вакуумного отжига в интервале температур $1400-2300^\circ$

рентгеновская трубка с обратным выходом. Аподом служил исследуемый излом и один и тот же W-шлиф, так как в качестве эталонной для Мо служила линия $L_{\theta_1} {
m NIV}$ (для ${
m Ti} - \hat{L}_{\alpha_1} {
m Mo}$).

Анализировалось по два излома от различных образцов, отожженных при одной и той же температуре. С каждого излома получено по две рептгенограммы, которые микрофотометрировались в трех точках по высоте спектральной линии. Положение линии определялось по максимуму, найденному по 5-7 точкам на $20\,\%$ $h_{\rm max}$ *. В областях температур отжига, где наблюдались смещения линий, выходящие за пределы погрешности, количество исследуемых изломов было увеличено до 5. В работе приведены усредненные результаты (рис. 3).

Аналогичное исследование па шлифах, характеризующее состояние твердого раствора внутри зерен, не обнаружило каких-либо выходящих за пределы ошибок измерений изменений в спектрах. Следовательно, либо распад в поверхностных зонах зерен прошел значительно полнее, чем в теле зерен, либо, что более вероятно, возникающая при термической обработке адсорбция углерода в поверхностных слоях позволила наблюдать смещение линий в связи с существенно большим, чем в объеме, числом

частиц.

Как видно из рис. 3, смещения линии ${\rm Ti}K_{\alpha_{1,2}}$ и линии ${\rm Mo}L_{\beta_1}$ происходят в разных температурных интервалах. Если для ${\rm Ti}$ максимальное смещение линии наблюдалось после отжига в интервале температур $1400-1700^\circ$, то для ${\rm Mo}-2000-2100^\circ$. Такое различие может быть объяснено сложной зависимостью адсорбционной активности компонентов сплава от температуры отжига, что отмечено и ранее (1).

Характер смещения как линии титана, так и линии молибдена одинаков: оно происходит в сторону увеличения длины волны и порядок величины смещения составляет несколько десятых электронвольта. Необходимо подчеркнуть, что величина смещения линий одинакова для межкристаллитных зон, в которых распад локально обогащенного твердого раствора произошел до различной стадии: а) зоны предвыделений, б)

^{*} Методика предложена М. А. Блохиным.

мало частиц второй фазы, в) много частиц). В соответствии с объяснениями, данными в работе (2), наблюдаемое смещение линий может быть объяснено изменением степени вовлеченности 3d-электронов Ті и 4d-электронов Мо в химическую связь. В зонах границ зерен при отжиге создается концентрация углерода и одного из легирующих элементов. При этом возрастает энергия обменного взаимодействия, увеличивается перекрытие волновых функций соседиих атомов, что приводит к понижению энергетического уровня валентных электронов и, следовагельно, к длинноволновому смещению линий. Более мягкая почти-металлическая связь между этомами становится жесткой понно-ковалентной.

Следует отметить также, что еще более высокотемпературный отжиг при 2200—2300° не дает смещения линий Мо; это должно приводить к улучшению межзеренной прочности металла. Действительно, улучшение прочностных характеристик данного сплава отмечалось в работе (3). Возможной причиной этого может быть высокая растворимость углерода при

2200° и неблагоприятные условия для адсорбции.

Таким образом, полученные результаты показывают, что при разных температурах отжига исследованных сплавов и межкристаллитных сочленениях изменяются условия адсорбции легирующих элементов, что вызывает образование различного рода карбидов при наличии адсорбированного углерода. Эти условия связаны с различием температурной зависимости межкристаллитной внутренней адсорбции компонентов сплава.

Донецкий физико-технический институт Академии наук УССР Поступило 29 XII 1972

ШИТИРОВАННАЯ ЛИТЕРАТУРА

¹ В. И. Архаров, В. А. Денисюк и др., Физ. мет. и металловед., **35**, в. 3 (1973). ² М. А. Блохин, А. Т. Шуваев, Изв. АН СССР, сер. физ., **26**, 429 (1962). ³ И. А. Данющенков, А. С. Драчинский и др., Сборн. Металлофизика, **43**, Киев, 1972.