СТРУКТУРА ФОСФОРСОДЕРЖАЩЕГО НАПЛАВЛЕННОГО МЕТАЛЛА ТИПА ИНСТРУМЕНТАЛЬНЫХ СТАЛЕЙ

И. И. РЯБЦЕВ, И. А. КОНДРАТЬЕВ, В. А. КОСТИН, Д. П. НОВИКОВА, кандидаты техн. наук, И. Л. БОГАЙЧУК, А. А. БАБИНЕЦ, инженеры (Ин-т электросварки им. Е. О. Патона НАН Украины)

Исследованы особенности структуры наплавленного металла типа инструментальных сталей 30Х4В2М2ФС, 30Х2М2НСГФ и 35В9Х3ГСФ, легированных фосфором в пределах 0...1,5 мас. %. Определено, что в высоколегированном наплавленном металле образуются сложные фосфиды глобулярной формы, содержащие ванадий, молибден, хром, марганец, вольфрам, т. е. металлы, фосфиды которых термодинамически наиболее устойчивы. Доказано, что наличие таких фосфидов не ухудшает трещиностойкость наплавленного металла исследованных типов.

Ключевые слова: дуговая наплавка, высоколегированный наплавленный металл, легирование фосфором, микроструктура, микрорентгеноспектральный анализ, фосфиды, фосфидные эвтектики, трещиностойкость

В работах [1, 2] показана перспективность использования фосфора в качестве легирующего элемента в низколегированных наплавочных материалах, которые применяются для восстановления и упрочнения деталей, работающих в условиях трения металла по металлу при комнатной температуре. Наличие фосфора в этих материалах увеличивает их износостойкость и снижает коэффициент трения скольжения. Использованию фосфора в качестве легирующего элемента в наплавочных материалах препятствует недостаточная изученность вопроса о влиянии фосфора на их структуру и свойства, а также устоявшееся мнение о его отрицательном воздействии на трещиностойкость сварных швов, хотя речь идет о материалах с содержанием фосфора не выше 0,05 мас. % [3, 4]. Однако, как установлено в работе [5], в низколегированном наплавленном металле может растворяться до 1 мас. % фосфора, а свободные фосфиды в виде пограничных фосфидных эвтектик, которые и являются основной причиной образования трещин, в структуре наплавленного металла практически отсутствуют. При этом допустимо наличие в его структуре небольшого количества тугоплавких фосфидов глобулярной формы.

В настоящей работе представлены результаты исследований влияния фосфора на структуру металла, наплавленного высоколегированными порошковыми проволоками ПП-Нп-30Х4В2М2ФС, ПП-Нп-30Х2М2НСГФ и ПП-Нп-35В9Х3ГСФ, которые применяют для восстановления и упрочнения инструментов для горячего и холодного деформирования металлов и сплавов [6]. Исследовано также распределение фосфора между структурными составляющими высоколегированного наплавленного металла. Целью настоящей работы является определение пределов легирования наплавленного металла выбранных систем легирования фосфором, при которых в структуре наплавленного металла отсутствуют легкоплавкие пограничные фосфидные эвтектики, а в самом наплавленном металле трещины не образуются.

Для проведения исследований изготовлено 12 порошковых проволок диаметром 2 мм (по четыре проволоки каждой марки). Содержание фосфора в наплавленном металле каждого типа изменяли в пределах 0...1,5 мас. %. Опытными проволоками под флюсом АН-26 были наплавлены образцы для замера твердости и химического состава наплавленного металла (табл. 1), а также для проведения исследований микроструктуры и микрорентгеноспектрального анализа. Режим наплавки был следующим: I = 250...270 A; $U_{\pi} = 24...26$ В; $v_{\mu} = 28$ м/ч. Приведенные в табл. 1 данные показывают, что в отличие от низкоуглеродистого низколегированного наплавленного металла [2] фосфор практически не влияет на твердость углеродистого высоколегированного наплавленного металла, основное воздействие на нее оказывает углерод.

Исследована микроструктура образцов наплавленного металла 12 составов. Известно, что структура высоколегированного наплавленного металла во многом зависит от термического цикла наплавки, поэтому при анализе структурного состояния наплавленного металла 30Х4В2М2ФС, 30Х2М2НСГФ и 35В9Х3ГСФ использовали термокинетические диаграммы распада аустенита в этих материалах [7–9].

Как установлено в работе [7], в наплавленном металле 30Х4В2М2ФС в широком диапазоне значений скорости охлаждения имеют место бейнитное и мартенситное превращения, которые при

© И. И. Рябцев, И. А. Кондратьев, В. А. Костин, Д. П. Новикова, И. Л. Богайчук, А. А. Бабинец, 2009

apobosorasin											
Тип наплавленного металла	№ образца	С	Mn	Si	Р	Cr	Мо	W	Ni	V	HRC
30Х4В2М2ФС	1	0,30	0,98	0,83		4,31	2,14	2,32		0,37	5356
	2	0,29	1,18	1,12	0,45	3,94	2,35	1,95		0,45	5356
	3	0,33	1,05	0,97	0,93	4,17	2,43	2,14		0,29	5557
	4	0,28	0,93	1,02	1,52	4,35	2,15	1,89	_	0,42	5355
30Х2М2НСГФ	5	0,24	0,97	0,81		2,29	1,92		1,20	0,43	5152
	6	0,28	0,89	0,62	0,57	1,98	2,11		0,96	0,37	5355
	7	0,27	0,92	0,76	0,89	2,13	2,01		1,03	0,52	4951
	8	0,31	0,78	0,83	1,42	2,32	1,99		0,93	0,47	5759
35В9Х3ГСФ	9	0,33	1,08	0,63		2,56		9,17	_	0,36	5354
	10	0,35	0,96	0,75	0,47	2,31		8,93		0,52	5355
	11	0,30	0,98	0,73	1,02	2,85	_	8,97	_	0,47	5153
	12	0,27	1,02	0,81	1,39	2,43		9,21		0,42	4650

Таблица 1. Химический состав (мас. %) и твердость *HRC* металла, наплавленного опытными порошковыми проволоками

термических циклах наплавки до конца не происходят, вследствие чего в структуре наплавленного металла сохраняется остаточный аустенит.

В соответствии с этим микроструктура наплавленного металла 30Х4В2М2ФС без фосфора (рис. 1, *a*, образец № 1, табл. 1) представляет собой мартенситно-бейнитную смесь (микротвердость *HV* 0,5 3860 МПа) и остаточный аустенит (*HV* 0,5 2320 МПа).

При легировании наплавленного металла $30X4B2M2\Phi$ C с 0,45 мас. % Р (образец № 2, табл. 1), микротвердость мартенсита возрастает до *HV* 0,5 4120 МПа, а остаточного аустенита — до *HV* 0,5

257 МПа. Некоторое увеличение микротвердости, по-видимому, связано с растворением фосфора в структурных составляющих наплавленного металла (рис. 1, *δ*).

В наплавленном металле 30Х4В2М2ФС, содержащем 0,93 мас. % Р (образец № 3, табл. 1), микротвердость остаточного аустенита повышается до HV 0,5 3860 МПа, а мартенситных участков — до HV 0,5 4730...5090 МПа. В структуре наплавленного слоя образца № 3 появляются темно-травящиеся включения различных размеров (рис. 1, e).

При увеличении содержания фосфора до 1,52 мас. % (образец № 4, табл. 1) наплавленный металл 30Х4В2М2ФС имеет ячеистую структуру (микротвердость HV 0,5 3030 МПа), по границам ячеек формируются оторочки (микротвердость HV 0,5 4120 МПа), в которых располагаются фосфидные включения (рис. 1, z).

Анализ термокинетической диаграммы распааустенита наплавленного металла да 30Х2М2НСГФ [8] показывает, что в диапазоне значений скорости охлаждения, соответствующих термическому циклу наплавки, сначала происходит бейнитное, а затем мартенситное превращение. Для наплавленного металла 30Х2М2НСГФ характерна высокая (390 °C) температура начала мартенситного превращения. Вследствие значительной скорости охлаждения при наплавке мартенситное превращение до конца не происходит и в структуре наплавленного металла сохраняется остаточный аустенит. В соответствии с этим мик-



Рис. 1. Микроструктура (\times 200) образцов наплавленного металла 30Х4В2М2ФС без фосфора (*a*) и с 0,45 (*б*), 0, 93 (*в*), 1,52 мас. % (*c*) Р (здесь, а также на рис. 2 и 3 — травление электролитическое в хромовой кислоте)

A DURACION CHIEROSOFT



Рис. 2. Микроструктура (×200) образцов наплавленного металла 30X2M2HCГФ без фосфора (*a*) и с 0,57 (*б*), 0, 89 (*b*), 1,42 мас. % (*c*) Р



Рис. 3. Микроструктура (×200) образцов наплавленного металла Мартенситного превращения. 35В9ХЗГСФ без фосфора (*a*) и с 0,47 (*б*), 1,02 (*в*), 1,39 мас. % (*г*) Р Структура наплавленного

роструктура наплавленного металла 30Х2М2НСГФ без фосфора (рис. 2, *a*, образец \mathbb{N}_{2} 5, табл. 1) представляет собой мартенситнобейнитную смесь (микротвердость *HV* 0,5 3030 МПа), попадающую различными кристаллографическими осями на поверхность шлифа (светлые и темные иглы имеют одинаковую твердость). В структуре этого металла присутствует также остаточный аустенит (микротвердость *HV* 0,5 2290 МПа).

При содержании в наплавленном металле $30X2M2HC\Gamma\Phi$ 0,57 мас. % Р (образец № 6, табл. 1) мартенситно-бейнитная структура в нем укрупняется, ее микротвердость возрастает до *HV* 0,5 3860...4410 МПа. Объемная доля аустенита остается примерно на том же уровне. В структуре наплавленного металла встречаются также светлые компактные включения развитой формы, которые предварительно идентифицировали как δ-феррит (рис. 2, *б*).

Структура наплавленного металла 30Х2М2НСГФ с 0,89 мас. % Р (образец № 7, табл. 1) включает мартенсит, бейнит и остаточный аустенит (рис. 2, в). Микротвердость мартенситно-бейнитной составляющей — *HV* 0,5 4120 МПа, остаточного аустенита — *HV* 0,5 3210 МПа.

При дальнейшем увеличении содержания фосфора до 1,42 мас. % (образец № 8, табл. 1) микротвердость остаточного аустенита возрастает до HV0,53620 МПа. Мартенситно-бейнитная составляющая имеет микротвердость HV0,55490 МПа. В структуре наплавленного металла формируются цепочки фосфидов и возникают микротрещины, которые передаются от фосфида к фосфиду (рис. 2, г).

Как следует из термокинетической диаграммы распада аустенита, структура наплавленного металла 35В9Х3ГСФ при скорости охлаждения, соответствующей термическому циклу наплавки, должна состоять из игольчатого троостита, мартенсита, остаточного аустенита и карбидов [9]. При медленном охлаждении, характерном для изотермического отжига, в структуре наплавленного металла 35В9Х3ГСФ возможно появление феррита. Для этого типа наплавленного металла характерна также высокая (410 °C) температура начала мартенситного превращения.

Структура наплавленного металла 35В9Х3ГСФ без фосфора (образец № 9,

табл. 1) представляет собой мартенситно-трооститную смесь, имеющую микротвердость HV 0,54730 МПа, ориентация игл в основном под углом 60° (рис. 3, *a*). Формируются участки остаточного аустенита (HV 0,5 3620 МПа) и включения карбидов.

Структура наплавленного металла 35В9Х3ГСФ, содержащая 0,47 мас. % Р (образец

AUTRADITION



№ 10, табл. 1), аналогична структуре образца № 9 (рис. 3, δ). Микротвердость мартенситно-трооститной матрицы составляет HV 0,5 4730 МПа, остаточного аустенита — HV 0,5 3860 МПа.

При увеличении содержания фосфора до 1,02 мас. % в наплавленном металле $35B9X3\Gamma C\Phi$ (образец № 11, табл. 1) сохраняется структура, состоящая из мартенсита, игольчатого троостита и остаточного аустенита. Микротвердость мартенсита и аустенита сохраняется на одном и том же уровне. В отдельных участках структуры наплавленного металла выявлены округлые включения, возможно, фосфиды (рис. 3, *в*).

Наплавленный металл 35В9Х3ГСФ с содержанием фосфора 1,39 мас. % имеет ячеистую структуру (рис. 3, *г*, образец № 12, табл. 1), в которой есть включения карбидов, а возможно, и фосфидов. Зафиксировано также появление микротрещин.

С помощью микрорентгеноспектрального анализа исследовано распределение основных легирующих элементов, и в первую очередь фосфора, в структуре наплавленного металла всех образцов (рис. 4–6, табл. 2–5). Интегральный анализ охватывал участок в несколько десятков микрометров, что позволило определить состав матрицы наплавленного металла и ее структурных составляющих; точечный анализ был выполнен на участке диаметром 1 мкм в основном для определения наличия различных включений.

Результаты микрорентгеноспектральных исследований показали, что наплавленный металл всех систем легирования по некоторым элементам имеет достаточно высокую химическую микронеоднородность. Так, в наплавленном металле 30Х4В2М2ФС без фосфора выявлена неоднородность по кремнию и вольфраму (рис. 4, *a*, *б*; № 1– 4, табл. 2); в 30Х2М2НСГФ — по кремнию и никелю (рис. 5, *a*; № 1–3, табл. 3); в 35В9Х3ГСФ — по вольфраму и ванадию (рис. 6, *a*; № 1, 2, табл. 4).

Легирование наплавленного металла фосфором (0,5 мас. %) несколько снижает химическую микронеоднородность по этим элементам. В таком случае в наплавленном металле 30Х4В2М2ФС наблюдается неоднородность только по вольфраму (рис. 4, e, c; № 5–9, табл. 2); в 30Х2М2НСГФ — только по никелю (рис. 5, 6; № 4–6, табл. 3); в 35В9Х3ГСФ — только по кремнию (рис. 6, 6, e; № 4–7, табл. 4). Во всех трех типах наплавленного металла фосфор находится в твердом растворе практически во всех структурных составляющих, появления свободных фосфидов не зафиксировано. Одновременно имеет место значительная неоднород-

A DURANTING AND

Таблица	2. Результаты	микрорентгеноспектрального	анализа	металла,	наплавленного	порошковой	проволокой
ПП-Нп-З0Х4	4B2M2ΦC						

Содер-	Место	№ исследуе-	- Содержание элементов, мас. %									
Содер- жание Р, мас. % Без фосфора 0,45	анализа	по рис. 4	Fe	Mn	Si	Р	Cr	Мо	W	W V 0,68 0,23 2,41 0,37 3,18 0,16 3,03 0,20 2,92 0,37 1,71 0,31 0,86 0,20 3,01 0,63 2,55 0,31 0,46 0,31 0 0,18		
Без	Матрица	1	90,38	1,33	1,23	0	4,31	1,33	0,68	0,23		
фосфора	»	2	89,74	1,28	0,70	0	3,37	1,77	2,41	0,37		
	Включение	3	70,92	11,84	2,00	0,30	3,37	8,19	3,18	0,16		
	»	4	81,52	5,52	2,53	0,29	3,66	3,24	3,03	0,20		
	Матрица	5	87,83	1,95	0,50	0,42	3,49	2,51	2,92	0,37		
0,45	»	6	88,27	1,58	0,81	0,66	3,86	2,24	1,71	0,31		
	»	7	91,48	1,32	1,12	0	3,59	1,44	0,86	0,20		
	Включение	8	60,41	18,54	4,43	0,47	3,37	9,10	3,01	0,63		
	»	9	79,52	7,20	4,55	0,37	3,46	2,06	2,55	0,31		
0,93	Матрица	10	90,60	1,41	0,83	0,69	2,29	2,43	0,46	0,31		
	»	11	92,93	1,02	0,89	0,32	2,68	1,00	0	0,18		
		12	88,20	1,26	0,39	1,31	2,16	3,73	0,80	0,72		
	Включение	13	35,16	39,24	7,71	0,88	1,06	5,77	9,04	0,78		
	»	14	68,63	2,39	0,25	8,14	5,15	11,56	1,46	1,67		
	Матрица	15	85,53	1,13	0,01	1,64	3,71	2,51	4,87	0,34		
1.52	»	16	89,06	1,14	0,79	0,81	4,37	1,47	1,69	0,68		
1,02	»	17	87,15	1,66	0,37	0,95	4,02	1,97	3,74	0,17		
	Пленка фосфидная	18	67,81	2,63	0,53	6,63	8,22	7,94	4,82	1,42		

Таблица 3.	Результаты	микрорентгеноспектрального	анализа	металла,	наплавленного	порошковой	проволокой
ПП-Нп-30Х2М	12НСГФ						

Содер- жание Р, мас. % Без фосфора 0,57 0,89	Место анализа	№ иссле-	Содержание элементов, мас. %									
		дуемого участка по рис. 5	Fe	Mn	Si	Р	Cr	Мо	Ni	v		
Без	Матрица	1	91,95	1,25	0,66	0	2,21	2,43	1,21	0,29		
фосфора	»	2	90,64	1,27	0,13	0	2,28	2,80	1,33	0,47		
$\begin{array}{ c c c c c c c c c c c c c c c c c c c$	0,12	0,18	2,21	3,43	0,40	0,34						
	»	4	91,24	1,12	0,75	0,61	2,47	1,99	1,27	0,17		
0,57	»	5	91,68	1,36	0,45	0,12	1,84	2,32	1,18	0,17		
	»	6	93,81	0,94	0,49	0,04	2,25	1,49	0,60	0,24		
	»	7	87,88	1,67	0,92	0,76	4,30	2,20	0	0,31		
	»	8	86,87	1,99	1,18	0,87	3,65	1,32	0,30	0,27		
0,89	»	9	86,97	1,24	0,75	0,69	4,40	2,11	0,40	0,23		
	Включение	10	83,82	1,62	1,44	2,57	5,22	3,10	0	0,76		
	»	11	69,14	11,43	6,57	0,94	3,82	4,27	0	0,36		
	Матрица	12	90,21	2,08	0,56	0,95	2,19	2,22	1,15	0		
	»	13	91,70	1,04	0,77	0,89	2,33	2,33	0,75	0,20		
1,42	»	14	88,77	1,54	0,39	1,24	1,82	2,41	1,50	0,35		
	Включение	15	69,21	3,19	0,39	8,95	5,07	9,63	1,64	1,39		
	»	16	72,19	2,60	0,59	8,17	4,86	8,71	1,67	1,21		
	»	17	71,29	2,76	0,60	8,72	4,69	9,42	1,13	1,23		

ADDICATORICAL

Содер- жание Р, мас. % Без фосфора 0,47 1,02	Место	№ исследуе-	Содержание элементов, мас. %								
	анализа	по рис. 6	Fe	Mn	Si	Р	Cr	W	V		
Без	Матрица	1	88,87	1,38	0,30	0	2,45	6,20	0		
фосфора	»	2	90,84	1,25	0,18	0	1,74	5,39	0,60		
	»	3	88,44	1,35	0	0,23	1,72	7,38	0,38		
	»	4	90,36	1,36	0	0	1,49	5,93	0,53		
Содер- жание Р, мас. % Без фосфора 0,47 1,02 1,39	»	5	88,16	1,75	0,33	0,45	2,09	5,71	0,37		
	Включение	6	88,82	1,33	0,25	0,33	2,31	6,45	0,51		
	»	7	88,10	2,39	0,32	0,27	1,76	6,16	0,25		
Содер- жание Р, мас. % Без фосфора 0,47 1,02	Матрица	8	89,51	1,63	1,22	0,70	1,96	3,67	0,45		
	»	9	87,84	1,82	0,54	0,80	2,11	5,37	0,46		
	»	10	87,40	1,42	0,44	0,70	1,96	3,67	0,45		
	Включение	11	72,53	11,22	3,09	0,73	1,31	7,35	1,50		
	»	нализапо рис. 6FeMnSiPCrца1 $88,87$ $1,38$ $0,30$ 0 $2,45$ $>$ 2 $90,84$ $1,25$ $0,18$ 0 $1,74$ $>$ 3 $88,44$ $1,35$ 0 $0,23$ $1,72$ $>$ 4 $90,36$ $1,36$ 00 $1,49$ $>$ 5 $88,16$ $1,75$ $0,33$ $0,45$ $2,09$ ение6 $88,82$ $1,33$ $0,25$ $0,33$ $2,31$ $>$ 7 $88,10$ $2,39$ $0,32$ $0,27$ $1,76$ ца8 $89,51$ $1,63$ $1,22$ $0,70$ $1,96$ $>$ 9 $87,84$ $1,82$ $0,54$ $0,80$ $2,11$ $>$ 10 $87,40$ $1,42$ $0,44$ $0,70$ $1,96$ ение11 $72,53$ $11,22$ $3,09$ $0,73$ $1,31$ $>$ 12 $79,23$ $3,22$ $0,13$ $6,07$ $4,72$ ца13 $85,10$ $1,12$ 0 $1,56$ $2,07$ $>$ 14 $90,05$ $1,35$ $0,40$ $0,48$ $2,06$ $>$ 15 $87,78$ $0,64$ 0 $0,89$ $2,04$ цение16 $70,98$ $2,39$ 0 $7,59$ $5,86$ $>$ 17 $73,75$ $4,52$ $0,23$ $9,73$ $6,28$ а фосфидная18 $72,28$ $3,68$ $0,61$ $12,24$ $7,70$	4,72	5,49	0,75						
	Матрица	13	85,10	1,12	0	1,56	2,07	9,17	0,37		
	»	14	90,05	1,35	0,40	0,48	2,06	5,42	0,21		
1,39	»	15	87,78	0,64	0	0,89	2,04	8,26	0,36		
y	Включение	16	70,98	2,39	0	7,59	5,86	11,53	1,41		
	»	17	73,75	4,52	0,23	9,73	6,28	3,63	1,57		
	Пленка фосфидная	18	72,28	3,68	0,61	12,24	7,70	2,06	1,34		

Т а б л и ц а 4. Результаты микрорентгеноспектрального анализа металла, наплавленного порошковой проволокой ПП-Нп-35В9Х3ГСФ



Рис. 5. Микроструктура образцов наплавленного металла 30Х2М2НСГФ без фосфора (*a*) и с 0,57 (*b*), 0,89 (*b*, *c*), 1,42 мас. % (*d*, *e*) Р (см. табл. 3)

ность по фосфору: в наплавленном металле 30Х4В2М2ФС содержание фосфора колеблется в пределах 0,37...0,66 мас. %; в 30Х2М2НСГФ оно составляет 0,12...0,61 мас. %; в 35В9Х3ГСФ — 0,23...0,45 мас. %. Это объясняется, по-видимо-

му, различной степенью растворимости фосфора в α- и γ-железе [10].

При увеличении содержания фосфора до 1,00 мас. % в наплавленном металле 30Х4В2М2ФС наблюдается неоднородность по вольфраму и мо-



A DURANTERIERARI

либдену (рис. 4, д, е; № 10-14, табл. 2); в 30Х2М2НСГФ — по никелю (рис. 5, в, г; № 7–11, табл. 3); в 35В9Х3ГСФ — по кремнию и вольфраму (рис. 6, г, д; № 8–12, табл. 4). В наплавленном металле 30Х4В2М2ФС с 8,14 мас. % Р (см. рис. 4, е; № 14, табл. 2) и в 35В9Х3ГСФ с 6,07 мас. % Р (рис. 6, д; № 12, табл. 4) происходит формирование включений фосфидов глобулярной формы. Фосфиды содержат повышенную массовую долю марганца, хрома, молибдена и ванадия. В наплавленном металле 30Х2М2НСГФ с массовой долей фосфора около 1,00 % свободных фосфидов обнаружено не было. В наплавленнном металле 30Х4В2М2ФС содержание фосфора в различных структурных составляющих матрицы колеблется в пределах 0,32...1,31 мас. %; в 30Х2М2НСГФ — 0,69...0,88 мас. % Р; в 35В9Х3ГСФ оно составляет 0,70...0,80 мас. %.

В наплавленном металле 30Х4В2М2ФС с содержанием фосфора около 1,5 мас. % выявлена неоднородность по кремнию и вольфраму (рис. 4, *ж*; № 15–18, табл. 2); в 30Х2М2НСГФ — по ванадию (рис. 5, *д*; № 12–14, табл. 3); в 35В9Х3ГСФ — по кремнию, марганцу и вольфраму (рис. 6, *e*; № 13–15, табл. 4). В наплавленном металле всех трех типов отмечено появление отдельных

Рис. 6. Микроструктура образцов наплавленного металла 35В9Х3ГСФ без фосфора (*a*), а также с 0,47 (δ , ϵ), 1,02 (ϵ , d), 1,39 мас. % (e, κ) Р (см. табл. 4)

включений фосфидов компактной формы, а также фосфидных пленок (рис. 4, ж; № 18, табл. 2; рис. 5, е; № 15-17, табл. 3, рис. 6, ж; № 16-18, табл. 4). Содержание фосфора в них колеблется 5,93 (30X4B2M2ФС) до 12,24 мас. % ОТ (35В9Х3ГСФ). Фосфиды и фосфидные пленки содержат повышенную массовую долю марганца, хрома, молибдена и ванадия. Фосфор в различных структурных составляющих матрицы распределяется следующим образом: в наплавленнном металле 30X4B2M2ФС — 0,81...1,64 мас. %. в 30X2M2HCГФ — 0,95...1,64 мас. %; в 35В9Х3ГСФ — 0,48...1,57 мас. %.

Микрорентгеноспектральный анализ подтвердил ранее выполненные термодинамические расчеты равновесия химических реакций образования фосфидов основных легирующих элементов [11]. С помощью расчетов установлено, что в первую очередь следует ожидать формирования фосфидов ванадия, молибдена, хрома, марганца, вольфрама (по убывающей), т. е. тех элементов, повышенное содержание которых выявлено в фосфидах наплавленного металла исследованных типов.

Таким образом, микрорентгеноспектральный анализ показал, что с увеличением содержания фосфора

до 1,5 мас. % возрастает массовая доля растворенного фосфора в матрице наплавленного металла исследованных систем легирования. Включения фосфидов глобулярной формы формируются в наплавленном металле исследованных типов при содержании фосфора около 1 мас. %. При содержании фосфора около 1,5 мас. % происходит значительное увеличение включений фосфидов компактной формы, а также фосфидных пленок, что приводит к появлению трещин в наплавленном металле.

Исследованиями установлено, что в высоколегированном наплавленном металле образуются сложные фосфиды, содержащие в зависимости от системы легирования ванадий, молибден, хром, марганец, вольфрам, т. е. металлы, фосфиды которых наиболее термодинамически устойчивы и имеют достаточно высокую температуру плавления. Наличие таких фосфидов глобулярной формы трещиностойкость наплавленного металла исследованных типов не ухудшает.

- 1. *Рябцев И. И., Кусков Ю. М.* Перспективы использования фосфора в наплавочных материалах на основе железа // Автомат. сварка. 2003. № 1. С. 12–16.
- 2. *Триботехнические* характеристики наплавленного металла системы легирования Fe-Cr-Si-Mn-P / И. И. Рябцев, Ю. М. Кусков, В. Ф. Грабин и др. // Там же. 2003. № 6. С. 20–24.

- 3. *Влияние* фосфора на структуру и свойства металла швов при сварке низколегированных сталей / А. А. Алексеев, И. Р. Явдощин, В. Г. Войткевич, Ю. Д. Морозов // Там же. 1989. № 4. С. 7–10.
- Влияние фосфора на ударную вязкость и химическую микронеоднородность металла сварных швов / И. К. Походня, В. Г. Войткевич, А. А. Алексеев и др. // Там же. — 1992. — № 2. — С. 3–7.
- 5. Рябцев И. И., Кусков Ю. М., Новикова Д. П. Влияние фосфора на трещиностойкость низкоуглеродистого наплавленного металла системы легирования Fe–Mn–Si–Cr // Там же. 2006. № 5. С. 15–19.
- Рябцев И. А., Кондратьев И. А. Механизированная электродуговая наплавка деталей металлургического оборудования. — Киев: Экотехнология, 1999. — 62 с.
- Кондратьев И. А., Васильев В. Г., Довженко В. А. Структура и свойства металла, наплавленного порошковыми проволоками марок ПП-Нп-25Х5ФМС и ПП-Нп-30Х4В2М2ФС // Оборудование и материалы для наплавки. — Киев: ИЭС им. Е. О. Патона, 1990. — С. 56–60.
- Кондратьев И. А., Гладкий П. В. Порошковая проволока ПП-Нп-30X2М2НФ для наплавки валков горячей прокатки // Пути развития машиностроительного комплекса Магнитогорского металлургического комбината. — Магнитогорск: ЗАО «Марс», 1996. — С. 156–163.
- 9. *Фрумин И. И.* Автоматическая электродуговая наплавка. — Харьков: Металлургиздат, 1961. — 421 с.
- 10. Лунев В. В., Аверин В. В. Сера и фосфор в стали. М.: Металлургия, 1988. 256 с.
- Рябцев И. И. Расчетно-экспериментальная оценка эффективности легирования фосфором высоколегированного наплавленного металла // Автомат. сварка. — 2008. — № 5. — С. 18–22.

Peculiarities of structure of the deposited metal of the type of tool steels 30Kh4V2M2FS, 30Kh2M2NSGF and 35V9Kh3GSF, alloyed with 0...1.5 wt. % phosphorus, were investigated. Complex phosphides of the globular shape, containing vanadium, molybdenum, chromium, manganese and tungsten, i.e. metals the phosphides of which exhibit the highest thermodynamic stability, were found to form in the high-alloy deposited metal. The presence of such phosphides does not deteriorate crack resistance of the investigated types of the deposited metal.

Поступила в редакцию 31.10.2008

ДУГОВАЯ НАПЛАВКА ЗАМКОВ БУРИЛЬНЫХ ТРУБ

Разработана технология наплавки замков бурильных труб с номинальным диаметром 104...177 мм. Технология предусматривает восстановление замков в два этапа. Вначале производится наплавка самозащитной порошковой проволокой ПП-АН198 для восстановления номинального диаметра труб. Металл, наплавленный этой проволокой, имеет твердость НВ 220...310 и механические свойства на уровне значений основного металла замка — стали 40ХМФА по ГОСТ 4543—71. Затем по номинальному диаметру самозащитной порошковой проволокой ПП-АН199 наплавляют три износостойких пояска, имеющие твердость HRC 42...52.

Для наплавки используется установка У653 с дополнительными роликоопорами, укомплектованная источником питания ВДУ-506. Возможно использование других установок с аналогичными параметрами и технологическими возможностями.

Назначение и области применения. Наплавка замков бурильных труб для нефтегазовой промышленности.

Контакты: Институт электросварки им. Е. О. Патона НАН Украины 03680, Украина, Киев-150, ул. Боженко, 11 Отд. № 2 Рябцев Игорь Александрович Тел./факс: (38044) 287 63 57 E-mail: ryabtsev@paton.kiev.ua

Accessoration