(19) SU (11) 1497272 A 1

(5D 4 C 23 C 8/74

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ НОМИТЕТ ПО ИЗОБРЕТЕНИЯМ И ОТНРЫТИЯМ ПРИ ГННТ СССР

ОПИСАНИЕ ИЗОБРЕТЕНИЯ

Н АВТОРСКОМУ СВИДЕТЕЛЬСТВУ

(21) 4288232/31-02

(22) 21.07.87

(46) 30.07.89. Бюл. № 28

(71) Белорусский политехнический институт

(72) В.А.Стефанович, С.Л.Заяц и Г.И.Клещенок

(53) 621.785.5106(088.8)

(56) Авторское свидетельство СССР № 62734, кл. С 23 С 8/56, 1943.

(54) СОСТАВ ДЛЯ НИЗКОТЕМПЕРАТУРНОГО ЦИАНИРОВАНИЯ • (57) Изобретение может быть использовано в машиностроении для повышения износостойкости поверхносных
слоев стали. Целью изобретения является повышение насыщающей способности. Состав содержит следующие компоненты: мас. 7: карбид бора 20-30, фтористый натрий 4-7, желтая кровяная
соль остальное. Это позволяет в 4б раз ускорить процесс насыщения по
сравнению с известными составами.
1 табл.

2

Изобретение относится к химикотермической обработке и может быть применено для повышения свойств поверхностных слоев сплавов на основе железа.

Цель изобретения - повышение насыщающей способности.

Состав, содержащий желтую кровяную соль, дополнительно содержит карбид бора, фтористый натрий при следующем соотношении компонентов, мас. %:

Карбид бора

20-30

Фтористый натрий

4-7

Желтая кровяная соль Остальное Предлагаемый состав позволяет проводить процесс цианирования в обычной окислительной атмосфере без специального оборудования при длительных выдержках. При этом формируются развитые диффузионные слои, состоящие из карбонитридов и твердого раствора азота в м-железе. Введение в состав карбида бора и фтористого натрия при нагреве до температур насыщения обеспечивают "каркас" состава и защиту ее

от кислорода, не позволяя растекаться и окисляться обмазки.

Материалы, используемые при насыщении применялись в виде порошков: фтористый натрий NaF, карбид бора В₄С, желтая кровяная соль К₄ [Fe(CN)₆]х *3H₂O. Желтая кровяная соль используется как поставщик атомов азота, карбид бора и фтористый натрий, взаимодействуя с кислородом воздуха при нагреве, образуют защитную оболочку.

Окисление бора кислородом воздуха при t≥300°С приводит к образованию B_2O_3 , которая, взаимодействуя с NaF и кислородом, образует смесь окислов Na₂O'2B₂O₃. Наличие окислов бора и натрия образует на поверхности об-мазки стеклообразную пленку, которая предохраняет от печной атмосферы компоненты обмазки для низкотемпературного цианирования. Наличие B_2O_3 и B_4 C благоприятно влияет на процесс диффузионного насыщения азотом и углеродом. На поверхности обмазки при

20

30

взаимодействии окиси бора и карбида бора и кислорода печи образуется ${\rm CO_2}$ по реакции.

 $2 B_4C+2B_2O_3+5O_2 \rightarrow 6B_2O_2+2CO_2$.

Двуокись углерода, попадая внутрь обмазки, интенсифицирует процесс ХТО. Нагрев желтой кровяной соли до 500-600°С приводит к ее разложению:

 K_4 [Fe(CN)₆] \rightarrow 4KCN+FeC₂+N₂ КСN, взаимодействуя с CO₂, образует цианат

KCN+CO,→ KCNO+CO.

Цианат калия, термически разлагаясь, образует активные атомы азота и углерода

 $4KCNO \rightarrow K_2CO_3 + CO + N + 2KCN$, $KCNO \rightarrow K + N + CO$.

Пример. Проводили диффузионное насыщение образцов стали 5ХЗВЗМФС размером 10х10х20 мм. Обмазку готовили смешиванием порошковых компонентов с водой. Обмазку на образцы наносили толщиной не менее 5-8 мм. Затем помещали в печь, нагретую до температур химико-термической обработки.

После выдержки при 550°C в течение 3 ч из предлагаемого и известного составов образцы стали 5ХЗВЗМФС подвергались исследованиям, результаты которых представлены в таблице.

Приведенные данные показывают, что толщина диффузионного слоя при насыщении из предлагаемых смесей в 4-6 раз выше по сравнению с известными.

Введение карбида бора в количест10 вах ниже (опыт 9) или выше (опыт 6) предлагаемого предела приводит к существенному снижению толщины диффузионного слоя. Введение фтористого натрия ниже (опыт 8) и выше (опыт 7)
15 предлагаемого предела также формируются слои незначительной толщины.

Формула изобретения

Состав для низкотемпературного цианирования на основе желтой кровяной соли, о т л и ч а ю щ и й с я тем, что, с целью повышения насыщающей способности, он дополнительно содержит карбид бора и фтористый натрий при следующем соотношении компонентов, мас. %:

Карбид бора Фтористый натрий 20**-**30 4**-**7

Желтая кровяная соль Остальное

Пример	Состав смеси, мас.%			Толщина
	Карбид бора	Фтористый натрий	Желтая кро- вяная соль	слоя, мкм
Предлагае-	ون شن الدراسي بالداخية على الدراس الدراس. *	ودون وين وين المالة المناه	de les uns uns uns cast cas uns vest cast cast cast cast.	#
мый	5			
1	20	6	Остальное	130
2	30	5	^{[1}]	120
3	25	4	_11	140
4	28	7	na ¹¹ im	120
5	25 .	5	سااس	130
6	35	6		40
7	28	10	سال _س	60
8	27	2	سااس	50
9	10	5 .	¹¹	30
Известный				
10		10%-ный К	ОН+90%-ная жел-	20-30
		тая кровя	ная соль	в отдель-
	•	~		ных мес-

Составитель И.Дашкова

Редактор М.Недолуженко

Техред М.Дидык

Корректор М. Васильева

Заказ 4412/32

Тираж 942

Подписное

ВНИИПИ Государственного комитета по изобретениям и открытиям при ГКНТ СССР 113035, Москва, Ж-35, Раушская наб., д. 4/5

Производственно-издательский комбинат "Патент", г.Ужгород, ул. Гагарина, 101