



СОЮЗ СОВЕТСКИХ  
СОЦИАЛИСТИЧЕСКИХ  
РЕСПУБЛИК

(9) SU (11) 1544843 A1

(51) 5 C 25 D 3/18

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ  
ПО ИЗОБРЕТЕНИЯМ И ОТКРЫТИЯМ  
ПРИ ГННТ СССР

# ОПИСАНИЕ ИЗОБРЕТЕНИЯ К АВТОРСКОМУ СВИДЕТЕЛЬСТВУ

БЕССОЛЮЖНАЯ  
ПАТЕНТНАЯ БИБЛИОТЕКА  
БИБЛИОТЕКА

- 1  
(21) 4384109/31-02  
(22) 28.02.88  
(46) 23.02.90, Бюл. № 7  
(71) Калининградский государственный университет  
(72) А.С. Милушкин и Г.В. Дундене  
(53) 621.357.7.669.248(088.8)  
(56) Авторское свидетельство СССР № 1225279, кл. С 25 D 3/18, 1983.  
Авторское свидетельство СССР № 973673, кл. С 25 D 3/18, 1981.  
(54) ЭЛЕКТРОЛИТ НИКЕЛИРОВАНИЯ  
(57) Изобретение относится к гальванистике, в частности к электролитическому нанесению блестящих никелевых покрытий.

Изобретение относится к гальванистике, в частности к электролитическому нанесению блестящих никелевых покрытий.

Цель изобретения - повышение рассеивающей способности электролита.

Электролит содержит сернокислый никель, хлористый никель, борную кислоту и дигидрохлорид S, S'-(2-бензилокси-пропан)-дизотиомочевину.

Электроосаждение ведут при плотности тока 1-9 А/дм<sup>2</sup>, температуре 40-50°C и pH 4,5-5,5.

Входящая в состав электролита органическая добавка представляет собой кристаллическое вещество белого цвета, хорошо растворимое в воде. Синтез этого вещества осуществляют путем длительного кипячения в пропиловом спирте тиомочевины с 2-бензилокси-1,3-дихлорпропаном, синтезированным

2  
ных покрытий, которые могут быть использованы как защитно-декоративные в различных областях техники. Цель изобретения - повышение рассеивающей способности электролита. 1 л электролита содержит сернокислый никель 220-260 г; хлористый никель 25-55 г; борную кислоту 25-55 г; дигидрохлорид S, S'-(2-бензилокси-пропан)-дизотиомочевину  $1 \cdot 10^{-5} - 1 \cdot 10^{-3}$  моль. Электролит позволяет получать зеркально-блестящие, пластичные никелевые покрытия с микротвердостью 450-520 кгс/мм<sup>2</sup>, отличающиеся низкой пористостью и неизначительными внутренними напряжениями. 1 табл.

нагреванием эпихлоргидрина и бензилхлорида в присутствии дихлорида меди.

Конкретные примеры, иллюстрирующие использование электролита, представлены в таблице.

Как видно из представленных данных, присутствие в электролите никелирования дигидрохлорида S, S'-(2-бензилокси-пропан)-дизотиомочевины способствует значительному повышению рассеивающей способности электролита (до 71%) и позволяет получать покрытия с высокими физико-механическими свойствами.

Осадки имеют мелкокристаллическую структуру, гладкие, ровные с зеркальной поверхностью (94-100 отн.ед.).

Важной особенностью действия добавки является снижение объема поглощенного водорода (до 19,7 мл/100 г).

SU  
(11) 1544843 A1

и повышение пластичности стальной основы (до 98%).

Высокий ингибирующий эффект добавки объясняется адсорбцией ее на поверхности катода за счет реакционных центров серы, азота и кислорода.

Электролит стабилен в работе (100 А·ч/л) и позволяет получать ма-  
лонапряженные никелевые покрытия, в  
которых внутренние напряжения растя-  
жения ( $23 \text{ кгс}/\text{мм}^2$ ) с ростом плотности  
тока переходят во внутренние напряже-  
ния сжатия и снижаются до  $19 \text{ кгс}/\text{мм}^2$   
при  $D_k = 7 \text{ А}/\text{дм}^2$ .

Электролит обладает высокой рас-  
севающей и кроющеей способностью и  
может быть использован для нанесения  
защитно-декоративных никелевых покры-  
тий на детали со сложнопрофилирован-  
ной поверхностью.

Ф о р м у л а и з о б р е т е н и я  
Электролит никелирования, содержа-  
щий сернокислый никель, хлористый ни-  
кель, борную кислоту, блескообразоват-  
ель и воду, отличающийся тем, что, с целью повышения рассеи-  
вающей способности электролита, в ка-  
честве блескообразователя он содержит  
дигидрохлорид  $S, S'$ -(2-бензилоксипро-  
пан)-дизотиомочевину при следующем  
соотношении компонентов:

Сернокислый никель, г	220-260
Хлористый никель, г	25-55
Борная кислота, г	25-55
Дигидрохлорид $S, S'$ -(2-бензило- ксипропан)-дизо- тиомочевина, моль	$1 \cdot 10^{-5} - 1 \cdot 10^{-3}$
Вода	До 1.

Состав электролита, г/л, режимы электролиза, свойства покрытий и электролита	Показатели по примерам						
	1	2	3	4	5	6	7
Никель сернокислый	220	240	260	240	240	240	240
Никель хлористый	25	40	35	40	40	40	40
Борная кислота	25	40	55	40	40	40	40
Дигидрохлорид $S, S'$ -(2-бензилоксипро- пан)-дизотиомоче- вина, моль/л	$1 \cdot 10^{-5}$	$1 \cdot 10^{-4}$	$1 \cdot 10^{-3}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-5}$	$1 \cdot 10^{-5}$	$1 \cdot 10^{-3}$
Плотность тока, $\text{A}/\text{дм}^2$	5	3	1	7	9	7	9
Температура, $^{\circ}\text{C}$	50	50	50	50	50	50	50
pH электролита, ед.	5	5	5	5	5	5	5
Рассеивающая спо- собность, %	60	63	57	63	65	70	71
Кроющая спо- собность, %	100	100	100	100	100	100	100
Микротвердость, $\text{kgs}/\text{мм}^2$	450	548	490	510	520	510	510
Внутренние напря- жения, $\text{kgs}/\text{мм}^2$	+10	-23	-20	+19	+18	+19	+18
Пластичность, %	96	97	97	95	95	96	97
Выход по току, %	96	96	94	93	92	95	97
Объем поглощенного водорода, мг/100 г, при толщине пок- рытия 12 мкм	22,9	21,7	19,7	25,2	25,7	19,7	19,7
Степень коррозионно- го поражения, балл	I	II	I	II	II	I	II
Степень блеска, отн. ед.	100	100	100	100	94	100	98
Адгезионная проч- ность	Высо- кая	Высо- кая	Высо- кая	Высо- кая	Высо- кая	Высо- кая	Высо- кая
Пористость, пор/см <sup>2</sup> , при толщине покрытия:							
1	15	15	10	10	10	10	10
5	8	8	7	7	7	7	7
10	5	5	3	3	3	3	3
20	2	2	1	1	1	1	1

Составитель В.Игнатьев

Редактор В.Данко

Техред Л.Олийнык

Корректор М.Кучерявая

Заказ 473

Тираж 552

Подписанное

ВНИИПП 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