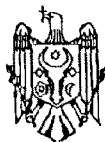




MD 1496 Y 2021.01.31

REPUBLICA MOLDOVA



(19) Agenția de Stat
pentru Proprietatea Intelectuală

(11) **1496** (13) **Y**
(51) Int.Cl: *C23F 11/08* (2006.01)
C23F 11/10 (2006.01)
C23F 11/18 (2006.01)
C01G 45/12 (2006.01)

(12) **BREVET DE INVENȚIE
DE SCURTĂ DURATĂ**

În termen de 6 luni de la data publicării mențiunii privind hotărârea de acordare a brevetului de invenție de scurtă durată, orice persoană poate face opoziție la acordarea brevetului	
(21) Nr. depozit: s 2020 0079 (22) Data depozit: 2020.07.17	(45) Data publicării hotărârii de acordare a brevetului: 2021.01.31, BOPI nr. 1/2021
(71) Solicitant: INSTITUTUL DE FIZICĂ APLICATĂ, MD (72) Inventatori: PARȘUTIN Vladimir, MD; COVALI Alexandr, MD (73) Titular: INSTITUTUL DE FIZICĂ APLICATĂ, MD	

(54) **Procedeu de protecție a oțelului de coroziune în apă**

(57) **Rezumat:**

1

Invenția se referă la domeniul protecției metalelor de coroziune în apă și poate fi utilizată pentru a inhiba coroziunea în sistemele închise ale conductelor de oțel.

Procedeu de protecție a oțelului de coroziune în apă constă în introducerea în mediul coroziv a 0,5-1,5 g/l de permanganat de potasiu KMnO_4 și 10-30 ml/l de extract apos de amarant *Amaranthus retroflexus* L., obținut

2

prin extracția ierbii uscate cu apă în raport de masă de 4:10 la temperatura de 70-90°C timp de 1-3 ore, cu filtrarea ulterioară.

Rezultatul tehnic al invenției constă în sporirea rezistenței la coroziune de până la 35 ori cu utilizarea unui inhibitor eficient, ecologic inofensiv și necostisitor.

Revendicări: 1

MD 1496 Y 2021.01.31

(54) Process for corrosion protection of steel in water

(57) Abstract:

1

The invention relates to the field of metal protection from corrosion in water and can be used to inhibit corrosion in closed steel pipeline systems.

The process for corrosion protection of steel in water comprises the introduction into the corrosive medium of 0.5-1.5 g/L of potassium permanganate KMnO_4 and 10-30 ml/L of aqueous extract of amaranth *Amaranthus retroflexus* L., obtained by

2

extraction of dry herb in water in a mass ratio of 4:10 at a temperature of 70-90°C for 1-3 hours, with subsequent filtration.

The technical result of the invention consists in increasing the corrosion resistance up to 35 times using an effective, environmentally friendly and inexpensive inhibitor.

Claims: 1

(54) Способ защиты стали от коррозии в воде

(57) Реферат:

1

Изобретение относится к области защиты металлов от коррозии в воде и может быть использовано для ингибирования коррозии в замкнутых системах стальных трубопроводов.

Способ защиты стали от коррозии в воде состоит во введении в коррозионную среду 0,5-1,5 г/л марганцовокислого калия KMnO_4 и 10-30 мл/л водного экстракта щирицы *Amaranthus retroflexus* L.,

2

полученного путем экстракции сухой травы в воде при массовом соотношении 4:10 при температуре 70-90°C в течение 1-3 ч, с последующей фильтрацией.

Технический результат изобретения состоит в повышении устойчивости к коррозии до 35 раз с использованием эффективного, экологически безопасного и недорогого ингибитора.

П. формулы: 1

Descriere:

5 Invenția se referă la domeniul protecției metalelor de coroziune în apă și poate fi utilizată pentru a inhiba coroziunea în sistemele închise ale conductelor de oțel.

Se știe că apa naturală sau tehnologică, care conține ioni de activare de clor și de sulfat, este un mediu destul de agresiv, în care coroziunea oțelului se desfășoară cu o viteză mare. Astfel, în Chișinău, pentru apa de la robinet, care conține, mg/l: Ca^{2+} - 42,5, Mg^{2+} - 19,5, HCO_3^- - 97,6, SO_4^{2-} - 203,7, Cl^- - 56,7, cu un conținut total de sare de 0,457 g/l, viteza de coroziune a oțelului St. 3 la 8 ore de testare este foarte mare, ajungând la 21 g/m²·zi. Pe măsură ce timpul de expunere crește, viteza de coroziune scade (de exemplu până la 4 g/m²·zi la 240 ore), datorită formării produselor de coroziune pe suprafața de corodare a filmului de peroxid-oxid. Cu toate acestea, peretele țevii devine mai subțire și, datorită prezenței ionilor de clor în apă, se pot forma adâncituri pe suprafață care, în unele cazuri, pot deveni penetrante, ceea ce va conduce la o situație de urgență (Паршутин В. В., Шолтоян Н. С., Сидельникова С. П., Володина Г. Ф. Ингибирование бороглоконатом кальция коррозии углеродистой стали Ст. 3 в воде. Коррозия в условиях естественной аэрации и принудительной конвекции. Электронная обработка материалов, 1999, № 5, p. 42-56).

20 Este cunoscută utilizarea permanganatului de potasiu KMnO_4 ca inhibitor al coroziunii oțelului în acid nitric de diferite concentrații, în acid acetic (81%) la temperatura de fierbere, a cuprului în acidul nitric și soluțiile de săruri, precum și a aluminiului în substanțe alcaline [1].

Dezavantajul acestui inhibitor este concentrația înaltă și micșorarea nesemnificativă a pierderilor corozive ale metalelor în mediile acide și alcaline.

25 Sunt cunoscuți diferiți inhibitori ai coroziunii, care reprezintă extracte din semințe de schinduf, lupin, vânăță, sfeclă ș.a. [2].

Dar aceste extracte pot fi utilizate numai pentru inhibarea coroziunii în soluții acide. În apă, care prezintă un mediu neutru, influența lor la diminuarea pierderilor de coroziune este nesemnificativă. Totodată metoda de extracție utilizată nu permite extragerea tuturor substanțelor în soluție, care pot inhiba coroziunea.

30 În calitate de soluție proximală poate fi luat procedeul de protecție a oțelului împotriva coroziunii în apă cu utilizarea extractului apos din frunze și tulpini uscate de rostopască *Chelidonium majus* și acid sulfuric concentrat, care se introduc în mediul coroziv în următorul raport, ml/l: extract apos de rostopască – 20-40 (sau 1,1-2,9 g, recalculat la masa uscată pe litru de mediu agresiv), acid sulfuric - 0,5-2 [3].

35 Dezavantajul acestui inhibitor este prezența în inhibitor a acidului sulfuric concentrat, ce reprezintă un pericol înalt pentru personalul de serviciu.

Problema pe care o rezolvă invenția constă în ridicarea nivelului de rezistență la coroziune a sistemelor închise de conducte din oțel.

40 Problema propusă este rezolvată prin procedeul de protecție a oțelului de coroziune în apă, care constă în introducerea în mediul coroziv a 0,5-1,5 g/l de permanganat de potasiu KMnO_4 și 10-30 ml/l de extract apos de amarant *Amaranthus retroflexus* L., obținut prin extracția ierbii uscate cu apă în raport de masă de 4:10 la temperatura de 70-90°C timp de 1-3 ore, cu filtrarea ulterioară.

45 Extractul se obține astfel: 400 g de iarbă uscată de amarant se adaugă la 1 l de apă distilată, se amestecă, și este ținută la o temperatură de 70-90°C timp de 1-3 ore. După răcire, extractul se filtrează, apoi se adaugă în mediul coroziv.

Rezultatul tehnic al invenției constă în sporirea rezistenței la coroziune de până la 35 ori cu utilizarea unui inhibitor eficient, ecologic inofensiv și necostisitor.

50 Testele la coroziune ale probelor cu dimensiuni de 50?25?3 mm au fost efectuate la imersia completă în soluție la aceeași adâncime cu accesul aerului. Rugozitatea lor inițială a fost stabilită prin șlefuire. Pierderile la coroziune au fost înregistrate gravimetric. Efectul de acțiune a inhibitorului a fost evaluat cantitativ prin viteza de coroziune k , g/m²·zi și valoarea coeficientului de inhibare $\gamma = k/k_1$, unde k_1 , k sunt vitezele de coroziune ale metalului, respectiv cu și fără utilizarea inhibitorului. Acest coeficient indică de câte ori viteza de coroziune se micșorează, ca urmare a acțiunii inhibitorului.

55 Efectul concentrației inhibitorului și a timpului de încercare asupra vitezei de coroziune k , g/m²·zi și a coeficientului de inhibare γ este prezentat în tabelele 1-3.

Tabelul 1

Influența cantității de KMnO_4 asupra parametrilor procesului coroziv al oțelului St. 3 în apă

Concentrația inhibitorului, g/l	Timpul testării, ore	Viteza de corozieune, $\text{k, g/m}^2\cdot\text{zi}$	Coeficientul de inhibare, γ
0	8	21,0	-
	24	12,0	-
	48	8,8	-
	72	6,6	-
	168	4,2	-
0,5	8	7,8	2,7
	24	5,22	2,3
	48	2,51	3,5
	72	2,06	3,2
	168	1,35	3,1
1,0	8	6,36	3,3
	24	3,69	3,25
	48	2,51	3,5
	72	1,74	3,8
	168	1,02	4,1
1,5	8	6,0	3,5
	24	3,24	3,7
	48	2,44	3,6
	72	1,61	4,1
	168	0,95	4,4

Tabelul 2

5

Influența cantității de extract apos de amarant asupra parametrilor procesului coroziv al oțelului St. 3 în apă

Concentrația extractului, ml/l	Timpul testării, ore	Viteza de corozieune, $\text{k, g/m}^2\cdot\text{zi}$	Coeficientul de inhibare, γ
0	8	21,0	-
	24	12,0	-
	48	8,8	-
	72	6,6	-
	168	4,2	-
10	8	4,0	5,25
	24	2,03	5,9
	48	1,4	6,3
	72	1,05	6,3
	168	0,5	8,4
20	8	3,5	6,0
	24	1,85	6,5
	48	1,28	6,9
	72	0,89	7,4
	168	0,55	7,64
30	8	2,96	7,1
	24	1,67	7,2
	48	1,17	7,5
	72	0,85	7,75
	168	0,525	8,0

10 Din datele prezentate în tab. 1 se vede, că adăugarea în mediul coroziv numai a permanganatului de potasiu permite să se micșoreze pierderile corozive de până la 4, 4 ori (1,5 g/l KMnO_4 la 168 ore de testare), ceea ce în mod clar este insuficient. Totodată, corozieunea în dependență de timpul de testare se inhibează neuniform.

Din datele prezentate în tab. 2 se vede, că folosirea în calitate de inhibitor al coroziei a extractului apos de amarant duce la o inhibare semnificativ mai mare a coroziei, decât în cazul administrării numai a permanganatului de potasiu.

5 Folosirea amestecului din permanganat de potasiu și extractului apos de amarant duce la un efect sinergetic al interacțiunii dintre componente și inhibarea mult mai mare a procesului de coroziune a oțelului în apă (tab. 3). Astfel, se vede, că coeficientul de inhibare γ crește cu mărirea timpului de testare, ce reprezintă o dovadă a formării pe suprafața corozivă a oțelului a unei pelicule mai dense, care inhibă procesul coroziv. Astfel, la o concentrație a extractului de 30 ml/l și o perioadă de testare de 168 ore viteza de coroziune se micșorează de până la 35 ori.

Tabelul 3

Influența introducerii în mediul coroziv a KMnO_4 (1,0 g/l) și a extractului apos de amarant asupra parametrilor procesului coroziv al oțelului St. 3 în apă

Concentrația extractului, ml/l	Timpul testării, ore	Viteza de coroziune, $k, \text{g/m}^2 \cdot \text{zi}$	Coeficientul de inhibare, γ
0	8	6,36	3,3
	24	3,69	3,25
	48	2,51	3,5
	72	1,74	3,8
	168	1,02	4,1
10	8	2,0	10,5
	24	1,1	10,9
	48	0,72	12,2
	72	0,38	17,37
	168	0,22	19,1
20	8	2,1	10,0
	24	0,97	12,4
	48	0,4	22,0
	72	0,29	22,75
	168	0,168	25,0
30	8	1,89	11,1
	24	0,92	13,05
	48	0,29	30,35
	72	0,21	31,4
	168	0,12	35,0

10

Astfel, a fost elaborat un inhibitor al coroziunii oțelurilor în apă, eficient, inofensiv din punct de vedere ecologic, care permite reducerea considerabilă a pierderilor corozive de până la 35 ori.

(56) Referințe bibliografice citate în descriere:

1. Алцыбеева А.И., Левин С.З. Ингибиторы коррозии металлов. Л., 1968, p. 77
2. Saleh R. M., Ismail A. A., Hosary A. A. Ингибирование коррозии экстрактами природных соединений. Экспресс-информация. Коррозия и защита от коррозии. М., 1985, nr. 1, p. 22-25
3. MD 1329 Y 2019.03.31

(57) Revendicări:

Procedeu de protecție a oțelului de coroziune în apă, care constă în introducerea în mediul coroziv a 0,5-1,5 g/l de permanganat de potasiu KMnO_4 și 10-30 ml/l de extract apos de amarant *Amaranthus retroflexus* L., obținut prin extracția ierbii uscate cu apă în raport de masă de 4:10 la temperatura de 70-90°C timp de 1-3 ore, cu filtrarea ulterioară.

RAPORT DE DOCUMENTARE

I. Datele de identificare a cererii

(21) Nr. depozit: s 2020 0079
 (22) Data depozit: 2020.07.17
 (71) Solicitant: **INSTITUTUL DE FIZICĂ APLICATĂ, MD**
 (54) **Titlul: Inhibitor al coroziunii oțelului în apă**

II. Clasificarea obiectului invenției:

(51) **Int.Cl:** **C23F 11/08** (2006.01)
 C23F 11/10 (2006.01)
 C23F 11/18 (2006.01)
 C01G 45/12 (2006.01)

III. Colecții și Baze de date de brevete cercetate (denumirea, termeni caracteristici, ecuații de căutare reprezentative)

MD - Intern « Documentare Invenții » (inclusiv cereri nepublicate; trunchiere automată stanga/dreapta):

C23F11/08, C23F11/10, C23F11/18, C01G45/12
 permanganat, amarant, Amaranthus, extract, coroziune, inhibitor

EA (Еапatis):

C23F11/08, C23F11/10, C23F11/18, C01G45/12
 марганц*, перманганат, амарант, Amaranthus, экстракт, коррозия, ингибитор

IV. Baze de date și colecții de literatură nonbrevet cercetate

www.google.com

V. Documente considerate a fi relevante

Categoria*	Date de identificare ale documentelor citate si, unde este cazul, indicarea pasajelor pertinente	Numărul revendicării vizate
A, D	Алцыбеева А.И., Левин С.З. Ингибиторы коррозии металлов. Л., 1968, p. 77	1
A, D	Saleh R. M., Ismail A. A., Hosary A. A. Ингибирование коррозии экстрактами природных соединений. Экспресс-информация. Коррозия и защита от коррозии. М., 1985, nr. 1, p. 22-25	1
A, D, C	MD 1329 Y 2019.03.31	1
A	MD 1371 Y 2019.09.30	1
A	MD 3867 F1 2009.03.31	1
A	RU 2289639 C1 2006.12.20	1
A	RU 2650655 C2 2018.01.12	1

* categoriile speciale ale documentelor citate:	
A – document care definește stadiul anterior general	T – document publicat după data depozitului sau a priorității invocate, care nu aparține stadiului pertinent al tehnicii, dar care este citat pentru a pune în evidență principiul sau teoria pe care se bazează invenția
X – document de relevanță deosebită: invenția revendicată nu poate fi considerată nouă sau implicând activitate inventivă când documentul este luat în considerație de unul singur	E – document anterior dar publicat la data depozit național reglementar sau după aceasta dată
Y – document de relevanță deosebită: invenția revendicată nu poate fi considerată ca implicând activitate inventivă când documentul este asociat cu unul sau mai multe documente de aceeași categorie	D – document menționat în descrierea cererii de brevet
O - document referitor la o divulgare orală, un act de folosire, la o expoziție sau la orice alte mijloace de divulgare	C – document considerat ca cea mai apropiată soluție
	& – document, care face parte din aceeași familie de brevete
P - document publicat înainte de data de depozit, dar după data priorității invocate	L – document citat cu alte scopuri
Data finalizării documentării 31.10.2020	
Examinator	GUȘAN Ala 