

• • , , , • ,
• • , • • , • • ,
« » , .

1.

•
•
• 3, , - -
- - , -
- . , -
•

The anodi dissolution of mild steel, its tendency to passivation and formation of iron hydroxydes in mineralized water is investigated depending on an initial value, contents of chloride -ions and speed of water flowing. It has been recommended the intervals of electrolyze parameters which provide the coagulant production at the economical charge of the electric power.

[1, 2].

• -
-
, , -
, -
, , •
(,) , ,
• -
,

Cr (VI) [3].

1.

(,).

1

	SO ₄ ²⁻	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Cl ⁻	NO ₃ ⁻	NH ₄ ⁺	PO ₄ ³⁻	Fe ²⁺	F ⁻
6 ÷ 7	64	68	8	37	2	0,2	0,4	2	0,12

100 .

$$L = 0,46$$

(,)

(v, /),

(1 - 7) / .

$$= L / v = 0,46 / v ,$$

$$C_{Fe} = m/V_w = m/(Q \cdot) = 1,042 \cdot \cdot CE/(v \cdot S_w \cdot) = 1,042 \cdot CE/(v \cdot S_w), / ,$$

m -

, ; V_w -

$Q = 10 v \cdot S_w$; S_w –
 CE –
 (); Q – , / ,
 , ² , ;

. 3.
 $1,15$ ² . $7 \div 15$.

5-43. -

-74. -

-253. ,

, . -

2.

(. 2) 100% - .

2

(100)

100% -

v , /	Q , /	,	i , / ² ,	Fe , /
1	0,224	27,6	0,1	0,536
1	0,224	27,6	0,2	1,072
1	0,224	27,6	0,5	2,680
3	0,672	9,2	0,1	0,179
3	0,672	9,2	0,2	0,357
3	0,672	9,2	0,5	0,893
3	0,672	9,2	1	1,787
5	1,12	5,52	0,2	0,214
5	1,12	5,52	0,5	0,536
5	1,12	5,52	1	1,072
7	1,57	3,94	0,2	0,152

$0,085$ ² -50-1-1, -1.

2 / . -

2.

2.1.

0,6 ,

(6,8)

0,12 ÷ 0,27 (0,05 ; . 3).

[4].

3

		, / ²	, B	/ ²	,
V = 0	-0,07	0,45	0,05	0,14	0,12
V = 20 /	-0,13	0,28	0,04	0,09	0,27

» . -
 $i_a = 0,2 / ^2$

< - 0,4 (. 1).

- :

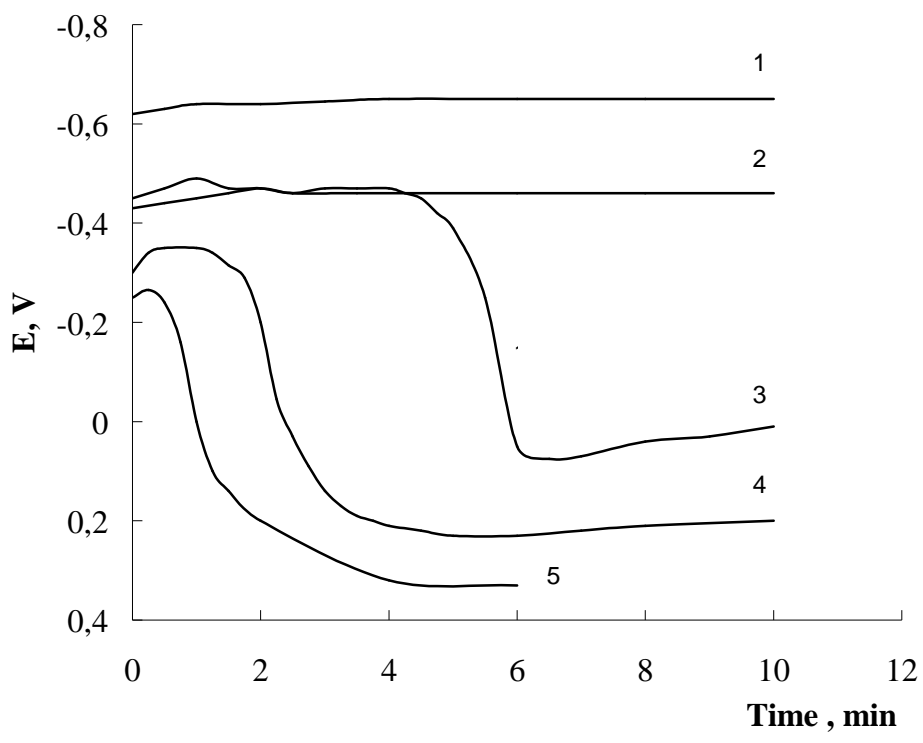
,

« » -

« » -

(Fe^{2+}) 100 %

15 / 2 . . .



. 1. (6,8)
 (/ 2): 1 - 0; 2 - 1,2; 3, 4 - 2,4; 5 - 4,7.
 3 - 0,2 / NH_4Cl

0,2 / 2

:

, ,

0,3 /

()

2.2.

(.2),

0,25 / 2

10 (

15),

0,8 .

7

: 0,255 / NH₄Cl, 160 / MgSO₄·7H₂O, 190 / CaCl₂. (

[5]

4,

(v).

(2)

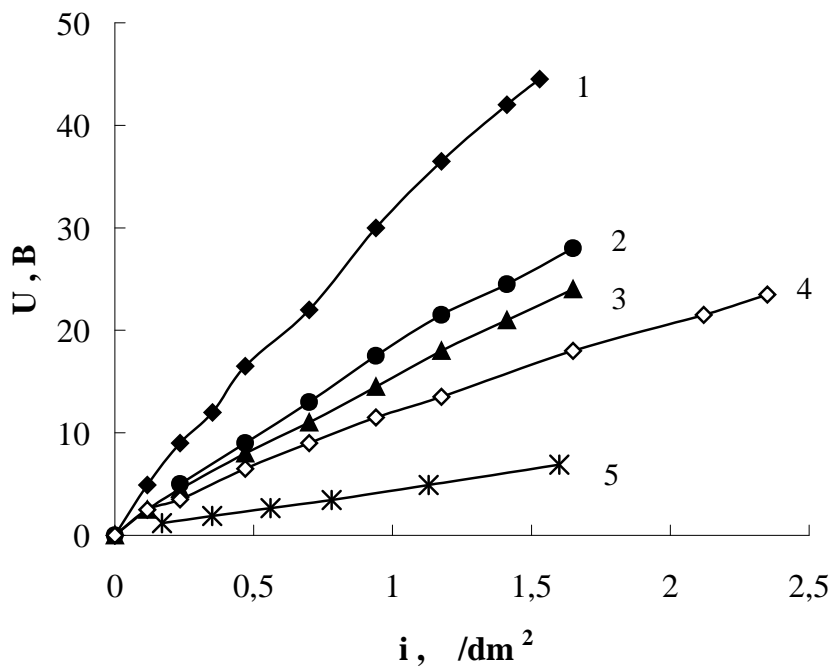
v = 5 /

$$v = 1 / \dots$$

$$1,8 \quad v = 3 /$$

$$1,2 / ^2.$$

$$3,8 / ^2.$$



. 2.

$$7(1 - 4) \quad 2(5).$$

$$(\quad): 1 \div 3 - 15; 4 - 10; 5 - 7.$$

$$(\quad / \quad): 1 - 0; 2, 4 - 0,2 \text{ NH}_4\text{Cl}; 3 - 0,2 \text{ NH}_4\text{Cl} + 0,1 \text{ NaCl}.$$

6

3

pH	v, /	i, / ²	U, B	pH
1,8	3	0,2	1,1	5,0
1,8	3	0,5	2,3	5,5
1,8	3	0,8	4,2	5,8
1,8	3	1,2	6,4	5,9
2,0	1	0,2	1,5	5,3
2,0	1	0,5	3,2	7,1
2,0	1	0,8	4,4	7,8
2,0	5	0,2	1,3	3,0
2,0	5	0,5	2,25	5,2
2,0	5	0,8	3,5	6,5
2,0	5	1,2	5,1	7,2
3,8	3	0,2	1,6	6
3,8	3	0,5	3,3	7,7
3,8	3	0,8	4,6	7,9
6,6	5	0,2	2,4	7,1
6,6	5	0,5	5,4	7,9
6,6	5	0,8	10,1	8,6

,
 ,
 ()
 . $i = 0,1 / ^2$
 .
 $0,3 / ^2$
 Fe(OH)₂.
 .
 Fe(III).
 ,
 OH⁻.
 ,
 ,
 ,
 ,
 .

$$3; \quad 0,3 - 0,6 / ^2;$$

$$4 \div 7 / .$$

1. . 3

), (

2. 100 %.

3. ,

3. ,

$$0,3 \div 0,6 / ^2$$

$$3 \div 7 / .$$

: 1. . . .

. - 2004. - 12, 4. - . 35. 2. . //

. - : . 2004. 232 . 3. . . //

». . : . 2002. 350 . 4. . . «

: . 1985. 88 . 5. . , . . .

//

. : 2003. - . 19 - 23.

15.04.07