

4.

, 1969.- 140 .

13.04.07

541.13

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

1.

. 3,

The anodic 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) / .

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

$$C_{\text{Fe}} = m/Vw = m/(Q \cdot) = 1,042 \cdot \cdot CE/(v \cdot Sw \cdot) = 1,042 \cdot CE/(v \cdot Sw), / ,$$

m -

, ; Vw -

(); Q - , / ,
 Q = 10 v · Sw; Sw - , ,
 CE - .

. 3.

1,15 ² . 7 ÷ 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.

(6,8)

0,6 ,

,

,

0,05 ;

, , , 0,12 ÷ 0,27 (. 3).

,

,

, ..

.

,

,

,

-

,

,

,

.

,

.

,

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

.

,

-

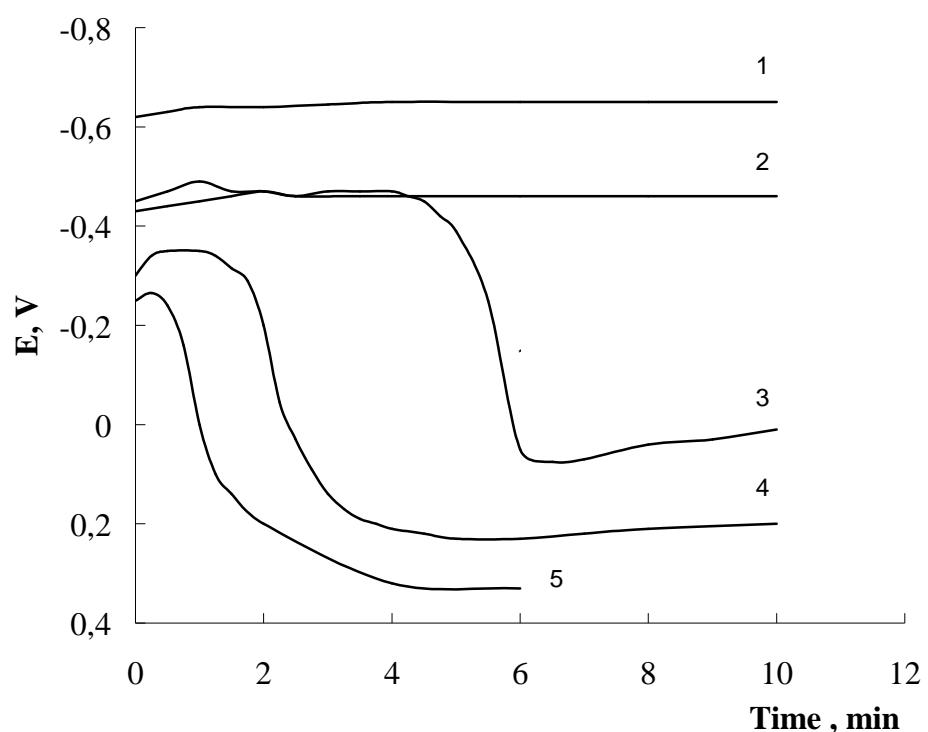
.

,

-

< - 0,4 (. 1).

i_a 0,2 / ²



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

0,2 / m^2
0,3 / .
.

2.2.

(. 2),
0,25 / m^2
10 (0,8 .
.

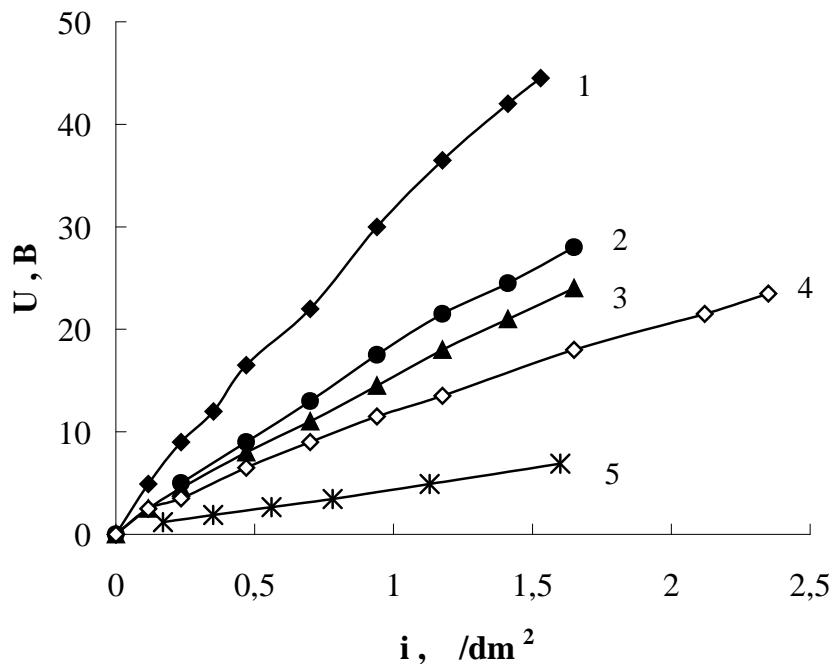
7 . ,
: 0,255 / NH_4Cl , 160 / $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$, 190 / CaCl_2 . (

[5] -

- ,
—).

4,
— ,
(v). , ,
(2) v = 5 / ,

$v = 1$ / . ,
 $v = 3$ / .
 $v = 7$ / m^2 .
 $3,8$
 $0,3$ / m^2 .



. 2.
 $7(1-4)$ $2(5)$.
 (): 1÷3 - 15; 4 - 10; 5 - 7.
 (/): 1 - 0; 2, 4 - 0,2 NH_4Cl ; 3 - 0,2 $\text{NH}_4\text{Cl} + 0,1 \text{NaCl}$.

6

,
 .
 3
 ,
 ,

pH	v, /	i, / A^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

,

,

,

()

.

$$i = 0,1 \quad / \quad ^2$$

$$0,3 \quad / \quad ^2$$

Fe(OH)₂.

Fe(III).

OH⁻

,
3; 0,3 – 0,6 / σ^2 ;
 $4 \div 7 /$

1.

. 3

, ().

2.

100 %.

3.

3.

$0,3 \div 0,6 / \sigma^2$
 $3 \div 7 /$

: 1.

. – 2004. – 12, 4. – . 35. 2. . – : . 2004. 232 . 3. . . //
» . .: . 2002. 350 . 4. . .
. 1985. 88 . 5. . , . .
. .: 2003. – . 19 – 23.

15.04.07