



26958-86

10-95

26958-86

**Lead for high-purity red lead production.
Method for determination of vanadium, cobalt,
manganese and chromium**

1709

01.07.87

: $2,5 \cdot 10^{-6}$ $1 \cdot 10^{-6}$ $1,6 \cdot 10^{-5}$ %;

$4 \cdot 10^{-5}$ %

-8.

1.

1.1.

22306

1.1.1.

©
©

, 1986
, 1997

*d*0,7 $\sqrt{2>f + D_x - D_2 - }$

(, . 1).
1.2. — **22518.1**
 1.2.1.

(, . 1).

2.

1200 / () -8 600

200 20

-18.

0,0002 . 500
 -250—2
 14919.

700 °

1770.

0,001

6

4x4

,

10—12

10—15

1,5—2,0

,

23463.

11125

1:2

1:1.

14262

1:1.

61,

30 / 3.

6709,

«

»

I

II

-02,

-03.

|

310,0—350,0

,

II—

1:2.

1:

6709

1 3;

4221

60

2:

6709

2 3;

25664

6 ;

19627

15 ;

195 90 ;
4160 6 .

3773	244	250 ;
6709	50 ;	1

5

18—20 °

1, 2, 5, 10, 20 3.

(

1).

3-

10
50—500
250—300 3.
3
20 3
2—3
,

$$50 \quad 3 \quad ()$$

$$\begin{array}{r}
 90-80 \quad 3 \\
 40-50 \\
 \hline
 100 \quad 3
 \end{array}
 \quad .
 \quad .
 \quad .$$

10³, 1,0—1,5³, 2—3³.

30 550 ' .

200
200

= 10000

250—300 3

() .

10 3 ,
200 (2—3 3
) 1,0—1,5 3

550 ° 30

5:1, 100

-8 15
0,015 1 (.
10).
(, . 1).

4.

():
— 318,4
— 345,3
— 279,4
302,1 427,4.

lgJ ,

, %.

() ()

$$C = \frac{C_1}{K_1} - \frac{C_2}{K_2},$$

{ } ;

().

—0,95

	% ,	=3	
	$2,5i 10^{-6}$	$0,9 10^{-6}$	$1 10^{-5}$
	$4 10^{-6}$	$2 10^{-6}$	$2 10^{-6}$
	$8 10^{-6}$	$3 10^{-6}$	$4 10^{-6}$
	$1 10^{-3}$	$0,4 10^{-5}$	$0,5 10^{-5}$
	$2 10^{-5}$	$0,7 10^{-3}$	$0,9 10^{-5}$
	$4 10^{-5}$	$1,5 10^{-3}$	$2 10^{-3}$
	$1 10^{-6}$	$0,4 10^{-6}$	$0,6 10^{-6}$
	$2 10^{-6}$	$0,9 10^{-6}$	$1 10^{-6}$
	$4 10^{-5}$	$2 10^{-6}$	$2 10^{-6}$
	$8 10^{-6}$	$3 10^{-6}$	$5 10^{-6}$
	$1,9 10^{-3}$	—	$0,9 10^{-3}$

	% ,	=3	
	2,5 10^{-6} 4 10^{-6} 8 10^{-6} 1 10^{-5} 2 10^{-5} 4 10^{-5}	1 10^{-6} 2 10^{-6} — 6 0,4 10^{-5} 0,9 10^{-5} 2 10^{-5}	2 10^{-6} 3 10^{-6} 5 10^{-6} 0,6 10^{-5} 1 10^{-5} 2 10^{-5}
	2,5 10^{-6} 4 10^{-6} 8 10^{-6} 1 10^{-5} 2 10^{-5} 4 10^{-5}	0,9 10^{-6} 1,5 10^{-6} 3 • 10^{-6} 0,4 10^{-5} 0,7 10^{-5} 1 10^{-5}	1 10^{-6} 2 10^{-6} 4 10^{-6} 0,5 10^{-5} 0,9 10^{-5} 2 10^{-5}

(, . 1).

, 22861.).

1*2

(

1:1.

-550 °

40—60

: 0,0895 V_2O_5 10 $6-09-1948-78$
100 3 , 3

,	10	³	10929 (-		
2—3	³⁾			-		
100	^{3,}					
1	³					
20	³	0,5				
	20	³		100	^{3,}	
1	³			100	^{3,}	
10	³	0,1		100	^{3,}	
	20	³				
1	³	0,05				
		0,050				
6008			100	³		
	1	1		5	³	
			100	,	³	
1	³					
20	³	0,5				
	5	³	1 1			
1	³			100	^{3,}	
10	³	0,1		100	^{3,}	
	5	³	1 1			
i	³	0,05				
		0,0731				
(NH ₄) ₂ CrO ₄	3774			50	³	
	10—15	³				
				100	³	
1	³					
20	³	0,5		100	^{3,}	
1	³					
10	³	3	0,1			
		3		100	^{3,}	
1	³					
		0,05				
123		0,050				
	10	³		100	³	
			1 1			
				100	,	³
1	³					
10	³	0,5		100	^{3,}	
	5	³	1 1,			

1 3 0,05 . .
 20 3 . 100 3,
 5 3 1:1,
 1 3 0,01 2—3
 - .
 10 , 1—2 3 , , 550
 , ,
 1 .

		, / 3	,	, %
1	V, ,	0,05	1,6	8 10 ⁻⁴
		0,1	2,0	2 10 ⁻³
2	V, ,	0,05	0,8	4 10 ⁻⁴
		0,1	1,0	1 10 ⁻³
3	V, ,	0,05	0,4	2 10 ⁻⁴
		0,1	0,5	5 10 ⁻⁴
4	V, ,	0,01	1,0	1 10 ⁻⁴
		0,05	0,5	2,5 10 ⁻⁴
5	V, ,	0,01	0,5	—
		0,05	0,25	1,25 10 ⁻⁴

(, . 1).

1.

• • , • • , • • , • • ,

2.

15.07.86 2126

3.

4.

61-75	.2
123-78	
195-77	.2
244-76	.2
1770-74	.2
3773-72	.2
3774-76	
4160-74	.2
4221-76	.2
6008-90	
6709-72	.2
10929-76	
11125-84	.2
14262-78	.2
14919-83	.2
19627-74	.2
22306-77	1.1
22518.1-77	1.2
22861-93	
23463—79	.2
25664—83	.2
6-09-1948-78	

5.

08.04.92 375

6.

(1997 .)
1992 . (7—92)

1,

. N5021007 10.08.95. 30.05.97. 01.07.97.
. 0,70. . 0,67. 133 , 651. 471.
, 107076, , , 14.
— " "
, , 6.
080102