

13020.7-85

Metallic chrome
Methods for determination of nitrogen

(CT 4508—84]

0809

130207—67

1985 . 1412

20

01.07.86

01.07.96

0,06 %)•

(

0,002

4508—84.

1.

1.1.
13020.0—75.
1.2.

—

0,5

23916—79.

2.

2.1.

-

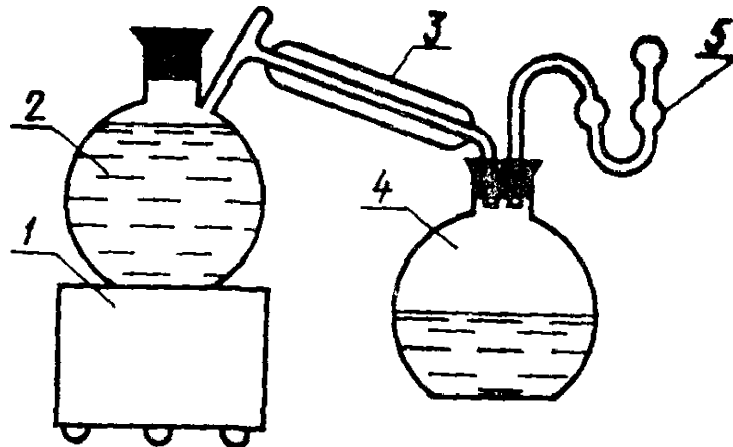
,

-

-

2.2.

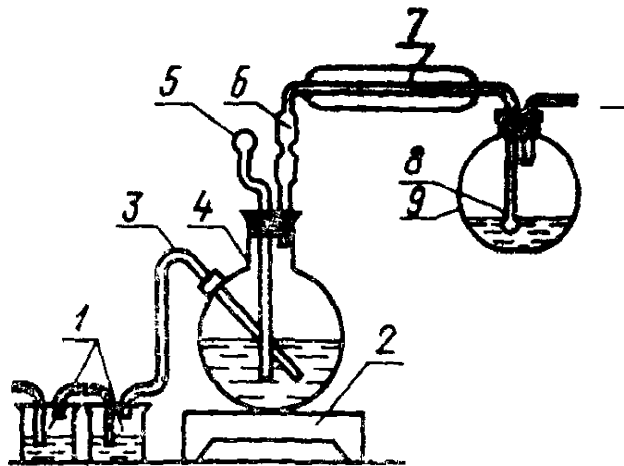
(. 1).



1— ; 2— ; 3— ; 4— ; 5—

.1

(. 2).



1— ; 2— ; 3— ; 4— ; 5— ; 6—7 ; 8—9 ; 1—3 ; 7— ; 9—

.2

10 3

(1:4)

: 50 3

0,25 3

15 %- 0,5 3 -

. 1.

3118—77 1:1 1:100.
 , 42 57 %-
 83—79.
 , 10- 4199—76, -
 : 150
 60 ° 300 3 -
 5 ° .

2—3

18704—78, 2 %-
 4204—77 1:4, 1:100
 (1/2H₂SO₄) =

= 0,002 / 3,

c(1/2H₂SO₄) = 0,002 / 3 -
 : -
 0,1000 50 3
 100 3,
 . 10 3
 250 3 150 3 ,

c(1/2H₂SO₄) = 0,002 / 3

c(1/2H₂SO₄) = 0,002 / 3 -

0,1000 50 3 ,
 250 3,
 . 5 3 250 3,
 150 3 ,

= 0,002

/ 3

, / 3,

$$\frac{-28}{V_2 m_1}$$

2 —
28 —
V₂ —

1 —

381,38,

106.
4328—77, 40 %-
1

10—20

5 3
2—3

2,7 3

2,5 3.

5853—51.

: 0,125

0,083

100 3

20490—75.

5962—67.

(II)

5-

6053—77.

4165—78.

4232—74.

24363—80, 15 %-

: 12,5

15 3

17,5

445 3

3

2.3.

2.3.1.

()

(. 2).

7
100 3

<p>250³</p> <p>100³ 2.3.2.</p> <p>0, 02 0,01 . . 0,01 > 0,03 » » 0,03 » 0,06 »</p>	<p>, 200³ , 9—10³</p> <p>, , .</p> <p>. 1,</p> <p>1</p>
<p>, %</p>	<p>,</p> <p>2,0 1,0 0,5</p>
<p>50³</p> <p>(1:100),</p> <p>10</p> <p>20³</p>	<p>(1:1), (1:100),</p> <p>4—5</p> <p>1</p>
<p>50³</p> <p>(. . 2)</p> <p>. 2.3 .</p> <p>200—250^o</p>	<p>100³</p> <p>100³</p> <p>200³</p>

, - -
 , - -
 c(1/2H₂SO₄) = 0,002 / 4—5 - -
 - -

2.4.

2.4.1. (") »

$$\left(\frac{-}{-} \right) \cdot 100,$$

V — , -

, 3;

V\ — , -

, 3;

— , / 3; -

— , .

2.4.2. - -

. 2. , -

2

, % . %

0,002	0,005	0,002
0,005	0,010	0,003
0,01	0,02	0,005
0,02	0,06	0,007

3.

3.1. - -

3.2. - -

3.3. - -

3.4.

3.4.1.

3.4.2.

. 2.

-

-

-