GB 1886.220—2016

GB 4480.1—2001

GB 4480.1—2001 　　　　, 　　　　　　　　　:

—— 　　　　　　"

1

1-   -4   2-   -6,8-

2

2.1

1- (4' -   -1' -   )-2-   -6,8-

2.2

$C_{20}H_{11}N_2Na_3O_{10}S_3 \cdot 1.5H_2O$

2.3

1

		'
		'

3 2

2

2

,w/ %	85 0	A A 4
, (NaCl) (Na$_2$SO$_4$) ,w/ %	18 0	A A 5
,w/ %	0 20	A A 6
,w/ %	3 0	A A 7
,w/ %	0 5	A A 8
( ),w/ %	0 01	A A 9
(As)/ (mg/kg)	1 0	GB 5009 11 GB 5009 76
(Pb)/ (mg/kg)	10 0	GB 5009 12 GB 5009 75

A

A.1

，

A.2

，   GB/T 6682
，   GB/T 601 GB/T 602
GB/T 603   ，

A.3

A.3.1

:1 5 g/L

A.3.2

A.3.2.1
A.3.2.2   :10 mm

A.3.3

A.3.3.1

0.1 g   (0.01 g)，   100 mL   ，

A.3.3.2

0.1 g   (0.01 g)，   100 mL   ，   1 mL，
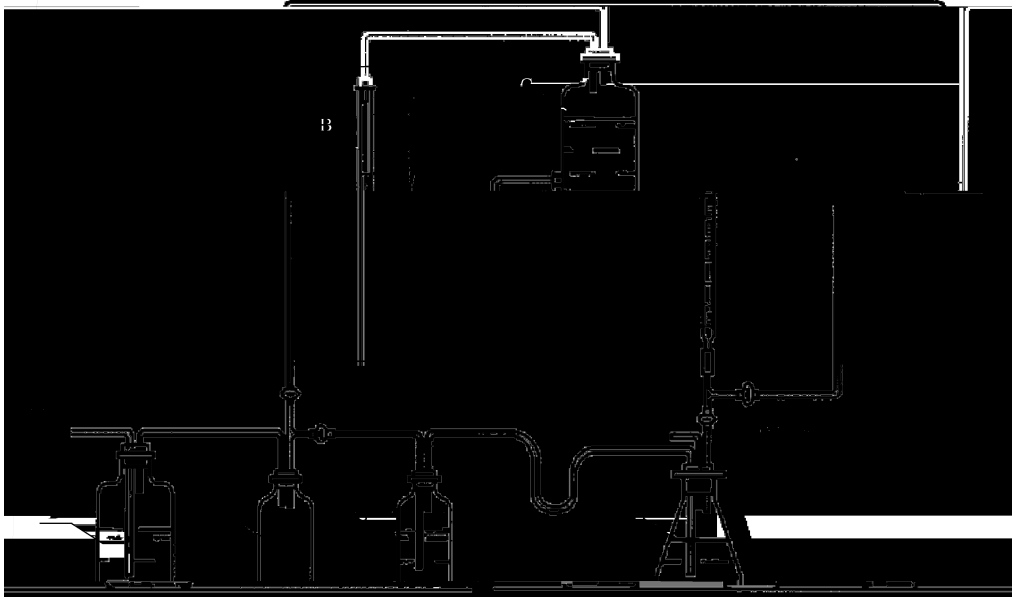100 mL，   505 nm～510 nm
        :   0.3～0.7，

A.4

A.4.1   (   )

A.4.1.1

，

A.4.1.2.2   :c(TiCl₃)＝0.1 mol／L（   ，   B）

A.4.1.2.3   :   99％

A.4.1.3

A.1

:

A ──   (500 mL)；
B ──   (50 mL)；
C ──   (2 000 mL)；
D ──   (5 000 mL)；
E ──   ；
F ──   ；
G ──

A.1

A.4.1.4

M —— (g/mol) [$M(C_{20}H_{11}N_2Na_3O_{10}S_3 \cdot 1.5H_2O) = 631.51$];

m —— (g);

1 000 —— ;

4 ——

(1)

1.0%

A.4.2

A.4.2.1

⌐

∀ M ⑤ i 4

A

(1)

1.0 %

A.5 (NaCl) (Na$_2$SO$_4$)

A.5.1

A.5.1.1

，

A.5.1.2

A.5.1.3

2 g (0.000 1 g)， 135 ±2 (30～40)mm

，135 ±2

A.5.1.4

w_2， (A.3) :

$$w_2 = \frac{m_2 - m_3}{m_4} \times 100 \%$$ ……………………………(A.3)

:

m_2—— ， (g) ;

m_3—— ， (g) ;

m_4—— ， (g)

(1)

0.2 %

A.5.2 (NaCl)

A.5.2.1

， ，

，

， 1 mL， ， 30 min（ ）

， 5 g， 60 min（ ）， （

） 10 mL 3 ， 200 mL ， ，

F_L i "

，   ，   ，   ，
             ，   2 min

A.5.3.4

（ Na₂SO₄ ） w_4， （A.5）   ：

$$w_4 = \frac{\frac{V_3 - V_2}{1\,000} \times c_2 \times \frac{M_2}{2}}{m_6 \times \frac{25}{200}} \times 100\% \quad\quad\quad\quad\quad\quad\quad (A.5)$$

:

V_3 ——   ，   (mL)；
V_2 ——   ，   (mL)；
$1\,000$ ——   ；
c_2 ——   ，   (mol/L)；
M_2 ——   ，   (g/mol)[$M(Na_2SO_4)=142$]；
2 ——   ；
m_6 ——   ，   (g)；
25 ——   ，   (mL)；
200 ——   ，   (mL)
                    （ 1   ）
                  0.2%

A.5.4   （ **NaCl** ）   （ **Na₂SO₄** ）

（ NaCl ）   （ Na₂SO₄ ） w_5， （A.6）   ：
$$w_5 = w_2 + w_3 + w_4 \quad\quad\quad\quad\quad\quad (A.6)$$
:

w_2 ——   ，%；
w_3 —— （ NaCl ）   ，%；
w_4 —— （ Na₂SO₄ ）   ，%
                  1

A.6

A.6.1

             ，

A.6.2

A.6.2.1   (G₄)：   5 μm~15 μm
A.6.2.2

A.6.3

    3 g （   0.001 g），   500 mL   ，   50   ~60   250 mL，   ，

135 ±2   (G$_4$)   ，   ， 135   ±
2

A.6.4

w_6，   (A.7)   :

$$w_6 = \frac{m_7 - m_8}{m_9} \times 100\% \qquad \cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots(A.7)$$

:

m_7 ——   ，   (g)；
m_8 ——   ，   (g)；
m_9 ——   ，   (g)
(2)
0.2%

A.7

A.7.1

，   ，

A.7.2

A.7.2.1
A.7.2.2
A.7.2.3   :1 + 1
A.7.2.4   :4 + 96
A.7.2.5   :4 g/L

A.7.3

A.7.3.1
A.7.3.2   :1   ，150 mm×250 mm
A.7.3.3   : 240 mm×300 mm
A.7.3.4   :100 μL
A.7.3.5   :50 mL
A.7.3.6   (G$_3$):   15 μm~40 μm
A.7.3.7 50 mm
A.7.3.8 10 mm

A.7.4

A.7.4.1
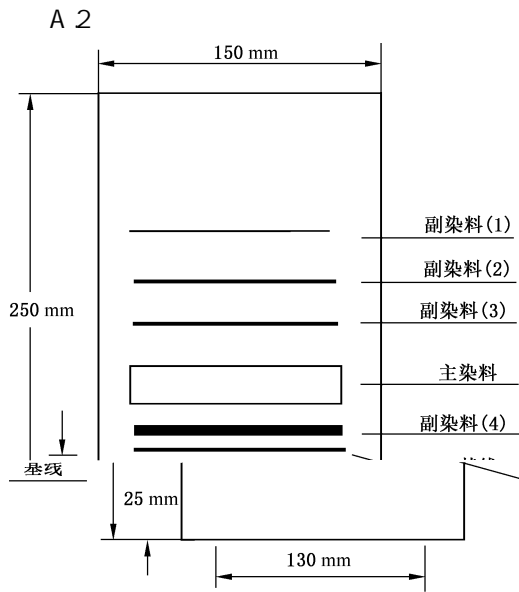
A.7.4.1.1   :   +   +   = 6 + 2 + 3
A.7.4.1.2   :20   ~ 25

A.7.4.2

1 g   (0.001 g)，   ，   ， 100 mL   ，

A.7.4.3

100 μL　　　　　　　　　　　　25 mm

5 mm，　　130 mm，

10 mm，　　　　　　　150 mm

A 2

	150 mm
250 mm	副染料(1)
	副染料(2)
	副染料(3)
	主染料
	副染料(4)
基线	
25 mm	130 mm

A2

5 mm×15 mm　　　　　　50 mL　　　　　　　　5 mL，

A.7.4.6

w_7，（A.8）：

$$w_7 = \frac{\dfrac{(A_n - b_n)}{5}}{(A_s - b_s) \times \dfrac{100}{2}} \times w_1 \times 100\% \quad\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots(A.8)$$

：

A_n —— 50 mm ；

b_n —— 50 mm ；

5 —— 10 mm ；

A_s —— 10 mm ；

b_s —— 10 mm ；

$\dfrac{100}{2}$ —— i 1% 时 ； i

w_1 —— ，%

1

(1)

0.2%

A.8

A.8.1

A.8.2

A.8.2.1

A.8.2.2 :0.02 mol/L

A.8.2.3 1-

! %

A.8.4

A.8.4.1   :238 nm

A.8.4.2   :40

A.8.4.3   :A: ;B:
          :40 min   A   B = 100   0 (   )   A   B = 60   40 (
)

A.8.4.4   :1 mL/min

A.8.4.5   :20 μL
               ,   ,

A.8.5

         0.1 g   (0.000 1 g),   ,   100 mL

A.8.6

          0.01 g (0.000 1 g)   24 h   1-   -4-   2-   -6,8-
      2-   -3,6-   6-   -2-   100 mL
   10.0 mL 5.0 mL 2.0 mL 1.0 mL   ,   100 mL

A.8.7

      A.8.4   ,
               ,   ,   ,
                              1-   -4-   2-   -6,8-   2-   -3,6-
6-   -2-   ,   D

A.8.8

               w_{12},   (A.9)   :
               $w_{12} = w_8 + w_9 + w_{10} + w_{11}$ ……………………………(A.9)
      :
   w_8——1-   -4-   , %；
   w_9——2-   -6,8-   , %；
   w_{10}——2-   -3,6-   , %；
   w_{11}——6-   -2-   , %

A.9   (   )

A.9.1
                    ,

A.9.2

A.9.2.1

A.9.2.2　　　　　　:1 + 10

A.9.2.3　　　　　　:1 + 3

A.9.2.4　　　　　:500 g/L

A.9.2.5　　　　　:200 g/L

A.9.2.6　　　　　:40 g/L

A.9.2.7　　　　　:4 g/L

A.9.2.8　R　　　:20 g/L

A.9.2.9　　　　　:3.52 g/L

A.9.2.10　　　　　:　　　　　　0.500 0 g　　　　　　，　　500 mL　　　，　150 mL

　　(1 + 3)　3　　　　　　，　　500 mL　　　，　　　　　25 mL　　　250 mL

　　，　　　　　　　　　0.100 0 g/L

A.9.3

A.9.3.1

A.9.3.2　　　:40 mm

A.9.4

　　　2 g　(　　0.001 g)　150 mL　　，　100 mL　5 mL　　　　(40 g/L)，

　　　　　　　　　，　　　　　　　　　50 mL

　，　　　　10 mL　　　(4 g/L)　　　　　，　　　　　　10 mL

　(1 + 3)　　　　3　　　　　　　，　　　100 mL，

A.9.5

　　2.0 mL　　　　　100 mL　　　，　　(1 + 10)　　　，　　　，

A.9.6

　10 mL　　，　　　　　　　　，　　　　　　　　10 min

　1 mL　　　0.5 mL　　　，　　　　　　　10 min，

　　25 mL　　　1 mL R　　　10 mL

　　R　　　　　，　　　　　，

　，　　　　　　15 min

　　　，　10 mL　　　，

A.9.7

　10 mL　　(1 + 10) 10 mL　　　1 mL R　　　25 mL　　　，

A.9.8

　　　，510 nm

　　A_a　A_b，

A.9.9

A_b A_a 0.01 %

A_a A_b

B

B.1

B.1 .1
B.1 2
B.1 3   :200 g∕L
B.1 4   :1 + 1
B.1 5
B.1 6 $:c\left(\dfrac{1}{6}K_2Cr_2O_7\right)=0.1\ mol∕L$

B.2

                A .1

B.3

B.3 .1

                              75 mL   ,   1 000 mL   ,
              ,   ,   ,

B.3 2

              3 g (0.000 1 g)   ,   500 mL   ,   ,
    50 mL   ,   ,   25 mL   ,
        ,   35 mL   ,
            ,   25 mL   ,
    ,   ,

B.3 .3

                              c (Ti Cl $_3$),   (mol∕L),   (B .1)   :
                                $$c\ (Ti\ Cl_3)=\dfrac{V\times c}{V_1 - V_2}$$ …………………………(B .1)
          :
    V ——   ,   (mL)；
    c ——   ,   (mol∕L)；
    V_1 ——   ,
                (mL)；
    V_2 ——   ,   (mL)
                4

C

C.1

C.1.1

C.1.2

C.1.3 $:c\left(\dfrac{1}{2}H_2SO_4\right)=0.1\ \text{mol}/L$

C.1.4 ： 0.1 g ， 10 mL ，

C.1.5 pH

C.2

12.25 g ， 500 mL ， 1 000 mL ， ，

C.3

20 mL ， 250 mL ， 50 mL ， pH 8， ， ，

2 min

C.4

$c\left(\dfrac{1}{2}BaCl_2\right)$， (mol/L)， (C.1) ：

$$c\left(\dfrac{1}{2}BaCl_2\right)=\dfrac{V\times c}{V_1}\qquad\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots\cdots(\text{C.1})$$

：

V —— ， (mL)；

c —— ， (mol/

D

D.1

D.1

:
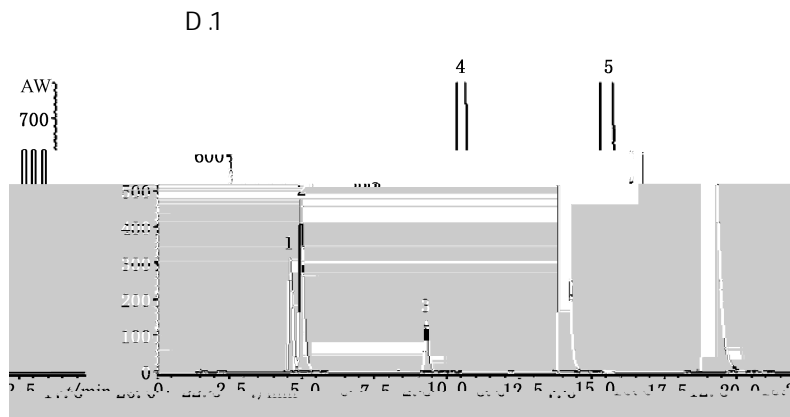
1 —— 2   -6、8-   ;

2 —— 2   -3、6-   ;

3 —— 1-   -4   ;

4 —— 6   -2-   ;

5 ——

D.1

D.2

D.1

D.1

		/ min
1	2 -6、8-	4.59
2	2 -3、6-	4.97
3	1- -4	9.29
4	6 -2-	13.92
5		18.88
:		,