



1886 213—2016

2016 08 31

2017 01 01

1

、
、
—
◦

2

2.1

SO₂

2.2

64.06(2013)

3

3.1

1 。
1

		GB/T 3637—2011 4.2 , ;

3.2

2 。
2

2

(SO ₂) _w /%	≥99.9	6.0~7.0	A A.4
(Pb)/(mg/kg)	≤ 2.0	—	A A.5
(Se)/(mg/kg)	≤ 20.0	2.0	A A.6
(As)/(mg/kg)	≤ 2.0	0.20	A A.7

2 ()

(Fe)/(mg/kg)	≤	—	5.0	A A.8
·w/%	≤	0.05	—	A A.9
·w/%	≤	0.05	—	A A.10
(Cl)/(mg/kg)	≤	—	5	A A.11
(Pb)/(mg/kg)	≤	—	2	GB 5009.74
/(mg/kg)	≤	—	50	A A.12

.1

2

3

31

3.1.1

3.1.2

32

3.2.1

322

4 ()

4.1 ()

$$(\text{SO}_2) \quad w_1, \quad (\text{A.1}) \quad : \\ 100\% \quad (w_1) \quad (\text{A.1})$$

W₃ = 1.5, W₄ = 1.0, W₅ = 0.5, W₆ = 0.25.

1

42 ()

42.1

, °, ,
°.

42.2

42.2.1 $c(\frac{1}{2}I_2) = 0.1 \text{ mol/L}$.42.2.2 $c(Na_2S_2O_3) = 0.1 \text{ mol/L}$.

42.2.3 : 5 g/L.

42.3

50 mL , °. 2.0 g , 0.000 2 g,

5.3.2

(),
 . 3 mL 10 mL , 15 min, . ,
 100 mL , , 10 mL 100 mL ,
 , . A, .

5.3.3

GB 5009.12 A .

6 ()

: 0.5 mL A, GB 5009.93—2010
 .
 : 2 g , 0.001 g, , 10 mL ,
 5 mL, 5 mL (6 mol/L) , ,
 100 mL , , , . 10 mL , , GB 5009.93—2010
 .

7 ()

: GB 5009.76 A .
 : 40 g , 0.01 g,
 5 mL, , GB 5009.76 .

8 ()

8.1

8.1.1 : 10% .

8.1.2 : 100 g/L .

8.1.3 - (pH≈3) .

8.1.4 1,10- : 2 g/L .

8.1.5 : 1 mL (Fe)0.010 mg, 10 mL GB/T 602
 , 100 mL , , .

8.1.6 pH .

8.2

2 g±0.001g , 50 mL , 5 mL , pH 3(
 pH), 2 mL , , 10 mL - (pH≈3),
 2 mL 1,10- , 50 mL , 5 min.
 : 1 mL , 10 mL, .

.9

GB/T 3637—2011 4.1.1 , 50 g , •
 , 0.01 g . GB 5009.3—2010 • .
 w_3 °

.10

.10.1

GB/T 3637—2011 4.1.1 , 50 g , 1 h
 250 mL ° . °
 , ° , 1 h , , 0.01 g .

.10.2

w_4 , (A.3) :
 $w_4 = \frac{m_2 - m_3}{m_4} \times 100\%$ (A.3)
 :
 m_2 — , (g) ;
 m_3 — , (g) ;
 m_4 — , (g) . °
 °
 0.2% .

.11 ()

.11.1

, , ° .

.11.2

.11.2.1 : 1+5 .
 .11.2.2 : 17 g/L .
 .11.2.3 : 1 mL (Cl) 0.1 mg .

.11.3

10.00 g ± 0.01 g , , 5 min,
 50 mL , 40 mL, 5 mL 1 mL ,
 , , 5 min ° . °
 : 0.5 mL , , , 40 mL, 5 mL
 1 mL , , , 5 min ° .

.12

.12.1

.12.1.1 :100 mL.

.12.1.2 : $800\text{ }^{\circ}\text{C} \pm 25\text{ }^{\circ}\text{C}$ 。

.12.2

.123

$$w_6, \quad \quad (\text{A.4})$$

2

$$m_6 = \dots , \quad (g); \\ m_5 = \dots , \quad (g).$$

0.2%。