2017~2018学年北京朝阳区高一上学期期末化学试卷

选择题

- **1**. 【答案】A
- 2. 【答案】D
- 3. 【答案】C
- **4.** 【答案】B
- **5**.【答案】C
- 6. 【答案】C
- 7. 【答案】D
- 8. 【答案】B
- 9. 【答案】C
- **10**. 【答案】D
- **11**.【答案】D
- **12**. 【答案】B
- 13. 【答案】A
- **14**. 【答案】B

- **15**. 【答案】C
- 16. 【答案】A
- 17. 【答案】D
- 18. 【答案】D
- 19. 【答案】C
- 20. 【答案】B
- 21. 【答案】B

填空题

- **22.** 【答案】(1)a
 - (2) 电离产生离子
 - (3) $2\mathrm{H}^{+} + \mathrm{SO}_{4}^{2-} + \mathrm{Ba}^{2+} + 2\mathrm{OH}^{-} = \mathrm{BaSO}_{4} \downarrow + 2\mathrm{H}_{2}\mathrm{O}$
 - (4)1.溶液1
 - 2.溶液2
 - (5) ① 0.1 mol/L
 - ② 产物为氢氧化钠,完全电离产生离子,使溶液导电
- 23. 【答案】(1) H₂O
 - (2)1.+3
 - 2 . c
 - 3.4
 - 4.1
 - 5.6
 - 6 . 12
 - (3) ① 取最后一次洗涤液于试管中,加入稀硝酸酸化,再滴入硝酸银溶液,产生白色沉淀,则有氯离子存在
 - \bigcirc FeOCl > FeO(OH)
 - \bigcirc 6FeO(OH) + SO₃²⁻ = 2Fe₃O₄ + SO₄²⁻ + 3H₂O

- 24. 【答案】(1) I
 - (2) $4\mathrm{NH_3} + 5\mathrm{O_2} \frac{\mathrm{Pt}}{\Delta} 4\mathrm{NO} + 6\mathrm{H_2O}$
 - (3) O_2
 - (4)铵态氮肥能与碱反应
- 25. 【答案】(1) ① 元素含量少加入蒸馏水无明显现象
 - \bigcirc Fe³⁺
 - (2)B
 - (3) ① 不可行
 - ② 1 . $H_2O_2 + 2Fe^{2+} + 2H^+ = 2Fe^{3+} + 2H_2O$
 - 2. 血红色
 - 3.偏小
 - (4)氧化剂、还原剂所处的反应环境
- 26. 【答案】(1) ① CaSO₃
 - (2) ii
 - ③ 氧化钙固体反应前后的质量
 - (2)1.少量 Ag₂SO₄ 固体
 - 2.验证沉淀中含有亚硫酸根
 - $3 \text{ . } 2\mathrm{AgNO_3} + \mathrm{SO_2} + \mathrm{H_2O} = \mathrm{Ag_2SO_3} \downarrow + 2\mathrm{HNO_3}$
 - (3) 2.24