2018~2019学年北京海淀区北京一零一中学高一上学期期中化学试卷(答案)

一、选择题

- . A
- . D
- **3.** C
- . D
- **5.** A
- . B
- **7.** C
- . C
- . C
- . B
- . B
- . A
- . B
- . C
- . B
- . D
- . B
- . D
- . A
- . C

二、非选择题

- 22. (1)过滤;萃取分液
 - (2)苯或汽油或汽油
 - (3)A
 - $(4)2;1;2H^+;1;2H_2O$
 - (5)① 冷凝管;温度计的水银球在蒸馏烧瓶的支管口处
 - ② 不适合
- 23. (1) 1 21.2
 - 2 E
 - 3 AC
 - (2)① 足量 BaCl₂溶液; 足量 Na₂CO₃溶液; 适量稀盐酸
 - ② $NaCl + NH_3 + CO_2 + H_2O = NaHCO_3 \downarrow + NH_4Cl$; $2NaHCO_3 \stackrel{\triangle}{=} Na_2CO_3 + H_2O + CO_2$
 - \bigcirc CO₂
 - ④ 取少量纯碱样品,加入足量的稀硝酸,在加入硝酸银溶液,若生成白色沉淀,则说明其中含有氯离子; AC
- 24. (1) ① $BaSO_3 + 2H^+ = Ba^{2+} + SO_2 \uparrow + H_2O$; $SO_3^{2-} + Ba^{2+} = BaSO_3 \downarrow$
 - ② Na₂SO₄;还原
 - (2) $2 \text{Fe}^{3+} + 3 \text{Mg}(OH)_2 = 2 \text{Fe}(OH)_3 + 3 \text{Mg}^{2+}$
 - 2 CO₂
 - ③ $2Fe^{3+} + SO_3^{2-} + H_2O = 2Fe^{2+} + SO_4^{2-} + 2H^+$; 取③中反应后的溶液,加入 $K_3Fe(CN)_6$ 溶液,生成蓝色沉淀,说明生成了 Fe^{2+}
 - 4 BCD
- 25. (1) SO₂
 - (2) $OH^- + SO_2 = HSO_3^-$
 - (3) NO; CO₂
 - ② 8mol
 - (4)44:3
 - (5) $ClO^- + SO_2 + H_2O = SO_4^{2-} + Cl^- + 2H^+$