

2020年广东广州越秀区广州市第二中学初三二模 化学试卷

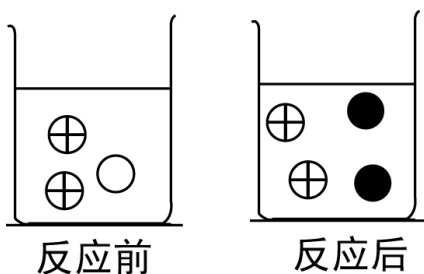
一、选择题

1 D 2 A 3 B 4 B 5 C 6 A 7 C 8 A 9 D 10 C 11 B

12 B 13 D 14 C 15 B 16 A 17 D 18 AD 19 C 20 B

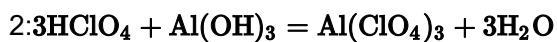
二、非选择题

21 (1)



图例：⊕氢离子；●氯离子；⊗钡离子；○硫酸根离子

(2) 1: H_2CO_3 (HNO_3 或 H_2SO_4 , 合理即可)



(3) 1: 高氯酸钙

2: AC

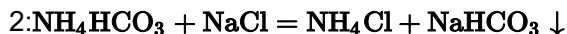
(4) $\text{N}_2 \uparrow$

22

(1) 碳酸氢铵

(2) 氯化钠溶解度受温度影响较小

(3) 1:有固体析出



23

(1) 1:NaCl、NaOH、Na₂CO₃

2:CaCl₂

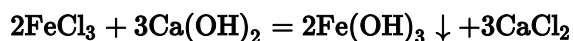
(2) HNO₃、AgNO₃、NaNO₃、Ba(NO₃)₂

(3) 另取少量原固体样品于试管中，先加过量稀硝酸（稀盐酸），再加适量硝酸钡（氯化钡）溶液，若出现白色沉淀，则原固体中一定有Na₂SO₄。或：取少量白色沉淀A于试管中，加入足量稀硝酸（稀盐酸），若有气泡产生且仍有固体不溶解，说明原固体中一定有Na₂SO₄。

24

(1) 增大反应物接触面积，提高反应速率

(2) 1:Cu、C



(3) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{加热}} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$

(4) $(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4 + \text{NiCl}_2 = \text{NiC}_2\text{O}_4 \downarrow + 2\text{NH}_4\text{Cl}$

25

(1) 1:108

2:492

(2) ②⑤①④③

(3) 药匙

(4) 18%

26

(1) c₃

(2) 温度相同的条件下，溶质质量分数越大，碳酸钠溶液的pH值越大

(3) BC

27

(1) 锥形瓶

- (2) 将受热膨胀的气体导入气球，引燃白磷
- (3) 白磷燃烧，产生大量白烟，气球先膨胀后变瘪，天平仍然平衡

28 (1) 1:B、E



(2) 1:A

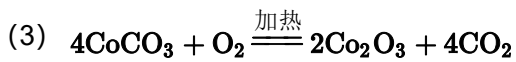
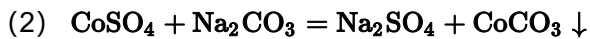
2:丙

(3) B、C

(4) ① B ② A

③ 使收集到的氧气更纯

29 (1) 有粉红色沉淀生成，溶液从粉红色变为无色



$$(4) \frac{a \times 2.1\% \times 118}{166 \times 50\%}$$

30 (1) 1:AgCl



(2) 1: Na_2CO_3



(3) 1:取适量滤液于试管中，滴加过量 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 溶液

2:产生白色沉淀

3:静置，向上清液中滴加少量硝酸银溶液

4:产生白色沉淀