

# 2020年广东广州白云区白云广雅实验学校初三二模化学试卷

## 一、单选题

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

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

## 二、非选择题

21 (1)  $\text{Cu}^{2+}$

(2) C

(3)  $2\text{Cu} + \text{O}_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{CuO}$

22 (1) 1:铁 (或Fe)

2:氧化铜 (或 CuO)

(2) 硫酸可使紫色石蕊试液变红

(3)  $1:\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{HCl}$  (合理均可)

2:复分解反应

23 (1)  $2\text{NaOH} + \text{CuSO}_4 = \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$

(2) 1: $\text{Na}_2\text{CO}_3$

2: $\text{Ca}(\text{OH})_2$

3:CaCO<sub>3</sub>

4:NaOH

24

(1) 1:H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

2:Zn 和 Cu (或锌和铜)

(2) 1:Zn + H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> = ZnSO<sub>4</sub> + H<sub>2</sub> ↑

2:Zn + CuSO<sub>4</sub> = ZnSO<sub>4</sub> + Cu

(3) 玻璃棒

(4) 降温结晶

(5) 14.4%

25

(1) ① 1:苏打

2:纯碱

② 1:a<sub>1</sub>、b<sub>1</sub>、c<sub>1</sub>

2:在温度相同的条件下, 碳酸钠溶液的溶质质量分数越大, 溶液 pH 越大, 碱性越强

(2) ① 探究温度对碳酸钠溶液碱性强弱的影响

② NaOH

26

(1) 先通入一氧化碳

(2)  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$

(3) 收集一氧化碳

27

(1) 1:可控制反应速率

2:ADEF (或 BDGE)

(2) 1:酒精灯

2: $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$

(3) 1:Fe + H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> = FeSO<sub>4</sub> + H<sub>2</sub> ↑

2:b

3:通入的气体可能会把洗气液压出滴壶

28 (1) 1:图③中所示操作将砝码与药品位置放反了

2:⑤③④②①

(2) 搅拌, 加快氯化钠的溶解速率

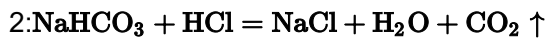
(3) 1:50 mL

2:增加氯化钠 (增加药品)

(4) 20

29 (1) 碱性

(2) 1:固体溶解, 有气泡产生



(3) 1:氯化钙溶液

2:酚酞溶液

3:无明显现象

