

# 2020年广东广州天河区广州中学初三一模化学试卷

## 一、选择题

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

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

## 二、非选择题

21 (1) 三氧化二钛

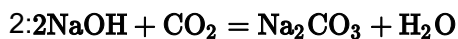
(2) 2

(3) AD

(4) 15

(5)  $4\text{CoCO}_3 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Co}_2\text{O}_3 + 4\text{CO}_2$

22 (1) ① 1:除尽空气中的二氧化碳



② B 中的澄清石灰水不变浑浊, D 中的澄清石灰水变浑浊

(2) ① AB

② 氨水易挥发,  $60^\circ\text{C}$  时反应物减少, 导致  $\text{Mg}(\text{OH})_2$  产率变小

23 (1) 1:碳酸钾

2:硫酸钠、氯化钾

(2) 依次滴加过量的硝酸钡溶液, 过量的硝酸溶液, 适量硝酸银溶液

24 (1) 饱和

(2)  $t_3$

(3)  $\frac{1}{7}a$

(4) D

(5) ①  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + 2\text{KCl} = \text{K}_2\text{SO}_4 \downarrow + 2\text{NH}_4\text{Cl}$

② D

25 (1)  $1:\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

2:加热

(2) 1:冷却结晶

2:保护气

(3) 1: $4\text{H}_2\text{O}$

2: $\text{SiO}_2$

(4)  $1:\text{Ce}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{NaOH} = 2\text{Ce}(\text{OH})_3 \downarrow + 3\text{Na}_2\text{SO}_4$

2: $\text{Ce}(\text{OH})_4 \triangleq \text{CeO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

(5)  $\text{O}_2$

26 (1) 1:漏斗

2:锥形瓶

(2) 1:直到水浸没长颈漏斗下端管口 (液封)

2:长颈漏斗中液面上升

(3) 搅拌, 防止局部温度过高造成液体飞溅

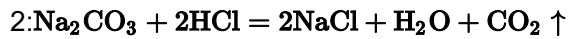
27 (1) ABCD

(2) 1:8034

2:1 : 40

(3) 胶头滴管、玻璃棒

28 (1) 1: B、E



3: ①-②, 产生气泡, ②-③产生白色沉淀

(2) 1:  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$

2: 连续均匀产生气泡

(3) b-g-h-i

(4) ③

(5) 68

29 1: 加入适量  $\text{BaCl}_2$  溶液

2: 有白色沉淀产生

3: 碱

4:  $\text{NiSO}_4$  溶液有  $\text{Ni}^{2+}$ ,  $\text{Ni}(\text{OH})_2$  有难溶于水的固体

5: 向其中加入适量的  $\text{NaOH}$  溶液

6: 有浅绿色沉淀生成

7: 碳酸盐

8:  $\text{NiSO}_4$  溶液中有  $\text{Ni}^{2+}$ ,  $\text{NiCO}_3$  为浅绿色沉淀

9: 加入适量  $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$  溶液

10: 有浅绿色沉淀生成