

2020年广东广州海珠区中山大学附属中学初三二模化学试卷

一、选择题

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

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

二、非选择题

- 21 (1) 分子
(2) 化学
(3) 1:导电
2:电极

- 22 (1) 氢氧化钙
(2) a物质的溶解度随温度的升高而快速增加
(3) $a < c < b$
(4) 1:蒸发浓缩
2:降温结晶

- 23 (1) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{NaNO}_3$ 、
 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{K}_2\text{CO}_3 = \text{BaCO}_3 \downarrow + 2\text{KNO}_3$

(2) 一定含有硝酸钡和氢氧化钾, 一定不含硫酸铜, 至少含有硫酸钠和碳酸钾两者中的其中一种

备选答案: 一定含有: $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 和 KOH , 一定不含有: CuSO_4 ; 至少含有 Na_2SO_4 和 K_2CO_3 两者中的其中一种

(3) 取少量步骤 I 所得固体于试管中, 滴加过量的稀盐酸, 若固体完全不溶解, 白色固体则为 BaSO_4 , 则样品中含 Na_2SO_4 , 不含 K_2CO_3 ; 若固体完全溶解, 白色固体则为 BaCO_3 , 则样品中含 K_2CO_3 , 不含 Na_2SO_4 ; 若固体部分溶解, 白色固体则为 BaSO_4 和 BaCO_3 的混合物, 则样品中同时含有 Na_2SO_4 和 K_2CO_3

24 (1) 有白色沉淀产生

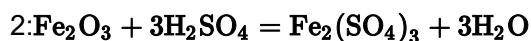
(2) 1: OH^-

2: Ba^{2+}

3: Cl^-

(3) C

25 (1) 1: 硫酸铜



(2) ① 3.2

② 趁热

(3) 污染环境

(4) 25%

26 (1) 锥形瓶



(3) 1: B、E



(4) 1: a

2: b

3: d

4:c

(5) 1:能够通过控制活塞控制液体药品的滴加速度, 从而控制反应速率

2:可以随时控制反应的发生和停止

(6) A、D

27

(1) 红色固体全部溶解, 溶液由无色变为黄色

(2) ① 酒精喷灯

② 为了防止一氧化碳和装置内的空气形成混合气体发生爆炸

③ 1:红色粉末逐渐变成黑色

2:吸收反应生成的 CO_2 , 收集未反应的 CO , 防止污染空气

3: $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

④ 4.2

28

(1) ② 40; 3; ③探究 pH 对降解反应速率的影响

(2) 过氧化氢在温度过高时易分解

(3) 将所取样品迅速加入到一定量的 NaOH 溶液中, 使溶液 pH 为 10

(4) 466

29

1:加入足量的 NaOH 溶液

2:产生刺激性气味的气体

3:可溶性钡盐

4:硫酸铜铵中含有 SO_4^{2-} , 能与可溶性钡盐中的 Ba^{2+} 反应生成 BaSO_4 沉淀

5:加入足量的 BaCl_2 溶液

6:产生白色沉淀

7:可溶性碱

8:硫酸铜铵中含有 Cu^{2+} , 能与可溶性碱中的 OH^- 反应生成 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 沉淀

9:加入足量的 NaOH 溶液

10:蓝色沉淀