

2020年广东广州荔湾区广州市真光中学初三二模 化学试卷（教育集团）

一、选择题

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

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

二、填空题

21 (1) ②

(2) 1:脂肪

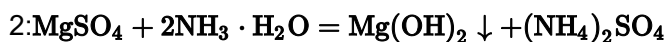
2:维生素

(3) D

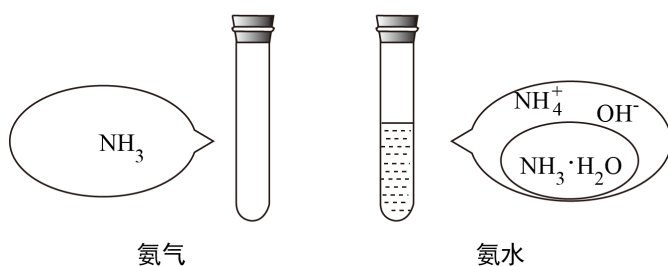
(4) 热塑

22 (1) 纸条变红色

(2) 1:生成了白色沉淀



(3)



- 23 (1) 复分解反应
 (2) +6
 (3) Na_2FeO_4 的溶解度比 K_2FeO_4 大
 (4) 1:高铁酸钾在碱性环境下稳定
 2:B

- 24 (1) 63.9 g
 (2) 1:30.0
 2:C、D
 (3) AC

- 25 (1) $\text{SrSO}_4 + 4\text{C} \xrightarrow{\text{高温}} \text{SrS} + 4\text{CO} \uparrow$
 (2) H_2S
 (3) 1:除去 $\text{Fe}(\text{OH})_2$ 与 $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 且减少 $\text{Sr}(\text{OH})_2$ 损耗
 2:降温结晶
 3:取最后一次洗涤液加入 AgNO_3 溶液, 若无白色沉淀生成, 则已洗涤干净
 (4) $\frac{122}{184} \times 95\% \times 80\% \times 100 \text{ g}$
 (5) $\text{SrO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Sr}(\text{OH})_2$

三、实验探究题

- 26 (1) $\text{CO} + 2\text{H}_2 \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{CH}_3\text{OH}$
 (2) D
 (3) B
 (4) 1:二
 2:250
 (5) 原料气体体积分数确定, 反应温度越高, CH_3OH 产率越高

27 (1) 1:39

2:5.4

(2) B

(3) 浓硫酸

(4) ① $\text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

② 49

(5) ① 白色胶状物溶解，形成无色溶液

② 1: $\frac{342 \times 46.6}{164}$

2: $\frac{294 \times 46.6}{164 \times 20\%}$

28 (1) 集气瓶

(2) 1:A

2:检查装置气密性

3:D

4:浓硫酸

5:a

(3) ① 1:催化作用

2: $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$

② 带火星的木条复燃

③ 1: $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$

2:氧气浓度越高，燃烧越剧烈

29 (1) 1:氯化铜和氯化钙

备选答案: CuCl_2 和 CaCl_2

2:碳酸铵

备选答案: $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$

(2) $\text{BaCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

(3) 继续向试管中依次加入过量的硝酸钡溶液和过量的稀硝酸；观察到有白色沉淀生成，加入过量稀硝酸后，若观察到有气泡产生，白色固体全部溶解，说明样品中不含有硫

酸钠，若观察到有气泡产生，且有白色固体剩余，说明样品中含有硫酸钠；

取适量步骤 2 试管中反应后的上清液于另一试管中，向上清液中滴加过量硝酸银溶液；若有白色沉淀生成，说明样品中含有氯化钠，若无明显现象，说明样品中不含有氯化钠。