

# 2020年广东广州天河区广州中学初三二模化学试卷

## 一、选择题

1 D 2 B 3 C 4 A

5 (1) A (2) C (3) D (4) B

6 A 7 D 8 C 9 D 10 D 11 B 12 C 13 C 14 B 15 D 16 B

17 C

## 二、填空题

18 (1) 氧气分子间隔减小

(2) 1:3:1



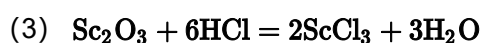
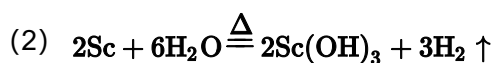
(3) 1:物理

2:单质

(4) 8.7

19 (1) 1:四

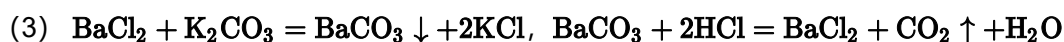
2:137.92



20 (1)  $\text{K}_2\text{CO}_3$

(2) 1: $\text{BaCl}_2$

2: $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$



21 (1)  $\text{NaOH}$

(2) 氢氧化钠的乙醇溶液

(3) ① 1:33.3

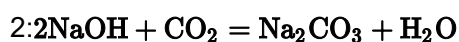
2:66.7

3:向左盘加入少量的碳酸钠, 直至托盘天平平衡

② 搅拌

③ ABC

(4) 1:甲中试管内无明显实验现象, 乙中试管内有白色沉淀生成 (或甲中试管内无明显实验现象, 乙中试管内液体变浑浊)



### 三、实验题

22 (1)  $1:3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$

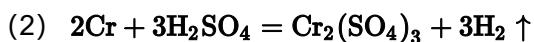
2:红色固体变黑

(2) 酒精喷灯

(3) 验纯

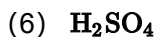
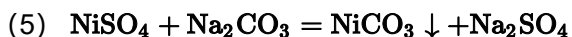
23 (1) 1:过滤

2:ABC



(3) 将硫酸亚铁氧化为硫酸铁 (或者将溶液中的二价亚铁离子氧化为三价铁离子)

(4) 除去溶液中的  $\text{Fe}^{3+}$  和  $\text{Cr}^{3+}$  (或将溶液中  $\text{Fe}^{3+}$  和  $\text{Cr}^{3+}$  转化为  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  和  $\text{Cr}(\text{OH})_3$  沉淀)

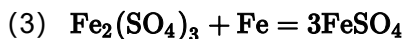


(7) 1:晾干

2: $\text{NiSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  难溶于乙醇, 用乙醇洗涤能够减少晶体损失, 提高产率

24 (1) 1:两

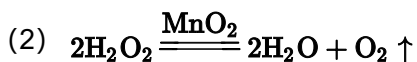
2:空气中什么成分使硫酸亚铁溶液变黄 (或 氧气浓度与硫酸亚铁溶液被氧化快慢的关系)



(4) 不能

(5) A 和 B 对比、C 和 D 对比

25 (1) 长颈漏斗



(3) 1:防止  $\text{CO}_2$  溶于水

2:无

(4) 1:C



3:防止产生的气体从长颈漏斗溢出