

# 2020年广东广州越秀区广州市执信中学初三二模 化学试卷

## 一、单选题

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

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

## 二、非选择题

21 (1) 1:硅酸

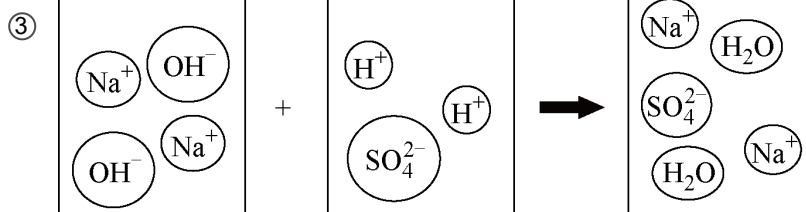
2:+4

(2)  $\text{SiO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

(3) CO

22 (1) ① 烧杯中的溶液由红色变为无色

② 硫酸钠、硫酸



(2) 1:有白色沉淀产生

2: $\text{HCl} + \text{AgNO}_3 = \text{HNO}_3 + \text{AgCl} \downarrow$

3: $\text{Cl}^-$



(2) ① 1:KOH、KCl

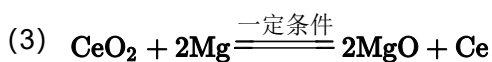
2: $\text{CO}_3^{2-}$

② 1:不合理

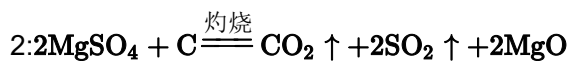
2:加入盐酸后会先和氢氧化钾反应

24 (1) 58

(2) AB



25 (1) 1:碳酸亚铁



(2) 1:烧杯

2: $\text{Mg}^{2+}$ 、 $\text{Fe}^{2+}$

(3) 增大

(4) 40

(5) 1:800

2:8 : 1

3:2

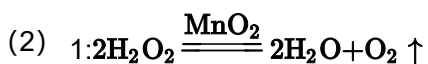
26 (1) 1:漏斗

2:酒精灯

(2) 将浓硫酸沿烧杯内壁慢慢注入水中，并且用玻璃棒不断搅拌

(3) 防止局部温度过高，造成液体飞溅

27 (1) 长颈漏斗



2:C

(3) 1:二氧化碳密度比空气大

2:导管口均匀产生气泡

(4) 1:①

2:②

3:④

4:③

5:吸收多余的  $\text{SO}_2$ , 防止  $\text{SO}_2$  逸出污染环境

6:湿润的品红试纸放到瓶口, 若试纸褪色, 则说明  $\text{SO}_2$  集满

28

(1)  $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

(2) ① 碱性

② 1:无色酚酞

2:溶液变红

③ 有白色固体析出 (或产生白色沉淀)

④ 10

(3) ① 1: $\text{NaCl}$ 、 $\text{HCl}$

2: $\text{NaCl}$ 、 $\text{NaHCO}_3$

②  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{NaHCO}_3$

29

1:滴加无色酚酞试液后逐滴加入过量  $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$

2:溶液褪色

3:金属

4:取少量镁条于试管中, 逐滴加入  $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$

5:有气体产生

6:盐

7:取少量  $\text{CaCl}_2$  于试管中, 逐滴加入  $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$

8:有白色沉淀产生