

2020年广东广州越秀区初三一模化学试卷

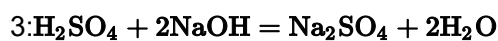
一、单选题

- 1 B 2 D 3 A 4 C 5 A 6 D 7 C 8 C 9 C 10 D 11 B
12 A 13 D 14 C 15 A 16 A 17 D 18 C 19 D 20 D

二、非选择题

21 1: HgO

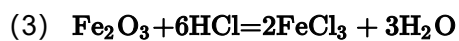
2: H_2O



22 (1) 1: 盐酸

2: 硫酸

(2) H^+



(4) NaH_2PO_2

23 (1) 1: $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{BaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$



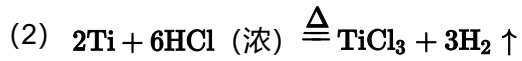
(2) 1: K_2SO_4

2: NaCl

(3) 取少量步骤 I 所得溶液于试管中，加入硝酸和硝酸银混合溶液，若出现白色沉淀，说明样品中含有氯化钠。

24 (1) 1:22

2:18



(3) ① TiO_2

② 48 : 48

25 (1) 1: NH_4^+ 、 SO_4^{2-}

2:+3

(2) 1: FeSO_4 、 H_2SO_4

2:3

(3) 1:100

2:10.8

3:2.37

26 (1) 1:用手紧握集气瓶外壁

2:气泡冒出

(2) 1:分为五等份

2:夹紧橡胶管

27 (1) ① 1:甲

2:D

3:酒精灯

4:产生连续均匀的气泡

② 1:乙、丙

2:磨砂

3:正放

- (2) ① 固体物质
- ② 加热条件
- ③ 密度比空气小

28

- (1) 玻璃棒
- (2) 与标准比色卡比较
- (3) 1:除去粗盐中的 CaCl_2 、 MgCl_2

2:21.8

- (4) 1:HCl

2:酸

3:挥发

- (5) 1: NaCl 、 CaCl_2 、 MgCl_2

2:蒸发

29

- 1:加入适量氯化钡溶液
- 2:生成白色沉淀，溶液由无色变成粉红色
- 3:可溶性碱
- 4:可溶性锰盐可以和可溶性碱反应生成氢氧化锰沉淀
- 5:加入适量氢氧化钠溶液
- 6:生成白色沉淀
- 7:可溶性碳酸盐
- 8:可溶性锰盐可以和可溶性碳酸盐反应生成碳酸锰沉淀
- 9:加入适量碳酸钠溶液
- 10:生成白色沉淀