

2020年广东广州增城市广州市香江中学初三二模 化学试卷

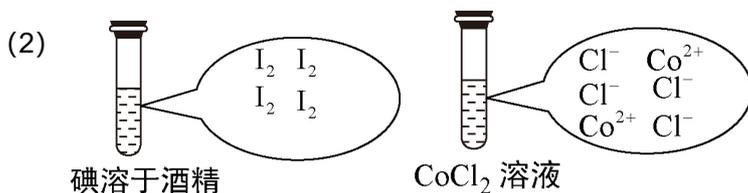
一、单选题

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

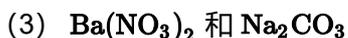
二、非选择题

- 21 (1) 1: H_2GeO_3
2: 二氧化锗
(2) CrCl_3
(3) $\text{GeO}_2 + 2\text{H}_2 \xrightarrow{650 - 680^\circ\text{C}} \text{Ge} + 2\text{H}_2\text{O}$
(4) 先产生沉淀, 然后沉淀又溶解。

- 22 (1) 1: 分子
2: 分子的质量和体积都很小



- 23 (1) CO_2



(4) 取步骤3上层清液，滴加足量 AgNO_3 ，观察是否有白色沉淀产生，若有白色沉淀产生，表明固体中含有 KCl ；取步骤1中的上层清液滴加足量 CaCl_2 ，过滤后再滴加无色酚酞，若溶液变红，表明固体中含有 NaOH

24 (1) 将待测溶液蘸到 pH 试纸上，和标准比色卡对比

(2) ① C

② 检验 50°C 时，镍废料的酸浸出率

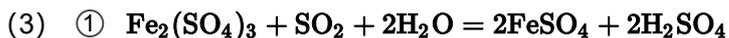
③ 1:70

2:120

④ A

25 (1) FeSO_4 、 $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

(2) 适当提高温度或将烧渣粉碎或增大酸的浓度



② Fe 消耗了过量的稀 H_2SO_4

(4) $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ 受热易分解

(5) 417

26 (1) 防止因为高温熔融物溅落而导致瓶底炸裂

(2) 烧杯中的无色液体沿导管进入到集气瓶中

(3) 1:蒸发皿

2:蒸发皿内出现较多固体

27 (1) 1:集气瓶口有大量气泡冒出



(2) 1:B 或 F

2:二氧化硫容易逸散至大气中, 污染环境

(3) ① 1:大理石或石灰石

2:稀盐酸

3:能够随时控制反应的发生与停止

4:将一根燃着的木条平放在试管口, 若木条熄灭, 证明二氧化碳收集满

② C

(4) 随着反应的进行, 溶液中的硫酸被消耗, 硫酸的质量分数减小, 所以反应逐渐变慢

28

(1) 1:65.6 g

2:50

3:玻璃棒

4:溶解

(2) ① 作氮肥

② 氯化铵分解生成氨气和氯化氢, 反应吸收热量, 使温度降低到可燃物的着火点以下; 而且生成的两种气体不能燃烧, 也不支持燃烧, 使幕布与空气隔绝, 起到灭火的作用

③ 5.35; 137.2

29

1:产生蓝色沉淀

2:可溶性碱

3:取少量混合溶液 A 于试管中, 滴入足量 NaOH 溶液

4:刺激性气味的气体产生

5:可溶性钡盐

6: Ba^{2+}

7:取少量混合溶液 A 于试管中, 滴入足量 BaCl_2 溶液

8:产生白色沉淀

9:紫色石蕊试液

10:混合溶液 A 中含有 H^+ , 显酸性, 能使紫色石蕊溶液变红

11:取少量溶液 A 于试管中, 滴入几滴紫色石蕊溶液

12:溶液由无色变为红色