

2020年广东广州越秀区广州市培正中学初三二模 化学试卷

一、选择题

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

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

二、填空题

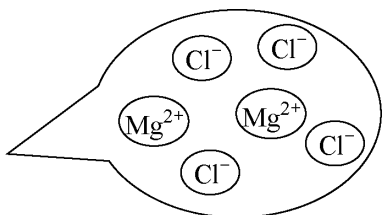
21 (1) ① N

② NH_4^+

(2) C

(3) 钠离子数目为 3 个

(4)



(5) ① C

② $\text{OH}^- + \text{H}^+ = \text{H}_2\text{O}$

③ $\text{Mg} + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$

22 (1) ① 1:KCl

2:+6

○

2) 不能

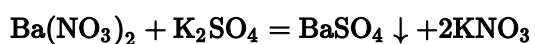
(2) A

(3) ① 丙

② 蒸发溶剂

③ t_2

23 (1) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{BaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaNO}_3$ 或



(2) NaOH、 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$

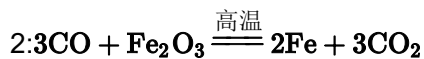
(3) NaCl

(4) 稀硝酸、 AgNO_3 溶液

24 (1) ① 1:生铁

2:高

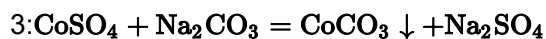
② 1:铝与空气中的氧气反应会生成致密的氧化铝薄膜



(2) ① B

② 1:溶液变成粉红色

2:溶液中出现难溶于水的粉红色固体



25 (1) 漏斗

(2) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$

(3) pH 试纸或者 pH 计

(4) 1:氨

2:最后一次

3:氯化钡溶液

三、实验题

- 26 (1) 1:用双手捂住烧瓶 (或用酒精灯微热烧瓶)
2:浸入水中的导管口有气泡冒出 (停止加热后, 导管内形成一段稳定的水柱)

(2) 外焰

- 27 (1) 1:长颈漏斗

2:水槽

(2) 防止高锰酸钾进入导管, 污染氧气

(3) 1: $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

2:用水润湿

(4) A、D

(5) A

- 28 (1) ① 防止空气中的水蒸气进入玻璃管中
② 没有处理尾气, 导致氯化氢扩散到空气中污染环境

(2) ① 74.45

② 氯化镁固体中氯元素含量越高, 催化效果越好

③ 探究粉碎方式对该催化剂催化效果的影响

- 29 (1) 1:酸

2: $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$ 中有 OH^- 和 CO_3^{2-}

3:加入稀硫酸

4:有气泡产生, 最后溶液变蓝

(2) ① Cu 和 Cu_2O

② Cu_2O

③ 1:B

2:称量实验后红色固体质量

3:化学方程式计算

