

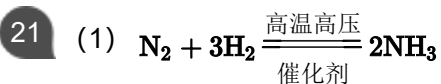
2020年广东广州海珠区广州市第六中学初三二模 化学试卷

一、单选题

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

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

二、非选择题



(2) BE

(3) N_2 、 H_2

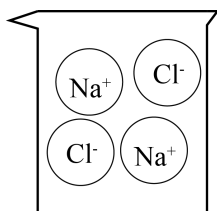
(4) 1: -195.8

2: -33.35

22 (1) ②③

(2) 68 : 96

(3)



- (1) $\text{BaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$
- (2) 一定含有碳酸钠、硫酸钾和氯化钡, 可能含有氢氧化钠
- (3) BCD

24

- (1) BCD
- (2) $2\text{Ga} + 3\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Ga}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2 \uparrow$
- (3) ① NH_4^+ 、 SO_4^{2-}
- ② $\text{Ga}_2(\text{SO}_4)_3 + 2\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{Ga}(\text{NH}_4)(\text{SO}_4)_2 \downarrow$

25

- (1) 1:过滤
2:金、铂
- (2) 1: Al^{3+} , Fe^{3+}
2:AD
- (3) $\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}_2 = \text{CuSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
- (4) 6.4%
- (5) B

26

- (1) Br^-
备选答案: I^-
- (2) NaCl
备选答案:氯化钠
- (3) ① $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$
- ② 反应时间
- ③ AC

27

- (1) 1:试管夹
2:②③⑤
- (2) 1:圆底烧瓶
2:石棉网
3:冷却试管中的水蒸气
- (3) ① 1:用弹簧夹夹紧橡胶管

2:由于人体温度与室温相差不大,此时双手捂住锥形瓶,锥形瓶内温度变化不大,锥形瓶内压强与外界大气压不能形成明显的气压差,从而无法检查装置的气密性

② 250

③ 1:A 或 C

2:C、F

(4) D、H

28 (1) 1:在 20°C 时氯化钠的溶解度

$$2:50 \times \frac{a}{100 + a}$$

(2) ① 1:③中氯化钠应该放在左盘,砝码放在右盘,图中放置错误

2:⑤③④②①

② 搅拌,加快氯化钠的溶解速率

③ 向左盘加入氯化钠固体

④ 1:20

2:5000

29 1:加入少量镁条

2:有气泡产生

3:碱

4: $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 溶液中含有 H^+

5:取少量 NaOH 溶液于试管中,加入酚酞溶液,再逐滴滴加 $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 溶液

6:红色溶液变无色

7:含钙离子的盐

8: $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 溶液中含 $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$ 离子,而且 CaC_2O_4 难溶于水

9:取少量草酸溶液于试管中,滴入 CaCl_2 溶液

10:有白色沉淀生成