

2023 年新疆生产建设兵团中考

化学试卷

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

10. D 【解析】A. 变质后的氢氧化钠溶液中含有碳酸钠, 氢氧化钠和碳酸钠溶液均显碱性, 均能使酚酞溶液变红色, 不能检验 NaOH 溶液是否变质, 故选项实验方案不能达到实验目的。B. $MgCl_2$ 能与适量的 KOH 溶液反应生成氢氧化镁沉淀和氯化钾, 能除去杂质但引入了新的杂质氯化钾, 不符合除杂原则, 故选项实验方案不能达到实验目的。C. 将铜丝、银丝分别插入硫酸铝溶液中, 均无明显变化, 说明了金属活动性 $Al > Cu, Al > Ag$, 无法比较银和铜的金属活动性, 故选项实验方案不能达到实验目的。D. 加水, 观察溶解和温度的变化情况, 难溶于水的是碳酸钙, 溶于水后溶液温度升高的是氢氧化钠, 溶于水后溶液温度降低的是硝酸铵, 溶于水后溶液温度几乎无变化的是氯化钠, 故选项实验方案能达到实验目的。

11. (1) 石油 污染少(合理即可) (2) 金属 (3) 甲烷 大 (4) 温室 少开私家车出行(合理即可)

12. (1) 糖类 (2) 吸附 (3) 1 : 4 : 1 (4) 太阳 分解反应 氢气和二氧化碳在催化剂的作用下, 加热转化为水和甲烷

13. (1) 分子间间隔 (2) 纯碱(或苏打) 盐 (3) ①碳酸钠 固体逐渐溶解, 溶液中有气泡产生 ② $<$ Na^+ (4) ABCE

14. (1) 铁架台 (2) 检查装置的气密性 (3) B $CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + H_2O + CO_2 \uparrow$ 隔绝氧气(或空气) 澄清石灰水 (4) AD

15. 任务一: I. $Fe + CuSO_4 = FeSO_4 + Cu$ II. 加快固体物质的溶解 硝酸银 $AgNO_3 + NaCl = AgCl \downarrow + NaNO_3$ 任务二: 氧气 氧气的含量降低, 二氧化碳的含量不变 2 水、氯化钠、活性炭、氧气

【拓展延伸】干燥

16. 解: 设可制得氧化钙的质量是 x 。



100 56

10 g x

$$\frac{100}{56} = \frac{10 \text{ g}}{x}$$

$$x = 5.6 \text{ g}$$

答: 可制得氧化钙的质量是 5.6 g。

2022 年新疆维吾尔自治区、生产建设兵团中考

化学试卷

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

10. D

11. (1)缓慢氧化 (2)钙(或 Ca) (3)蛋白质 (4)氮

(5)吸附 煮沸 $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$

12. (1)合成材料 (2)大 7 : 8 (3)失去 Ga^{3+}

(4) $2\text{CH}_4\text{O} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$ 隔离可燃物

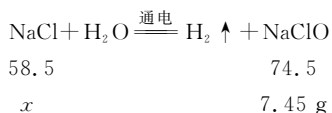
13. (1)溶液由无色变为红色 (2) $2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ (合理即可) 放热 (3)BC 复分解反应发生要有气体、沉淀或水生成 (4)它们分子构成不同

14. (1)酒精灯 试管 (2)A $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ 在试管口放一团棉花 (3)置换反应 BD(或 BE) a

15. 【查阅资料】(3) $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} +$

$\text{CO}_2 \uparrow$ 【猜想与假设】有毒 根据质量守恒定律,反应前后元素种类不变,反应物中没有氮元素 【进行实验】 CO_2 【解释与结论】(1)生成的气体中含有二氧化碳,二氧化碳不燃烧,也不支持燃烧 (2)碳酸氢根离子与氢离子结合成水分子和二氧化碳分子 【反思与评价】(1)应在阴凉干燥处密封保存 (2)ABCD

16. 解:设要制取 7.45 g NaClO ,理论上需要 NaCl 的质量为 x 。



$$\frac{58.5}{74.5} = \frac{x}{7.45 \text{ g}}$$

$$x = 5.85 \text{ g}$$

答:要制取 7.45 g NaClO ,理论上需要 NaCl 的质量为 5.85 g。

2021 年新疆维吾尔自治区、生产建设兵团中考

化学试卷

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

10. B

11. (1) ①e ②过滤 (2) ①青菜 ②元素 (3) ①Pb
②隔绝氧气(或空气) (4) ①混合物 ② $2\text{CO} + 2\text{NO} \xrightarrow{\text{催化剂}} 2\text{CO}_2 + \text{N}_2$

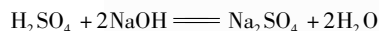
12. (1) $\text{Zn} > \text{R} > \text{Ag}$ (2) $\text{R}^{2+} \quad \text{Ag}^+$ (3) $\text{R} + 2\text{AgNO}_3 = \text{R}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$ 置换反应(合理即可)

13. (1) 化石燃料燃烧(或动植物呼吸) 温室 (2) $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 二氧化碳容易液化 (3) ① CH_4O ②a. H_2CO_3 b. 石蕊溶液

14. (1) 集气瓶 (2) A $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ (3) 不易溶于水 (4) 吸收二氧化硫, 避免污染空气 $\text{S} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{SO}_2$, $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_3$ (5) B E

15. 【实验探究】(1) 氢氧化钠 (2) 氯化钡 【实验结论】没有 $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{NaCl}$ (合理即可) 【实验调查】(1) ClO_2 (2) 加速沉降 (3) 进入泳池前先洗澡(合理即可)

16. 解: 设 200 吨废水中 NaOH 溶质的质量为 x 。



98 80

4.9 t x

$$\frac{98}{4.9 \text{ t}} = \frac{80}{x}$$

$x = 4 \text{ t}$

废水中 NaOH 的溶质质量分数 = $\frac{4 \text{ t}}{200 \text{ t}} \times 100\% = 2\%$

答: 废水中 NaOH 的溶质质量分数为 2%。

2020 年新疆维吾尔自治区、生产建设兵团中考

化学试卷

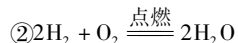
1. D 2. C 3. B 4. C 5. A 6. B 7. C 8. D 9. B

10. C

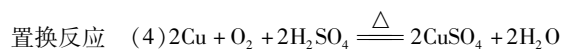
11. (1) A (2) 隔绝空气(或氧气) (3) 有机合成 三 6:1:4

12. (1) $\text{Cu}(\text{OH})_2 \quad \text{KNO}_3$ (2) 不能 不能生成沉淀、气体或水 (3) B

13. (1) ①最外层电子数不同 ②分子构成不同 ③它们电离时产生的阳离子都是氢离子 (2) ①H 和 O



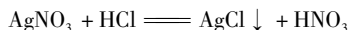
14. (1) 过滤 (2) Au 或 Pt (3) $2\text{Al} + 3\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2 \uparrow$ (或 $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$)



15. (1) 酒精灯 防止冷凝水回流使试管炸裂 (2) 长颈漏斗 添加液体药品 (3) A D $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ (4) BC

16. 探究一: (1) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$ $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$ (2) 铝和强碱发生反应产生氢气, 氢气是可燃物, 遇明火会燃烧, 可能引发爆炸 探究二: 【猜想与假设】 CO_2 【实验验证】澄清石灰水变浑浊 不能 $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$, 二氧化碳被氢氧化钠溶液吸收, 澄清石灰水不变浑浊 【总结与反思】AC

17. 解: 设参加反应的 HCl 的质量为 x 。



36.5 143.5

x 28.7 g

$$\frac{36.5}{143.5} = \frac{x}{28.7 \text{ g}}$$

$x = 7.3 \text{ g}$

盐酸的溶质质量分数 = $\frac{7.3 \text{ g}}{100 \text{ g}} \times 100\% = 7.3\%$

答: 盐酸的溶质质量分数为 7.3%。

2019 年新疆维吾尔自治区、生产建设兵团中考

化学试卷

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

10. B

11. (1) 塑料 大 (2) SiO_2 置换 (3) Hg 液态 蒸发 结晶 化肥

12. (1) +7 (2) B (3) 月球上缺少水和氧气 (4) 10

13. (1) $\text{A} > \text{B} > \text{C}$ (2) $\text{Cu} + 2\text{AgNO}_3 = \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$ (3) $<$ $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

14. (1) C_5H_4 该分子是由碳原子和氢原子构成的 $\text{C}_5\text{H}_4 + 6\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 5\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2) 碳、氧 熟石灰 (3) FeCl_2

15. (1) ①试管 ②集气瓶 (2) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ a 防止铁丝燃烧生成的高温熔融物溅落, 炸裂集气瓶 (3) B 二氧化碳的密度比空气大 (4) 否

16. 【提出猜想】菠菜中含有的草酸盐与豆腐中的钙盐反应生成草酸钙, 不易被人体吸收 【实验探究】(1) 使 M 中的离子完全沉淀 (2) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ (3) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HAc} = \text{Ca}(\text{Ac})_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ (4) CaC_2O_4 【反思与应用】减少菠菜中草酸盐的含量

17. (1) 98

(2) 解: 设 100 g 稀硫酸溶液的溶质质量为 x 。



160 294

8.0 g x

$$\frac{160}{294} = \frac{8.0 \text{ g}}{x}$$

$x = 14.7 \text{ g}$

稀硫酸溶液的溶质质量分数 = $\frac{14.7 \text{ g}}{100 \text{ g}} \times 100\% = 14.7\%$

答: 稀硫酸溶液的溶质质量分数为 14.7%。