

山西中考模拟百校联考试卷(四)

理科综合参考答案及评分标准

化学部分

一、选择题(每小题2分,共20分)

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

三、生活、生产应用题(化学方程式每空2分,其余每空1分,共16分)

21. 酸雨 少开私家车出行(合理即可)

22. 氮 90.6%

23. $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ 塑料(合理即可)

24. 及时洗净擦干放在干燥处(合理即可) 乳化 +5

25. (1)过滤

(2) Zn^{2+} 、 Cu^{2+} 、 H^+

(3) $\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$ (或 $\text{Zn} + \text{CuCl}_2 = \text{ZnCl}_2 + \text{Cu}$)

在金属活动性顺序表中,锌排在氢之前(或在金属活动性顺序表中锌位于铜前,且 CuCl_2 能溶于水)

(4)防止金属锈蚀(合理即可)

四、科普阅读题(化学方程式每空2分,其余每空1分,共7分)

26. (1)化石能源不可再生且会新增大量温室气体 CO_2 (合理即可)

(2)太阳

(3)可再生 $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$

(4)草油燃烧也产生 CO_2

(5)在农田的边际土地上多种植能制作草油的作物(合理即可)

五、物质组成与变化分析题(化学方程式每空2分,其余每空1分,共6分)

27. (1)做建筑材料(合理即可)

(2) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$

(3)氢离子和氢氧根离子反应生成水分子

(4) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$

六、实验探究题(化学方程式每空2分,其余每空1分,共15分)

28. (1)AF(或BF、CF、AD等,合理即可) 检查装置气密性

$2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ (或 $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$,与第一空

对应,合理即可) 分解反应

(2)CD

29. 【猜想与假设】 NaCl 、 Na_2CO_3

【设计与实验】气泡 $3\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 = \text{AgCl} \downarrow + \text{NaNO}_3$

【反思与交流】(1)滴加硝酸银溶液,先有白色沉淀,再加入稀硝酸后,白色沉淀部分溶解,有气泡产生

(2)氢氧化钙溶液、硝酸钙溶液、硝酸钡溶液、氢氧化钡溶液、稀硫酸、稀盐酸、无色酚酞溶液(合理,一种即可)

(3)无法证明土碱中是否含有氯化钠

(4) H^+ 和 CO_3^{2-}

七、定量分析题(共6分)

30. 解:设样品中氧化铜的质量为 x 。

稀硫酸中硫酸的质量为 $98\text{g} \times 5\% = 4.9\text{g}$ (1分)

$\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ (1分)

80 98

x 4.9g (1分)

$\frac{80}{x} = \frac{98}{4.9\text{g}}$ (1分)

$x = 4\text{g}$ (1分)

样品中氧化铜的质量分数为 $\frac{4\text{g}}{5\text{g}} \times 100\% = 80\%$ (1分)

答:该样品中氧化铜的质量分数为 80%。

评分说明:1. 化学方程式中,化学式错误不得分,不配平、条件错误得1分,不标“ \uparrow ”“ \downarrow ”不扣分。

2. 多种答案时,合理即可。