

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	D	C	B	A	D	C	B	B	A	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. (2分)羊毛衫(或毛笔等合理即可) 灼烧,闻气味  
 22. (3分)蛋白质(或油脂) 温度升高,气体溶解度减小  $C_2H_5OH$   
 23. (2分)促进生长发育 锰(或锌)  
 24. (3分)腐蚀(或碱)  $CO_2 + Ca(OH)_2 = CaCO_3 \downarrow + H_2O$   
 25. (6分)

- (1)52%  
 (2) $Na_2CO_3$   
 (3)过滤  
 (4) $CaCO_3 \xrightarrow{高温} CaO + CO_2 \uparrow$   
 (5)NaOH溶液、CaO

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. (7分)  
 (1)橙红色  $Cu^{2+}$   
 (2)佩戴者在使用过程中与口罩的接触不会引起病毒传播(合理即可)  
 (3)溶液由无色变为蓝色  $CuO + 2HCl = CuCl_2 + H_2O$   
 (4)勤洗手(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. (6分)  
 (1) $Fe_2O_3 + 3CO \xrightarrow{高温} 2Fe + 3CO_2$ (合理即可)  
 (2) $CaO + H_2O = Ca(OH)_2$ (合理即可)  
 (3)氢离子与碳酸根离子结合成水分子和二氧化碳分子(合理即可)  
 (4)在金属活动性顺序中,铁位于氢之前

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. (6分)  
 (1)长颈漏斗  
 (2)BC 将燃着的木条接近集气瓶口  
 (3)AC  $2KClO_3 \xrightarrow[\Delta]{MnO_2} 2KCl + 3O_2 \uparrow$

29. (9分)  
 【初步探究】用玻璃棒蘸取炉具清洁剂滴在pH试纸上  
 【质疑评价】 $Na_2CO_3$ 溶液也呈碱性  
 【实验验证】实验步骤1:CaCl<sub>2</sub>溶液(合理即可) 无明显现象  
 实验步骤2:FeCl<sub>3</sub>溶液(合理即可)  
 【交流反思】 $FeCl_3 + 3NaOH = Fe(OH)_3 \downarrow + 3NaCl$   
 【合作交流】①温度升高,粒子运动速率加快  
 ②用大量水冲洗

七、定量分析题(共6分。)

30. (6分)  
 (1)溶解 ..... 1分  
 (2)解:BaCl<sub>2</sub>质量为  $20.8 g \times 10\% = 2.08 g$  ..... 1分  
 设制得硫酸钡的质量为  $x$ 。  
 $Na_2SO_4 + BaCl_2 = BaSO_4 \downarrow + 2NaCl$  ..... 1分  

208	233	
2.08 g	$x$	..... 1分
$\frac{208}{2.08 g}$	$\frac{233}{x}$	..... 1分

 $x = 2.33 g$  ..... 1分  
 答:制得硫酸钡的质量为2.33 g。

评分说明:①化学式书写正确、化学方程式未配平扣1分;未写条件或条件错误扣1分;不标“↑”或“↓”不扣分。  
 ②相对分子质量计算错误或因配平导致计算错误,但对应关系、比例关系均正确的,扣1分。