

山西中考模拟百校联考试卷(三)

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。在每小题给出的四个选项中,只有一项符合题目要求)

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

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)

【关注生活现象】

21. 乳化 肥皂呈碱性

22. 分子间有间隔 酒精有可燃性

23. 糖类 营养不均衡,缺少维生素等营养素 青菜(合理即可)

24. 氢离子和碳酸根离子结合生成水分子和二氧化碳分子 Na_2CO_3 制玻璃(合理即可)

【关注生产实际】

25. (1) $\text{ZnCO}_3 \xrightarrow{800^\circ\text{C}} \text{ZnO} + \text{CO}_2 \uparrow$

(2) 置换反应

(3) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{Cu} + \text{FeSO}_4$

(4) 低

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) 混合物

(2) $\text{CO}/\text{SO}_2/\text{NO}_2$ 煤粉或 $\text{PM}_{2.5}$ 等 $\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 = \text{H}_2\text{SO}_3$ / $2\text{H}_2\text{SO}_3 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{SO}_4$

(3) 运煤车改道行驶(合理即可) 触摸、刻划、涂污、攀爬等(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) Fe 金属除锈(合理即可)

(2) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ (合理即可)

(3) 产生红褐色沉淀 相互交换成分后,有水生成,符合复分解反应发生的条件
本题为开放性试题,答案合理即可。

六、实验探究题(化学方程式每空2分,其余每空1分,共15分)

【基本实验】

28. (1)长颈漏斗

(2)可随时控制反应的发生与停止(合理即可) $Zn + H_2SO_4 = ZnSO_4 + H_2 \uparrow$

(3)试管没有横放

(4) Zn^{2+} 、 H^+

【科学探究】

29. 【查阅资料】吸附

【进行实验】

①没有气泡产生

②过量的 $BaCl_2$ 溶液(合理即可)

③酚酞溶液 $NaOH$

【得出结论】三

【交流与反思】(1) $BaCl_2 + Na_2CO_3 = BaCO_3 \downarrow + 2NaCl$ (合理即可)

(2)先滴加酚酞,溶液变红;再滴加过量 $BaCl_2$ 溶液,产生白色沉淀,证明含有碳酸钠,溶液仍为红色,证明含有氢氧化钠

七、定量分析题(6分)

30. (1)16 g1分

(2)解:设所加入的氢氧化钠溶液中溶质质量为 x 。

$CuSO_4 + 2NaOH = Cu(OH)_2 \downarrow + Na_2SO_4$ 1分

160 80

16 g x 1分

$\frac{160}{80} = \frac{16g}{x}$ 1分

$x=8g$ 1分

$NaOH$ 溶液中溶质质量分数为 $\frac{8g}{80g} \times 100\% = 10\%$ 1分

答:所加入的氢氧化钠溶液中溶质质量分数为10%。

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