

山西中考模拟百校联考试卷(二)

理科综合参考答案及评分标准

化学部分

一、选择题(本大题共10个小题,每小题2分,共20分。在每小题给出的四个选项中,只有一个符合题目要求,请选出并在答题卡上将该项涂黑。)

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

三、生活、生产应用题(本大题共4个小题,化学方程式每空2分,其余每空1分,共17分。)

21.(3分)(1)高强度涤纶

(2)抗腐蚀性强

(3)ab

22.(5分)甲烷 $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

可再生 污染小(或节约化石燃料等,合理即可)

23.(4分)(1)a $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{光}]{\text{催化剂}} 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$

(2)生成物的种类

24.(5分)(1)置换反应 $\text{Fe}^{2+}、\text{Al}^{3+}、\text{H}^+$

(2)Au(或金)

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

四、科普阅读题(本大题共1个小题,每空1分,共6分。)

25.(6分)(1)+4 杀菌消毒

(2)Ca(或Na等,合理即可)

(3) K^+ (或 $\text{Mg}^{2+}、\text{Cl}^-、\text{SO}_4^{2-}$ 等任意一个)

(4)过滤

(5)d

五、物质组成与变化分析题(本大题共1个小题,化学方程式每空2分,其余每空1分,共6分。)

26.(6分)(1) $\text{HCl} \quad \text{H}_2$ (或 O_2)

(2) $\text{HCl} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

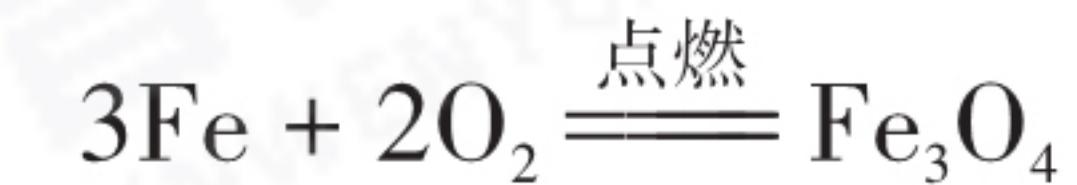
(3)氢离子和碳酸根离子结合成水分子和二氧化碳分子

(4)产生淡蓝色火焰,放热(合理即可)

六、实验探究题(本大题共2个小题,化学方程式每空2分,其余每空1分,共15分。)

27.(6分)(1) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ 试管口没有放棉花

(2)氧气浓度越高,可燃物燃烧越剧烈(或氧气浓度增大,原本在空气中不能燃烧的物质开始燃烧等,合理即可)



28.(9分)活动一:密封

活动二: NaClO 已变质



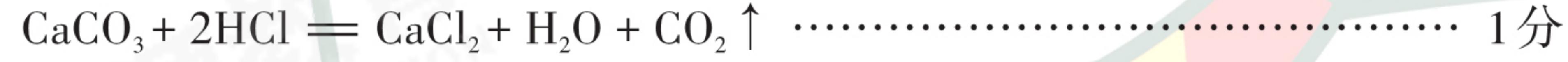
84消毒液变质后生成 HCl ,也能与 AgNO_3 反应生成白色沉淀(合理即可)

活动三:向试管中伸入带火星的木条 木条复燃

七、定量分析题(本大题共1个小题,共6分。)

29.(6分)(1)8.8 1分

(2)解:设20片钙片中 CaCO_3 的质量为 x 。



$$\frac{100}{x} = \frac{44}{8.8\text{ g}} \quad 1分$$

$$x = 20\text{ g} \quad 1分$$

$$\text{钙片中碳酸钙的质量分数} = \frac{20\text{ g}}{2\text{ g}/片 \times 20\text{ 片}} \times 100\% = 50\% \quad 1分$$

答:该钙片中碳酸钙的质量分数是50%。

(注: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;未标“ \uparrow ”或“ \downarrow ”不扣分。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。)