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　$CH_4+2O_2 \xlongequal{点燃} CO_2+2H_2O$

可再生　污染小(或节约化石燃料等,合理即可)

23.(4分)(1)a　$2H_2O \xlongequal[光]{催化剂} 2H_2\uparrow+O_2\uparrow$

(2)生成物的种类

24.(5分)(1)置换反应　Fe^{2+}、Al^{3+}、H^+

(2)Au(或金)

(3)$CuO+H_2SO_4 = CuSO_4+H_2O$

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Mg^{2+}、Cl^-、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)HCl　H_2(或O_2)

(2)$HCl+NaOH = NaCl+H_2O$

(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)$2KMnO_4 \xlongequal{\triangle} K_2MnO_4+MnO_2+O_2\uparrow$　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)

$3Fe+2O_2 \xlongequal{点燃} Fe_3O_4$

28.(9分)**活动一:**密封

活动二: NaClO　已变质

$AgNO_3$　$AgNO_3+NaCl = NaNO_3+AgCl\downarrow$

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。

$CaCO_3+2HCl = CaCl_2+H_2O+CO_2\uparrow$ …… 1分

100　　44

x　　8.8 g …… 1分

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

$x=20\ g$ …… 1分

钙片中碳酸钙的质量分数$=\frac{20\ g}{2\ g/片\times 20片}\times 100\%=50\%$ …… 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"↑"或"↓"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。)