第六届全国中学生数理化学科能力展示活动 九年级化学解题技能初赛试题(A卷)

参考答案及评分标准

第 I 卷 (选择题部分)

一、选择题(本题包括 15 个小题,每小题 3 分,共 45 分。每小题有 1 个或 2 个选项符合题意。全对得 3 分,漏选得 1 分,错选不得分。)

1	2	3	4	5	6	7	8
С	В	D	D	С	BD	AC	A
9	10	11	12	13	14	15	
D	В	A	D	В	A	В	

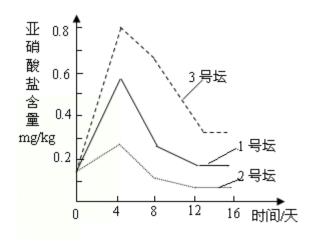
第 II 卷 (非选择题部分)

二、填空题

- 16. (4分)
 - (1) 金 、水 、分子(每空1分)
 - (2) bd (1分, 错选漏选均不得分)
- 17. (3 分) 5MgO 4CO₂ 5H₂O 或 Mg (OH) ₂ 4MgCO₃ 4H₂O
- 18. (9分) (1) 300g (3分); (2)372g (3分);
- (3)60℃ (3分)
- 19. (14分)(1)高于(2分);
- (2) 催化剂 (2分);
- (3) 4 (3分) , 6 (3分);
- (4) $4HC10_4 + 7C = 2H_2O + 2C1_2 \uparrow + 7CO_2 \uparrow$ (2分)
- (5) 金刚石(2分)

三、实验题

- 20. (8分)(1)减少误差,使结论更可靠; (1分)
- (2) 可绘成一幅图,也可分画 3 张图 (3 分) (每坛的趋势正确分别给 1 分)



- (3)①不同时期泡菜坛中亚硝酸盐的含量不同;②在腌制后的第 4 天,亚硝酸盐的含量达到峰值;③在腌制的第 12 天,亚硝酸盐达到最低值并基本保持不变;④泡菜在加热煮熟后,亚硝酸盐含量不变. (2分,答出 2 项给 1分,不设 0.5分)
- (4)没有设立对照,即需3个与前3个坛同样的泡菜坛,在其内加满煮沸过的质量分数为10%的NaC1溶液;并用水封,也应与上述实验组同时进行检测.(2分)
- 21. (10分) [实验1]2Na₂O₂+2CO₂=2Na₂CO₃+O₂(2分)

[实验2]除去CO2中的HC1气体(2分);

乙(1分);

在玻璃管中装入干燥剂无水硫酸铜 , 然后再用嘴通过玻璃管对着包有过氧化钠的 棉花吹气 , 如果棉花没有被点燃 , 则说明干燥的二氧化碳确实和过氧化钠不会反 应 (2 分 , 其他合理的答案也得分)

[实验 3]会燃烧(1分),因为蜡烛燃烧后生成二氧化碳和水,潮湿的二氧化碳气体受热后沿着漏斗管上升,和过氧化钠反应引燃棉花(2分,其他合理的答案也得分)

- 22. (7 分) (1) H₂S 的挥发或与空气中的氧气反应 (1 分);
 - (2) $H_2S+I_2=2HI+S$ (1分):
- (3) 检验氢硫酸长期存放变浑浊的原因是否为"氢硫酸和空气中的氧气反应生成硫"(1分), 防止因通入空气过快而使 H_{S} 大量挥发(1分);
 - (4) H₂S=H₂+S ↓ 2H₂S+O₂=2H₂O+2S ↓ (2分), 确认生成气体是氢气 (1分)。

四、填空题

- 23. (4分)(1)98(1分) , 1: 16: 32(1分); (2)22.2ml(1分) , 159.2 g(1分)
- 24. (8分) (1)51.5cm (2分); (2)5.3g (3分); (3)12.25% (3分)。

25. (8分)

- (2) 解:根据题意可知:

所以合成合成汽油 CO 和 H_2 的质量比为: 56a: (4a+2b) (1分)

(3) 解:设可以CO为x

根据题目意思可以知道:

 $2C_{1000}H_{847}O_{794}$ \rightarrow $1588C0 + 412C + 847H_2$ (2分)

51102 44464

25551 克 x

51102/44464=25551 克/x

x=22232 克

22232 克/(1.25 克/升)=17785.6 升(1分)