



本溪市2022-2023年度下九年级寒假质量监测

**化学试题参考答案及评分标准**

说明：化学方程式除计算题外每个2分。若化学式错误不给分；配平、条件、气体或沉淀符号漏写或错误共扣1分

1. **选择题（本题共20分。第1小题～第10小题，每小题1分；第11小题～第15小题，每小题2分）**

1~5 D A B A D 6~10 B C A C B 11~15 C B A D C

1. **二、填空题（本题共4个小题，每空1分，共18分）**
2. （1）2Si （2）Au （3）ClO2 （4）Ne
3. （1）原子序数 （2）4 C B BDE
4. （1）元素 （2）煮沸 （3）压强 （4）洗净擦干
5. （1）乙>甲=丙 （2）冷却热饱和溶液（或降温结晶） （3）75 （4）加水（或降温） （5）D
6. **简答题（本题共3个小题，共16分**）

20.（1）温室效应加剧 （2）节约石油资源 C2H5OH+3O2 2CO2+3H2O （3）太阳能（合理即可）



21.（1）提供热量（或提供还原剂一氧化碳） 4CO+Fe3O4 3Fe+4CO2



（2）铝与氧气反应表面生成致密的氧化铝薄膜，阻止铝进一步被氧化

（3）节约金属资源（或减少空气污染） （4）耐高温（或透光性好）

22.（1）CH4 （2） CO2+Ca(OH)2=CaCO3↓+H2O（合理即可） （3）潜水（合理即可） （4）不一定

**四、实验题（本题共3个小题，共18分）**

23.（1）燃着木条 （2）纯铜片 （3）温度达到可燃物的着火点 （4）汽油

24.（1）长颈漏斗 （2）2KClO3 2KCl+3O2↑ （或2KMnO4 K2MnO4+MnO2+O2↑） 集气瓶口有大气泡冒出



（3）锌和稀硫酸 a 控制反应的发生和停止

1. 【实验探究】降低【实验结论】氧气和水【实验反思】加快反应速率【拓展迁移】（1）浅绿 2HCl+ Fe= FeCl2+H2↑ （2）反应物间的接触面积有关
2. **计算题（本题共2个小题，共8分）**

26.（1）288 （1分） （2）15:1:8（1分）

27.（1）0.8g （1分）

（2）解:设参加反应的H2O2的质量为x。*2*H2O22H2O+O2↑ （1分）



68 32x 0.8g （1分） （1分）



x=1.7g （1分）

答:参加反应的H2O2的质量为1.7g。 设与答（1分）