**阶段练习卷参考答案及评分标准**

**一、选择题（本题共15小题，每小题1分，共15分。每小题只有一个选项符合题意）**

1-5 CCCAA 6-10 ABBDC 11-15 CADCD

**二、填空题（本题共5小题，每空1分，共25分）**

16.（1）色素和异味；滤纸；消毒/杀菌（2）可溶性；蒸馏

17.（1）水；分子不断运动（2）有机物；6∶1∶4（3）NaCl

18．（1）Fe2O3+3CO高温2Fe+3CO2；氧气和水；Fe2O3+6HCl==2FeCl3+3H2O

（2）强度或硬度大；4Al + 3O2 = 2Al2O3（3）废旧金属回收利用等合理答案

19.（1）①碳 ②二氧化硫/SO2 （2）①汽油等合理答案②节约石油资源/减少环境污染

（3）太阳能等合理答案

20.（1）1∶2 （2）降温 （3）冷却热饱和溶液 （4）丙

**三、简答题（本题共4小题，共24分）**

21. （6分，每空一分）

（1）①2KMnO4 △ K2MnO4 + MnO2 + O2↑②防止冷凝水倒流炸裂试管

（2）①2H2O2MnO22H2O+ O2 ↑ ②添加液体药品 ③密度比空气大 ④带火星的木条放在瓶口

22.（6分）

（1）将煤粉碎或不断鼓入空气等合理答案（1分）

（2）燃料不充分燃烧（1分）；可燃物总量一定时，颗粒越小，与氧气的接触面积越大（1 分），燃烧越剧烈，相同时间内放出的热量越多（1 分）

（3）2H2 + O2 催化剂 2H2O（1分，条件可省略）

（4）反应前后各原子的个数比不可能相等（1分）

1. （6分）

（1）Zn、Fe、C（1分）；二氧化碳与碳在高温时反应生成一氧化碳等合理答案（1分）

（2）完全反应掉废液中的硫酸铜和硫酸亚铁并转化为硫酸锌和铜（1分）。

（3）向固体A中加入足量稀硫酸，过滤、洗涤、干燥（1分），然后向固体中通入二氧化碳并加热，除去其中的碳粉（1分）。其他合理答案均可。

（4）称量得到的固体铜的质量（1分），通过铜在硫酸铜中的质量分数求出硫酸铜的质量（1分），可根据处理前废液的质量求出废液中硫酸铜的质量分数。

24.（6分）

（1）乙中试管内液面上升比甲中的高（1分）；排除乙中出现的现象是因为二氧化碳溶于水（1分）。

（2）二氧化碳与氢氧化钠溶液反应后容器内压强减小使二氧化碳的溶解度减小（1分）。

（3）不能。变浑浊可能是二氧化碳（或碳酸）与氢氧化钙溶液反应（1分）（只回答不能不给分）。

（4）取样，向溶液中滴加足量氯化钙溶液（1分），振荡；再滴加酚酞溶液，酚酞变红，溶质为碳酸钠和氢氧化钠；酚酞不变色，溶质为碳酸钠（1分）。（其他合理答案均可）

**四、计算题（本题6分）**

25．【解】（1）设：生成二氧化碳的质量为*x*。参加反应碳酸钙的质量为*y*。

CaCO3+2HCl=CaCl2+H2O+CO2↑ ----------------（1分）

100 73 44

*x y* 2.2g

44/*2.2*=100/*x=* 73/*y* ----------------（1分）

*x*=5g *y*=3.65g ----------------（1分）

石灰石样品中碳酸钙的质量分数为：5g/6g×100%=83.3%

1. 反应中消耗稀盐酸的质量为：3.65g/7.3%=50g ------（1分）

配制需浓盐酸的质量为：3.65/36.5%=10g --------（1分）

需加水的质量为：50g-10g=40g --------（1分）

答：石灰石样品中碳酸钙的质量分数为83.3%；配制需浓盐酸的质量为10g，需加水的质量为40g。