2022-2023学年度第二学期期中教学质量检测

化学试题参考答案及评分标准

一、选择题（本题共16小题，每小题1分，共16分）

在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的。

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题 号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 |
| 答 案 | D | B | C | D | B | A | B | A | B | B | C | B | B | B | C | D |

二、选择题（本题共6小题，每小题2分，共12分）

在每小题给出的四个选项中，有一项或两项是符合题目要求的。

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题 号 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 |
| 答 案 | A | B | AC | BD | AD | C |

说明：①选择题中，错选或多选均不得分；有两个答案的只选一个且选对的得1分。

②非选择题中出现的化学方程式，化学式错或未配平不得分；反应条件错扣0.5分；气体符号、沉淀符号漏掉或多写每处扣0.5分；等号写成箭号或短线扣0.5分。

三、非选择题（本题共7小题，共52分）

23．（1）A （2）橙子 （3）延展 导热 C+ O2 CO2



（4）隔绝氧气（空气） （5）乳化 （6）AB

说明：每个化学方程式2分，其余每空1分，共9分。答案合理即可得分。

24．（1）C （2）H++OH-=H2O（H+和OH-反应生成水分子）

MnO2

（3） 2H2O2 2H2O+O2↑ （4）NaClO+2HC1═NaCl+Cl2↑+H2O

说明：每个化学方程式2分，其余每空1分，共6分。答案合理即可得分。

25．（1）①铁架台 ②A CaCO3+2HC1═CaCl2+CO2↑+H2O ③BD或BE

（2）C

（3）①向上排空气法 ②氢（或H） 向集气瓶中加入少量澄清石灰水

说明：每个化学方程式2分，其余每空1分，共9分。答案合理即可得分。

1. （1）无色 （2）HCl + NaOH====NaCl+H2O

（3）左 （4）＜

（5）NaCl或者NaCl和HCl 乙 NaOH固体溶于水也会放热，使温度升高

说明：每个化学方程式2分，其余每空1分，共8分。答案合理即可得分。

1. （1）Na2CO3+Ca(OH)2=CaCO3↓+2NaOH

（2）CaO （3）置换反应 （4）改良酸性土壤

说明：每个化学方程式2分，其余每空1分，共5分。答案合理即可得分。

1. ① 白色沉淀生成

②向反应后的试管中加入足量稀硝酸，振荡，沉淀有一部分溶解，并产生无色气泡

③降温结晶

说明：其中第②空2分，其余每空1分，共4分。

1. （1）①红色固体变为黑色 **3CO + Fe2O3 2Fe + 3CO2**

高温

②除去剩余的CO，防止污染空气

（2）①强 ②FeSO4

③解：设需要还原铁粉的质量为x

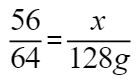
1000g×12.8%=128g

**Fe + CuSO4 = FeSO4  + Cu** -----------------------------------2分

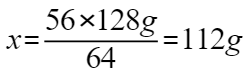
56 64

x 128g ---------------------------------1分

--------------------------------------------------1分



------------------------------------------------------------1分



答：需要还原铁粉的质量为112g。

说明：每个化学方程式2分，计算题5分，其余每空1分，共11分。答案合理即可得分。