昆八中2021-2022学年度上学期月考一

平行高一化学试卷答案

一、选择题（每题2分，共48分）

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 |
| D | D | B | D | B | B | D | B | D | D | C | A |
| 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 |
| B | C | D | C | B | C | D | D | C | D | C | C |

二、填空题（4题，共56分）

25、（12分，除特殊标注外，每空2分）

(1)氯 （1分） KMnO4 （1分）

(2) 

(3) 酸性、还原性 1:5

(4) 

(5)6

26、（16分，除特殊标注外，每空2分）

Ⅰ. (1) ①⑤⑩（1分） ③④⑧（1分） ④⑥（1分）

(2) FeCl3+3H2OFe(OH)3(胶体)+3HCl↑ 利用丁达尔效应（1分）

(3) HCO3- + OH- =H2O+ CO

(4) BaCO3+2H++SO=BaSO4↓+H2O+CO2↑

Ⅱ. Mg2＋、Fe3＋、、 Ba2+、OH-、Cl- K+

27．（8分）

（1）2Na+2H2O=2NaOH+H2↑ （2）CD （4）爆鸣实验 （4） B

28．（18分，除特殊标注外，每空2分））

(1) ①镁粉有剩余，溶液中不再有气泡产生 

②过滤（1分） 蒸发结晶（1分）

(2)生成沉淀的量不再增加 

(3) 不相同 方案一中加入的镁粉与废水中的硫酸反应，增加了硫酸镁的质量

(4) MgO (或其他合理答案)

(5) 方案一中使用镁粉将硫酸转化为。效率较高，产物纯净，但经济成本偏高，在实际生产中不宜采用；方案二中要用稀硫酸溶解，稀硫酸的量很难控制，在实际操作中难度较大，往往会出现过量情况，使最终产物不纯。