靖西市2021—2022学年度上学期期末教学质量检测

化学参考答案及评分标准

**一、选择题**（每小题2分，共40分）

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

**二、填空题**（本大题共5个小题，每空1分，共28分）

21．(6分) （1）③ （2）① (3)④ (4) ⑤ (5)⑥ (6) ②

+2

22．(5分) （1）Mg （2） SO2- （3）2Cl2  (4）3N2 (5)ZnO

23.（6分）（1）肥皂水 （2）煮沸 （3）水蒸气 （4）吸附性 （5）二氧化碳

（6）使温度达到燃气的着火点

24.(5分)（1）石油 CH4 （2）SO2（或二氧化硫） （3）分子间有一定的间隔 灭火

25.（6分）（1）导电 （2）14 28.09 三 （3）C SiO2

**三、简答题**（本大题共2个小题，每个化学方程式2分，其余每空1分，共10分）

26．（5分）（1）铁制外筒（或铝合金内筒） （2）可回收

（3）耐腐蚀（合理即可）（4）不合理；铝和空气中氧气反应会生成致密的氧化铝薄膜。

27.（5分）（1）漏斗 （2）Au、Pt

（3）Fe+H2SO4＝FeSO4+H2↑【或2Al+3H2SO4＝Al2（SO4）3+3H2↑】 置换反应

**四、实验与探究题**（本大题共2个小题，每个化学方程式2分，其余每空1分，共16分）

28.（10分) （1）烧杯 （2）石灰石（或大理石） A

CaCO3+2HCl═CaCl2+H2O+CO2↑ 将燃着的木条放在a端，观察木条是否熄灭

1. BC或BE 2KMnO4菁优网-jyeooK2MnO4+MnO2+O2↑ （4）蜡烛由低到高依次熄灭

29．（6分）（1）增大反应物接触面积，加快反应速率，使反应更成分

（2）无水硫酸铜变为蓝色（3）CO2+Ca（OH）2═CaCO3↓+H2O

（4）一氧化碳 （5）碳元素、氢元素

**五、计算题**（6分）

30.（6分）解：（1）10：3：12 （1分） （2）8.8（1分）

（3）设样品中碳酸钙的质量为x

CaCO3+2HCl═CaCl2+H2O+CO2↑…………（1分）

100 44

x 8.8g

 = ………… （1分） x＝20g…………（1分）

样品中碳酸钙的质量分数为菁优网-jyeoo＝80% …………（1分）

答：样品中碳酸钙的质量分数为80%

