**2021～2022学年度春学期期中质量检测**

**九年级化学参考答案**

**一、选择题（ 共30 分）**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 |
| 答案 | D | A | C | B | A | D | C | A | A | C | C | B | D | D | B |

**二、非选择题（除计算3分，其余每空1分，计40分）**

1.（6分）

① E　 ② D　　 ③ C　　　④ B　　 ⑤ F　　 ⑥ A

2.（10分）

(1)酸雨

(2)CaCO3+2HCl=CaCl2+H2O+CO2↑；②或③

(3)Na2SO3+H2SO4=Na2SO4+SO2↑ +H2O ； ⑥。

(4)试管中液面上升。

(5)把化石燃料燃烧的气体产物先通入足量的KMnO4溶液再通过澄清的石灰水，若澄清石灰水变浑浊，证明燃烧产物中有CO2。

3.（14分）

（1）A。 （2）①金的化学性质稳定；延展性；+2；H2O。

②Fe+CuSO4=FeSO4+Cu；置换反应；Fe、Cu。

（3）①增大反应物的接触面积。 ②过滤。 ③SiO2 ④2Al(OH)3＝Al2O3+3H2O

4.（10分）

MnO2

Ⅰ.（1）2KClO3 ＝2KCl+3O2 ↑

△

（2）Fe3O4

（3）放出大量的热。

Ⅱ.

（ 1 ）将产生的CO2和O2排入后续的反应装置中参与反应。

△

（ 2 ）2Cu+O2＝ 2CuO

（ 3 ）部分

（ 4 ） 71克

