**2022年初中学业水平质量调研试题**

化学参考答案

**一、选择题（每小题只有一个选项符合题意，将答案填涂在答题卡上，共36分）**

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

**二、填空与简答题（化学方程式每个2分，其他每空1分，共40分）**

19.（1）蛋白质；（2）过滤；（3）①B；②C2H5OH+3O2点燃2CO2+3H2O。

20.（1）3；（2）还原；（3）H2+CuO △ Cu+H2O。

21.（1）含碳量；（2）铝与空气中的氧气反应，其表面生成一层致密的氧化铝保护膜；（3）SO3；（4）Mn+FeSO4═MnSO4+Fe（或Mn+FeCl2═MnCl2+Fe）。

22.（1）①B；②AC；（2）2H2+O2点燃2H2O；产物无污染，清洁无污染（或不产生二氧化碳，减少温室气体排放等）；（3）复合材料。

23.（1）装置不密闭，有气体逸出，导致天平不平衡；（2）氧气；（3）烧杯2中溶液变红色。

24.（1）4；（2）E；（3）B；（4）Na2S。

25.（1）金属氧化物；（2）H2SO4+BaCl2═BaSO4↓+2HCl；（3）BC。

26.（1）C＞B＞A；（2）80；（3）蒸发溶剂；（4）B＞A＞C。

27.（1）增大反应物的接触面积，提高反应速率；（2）4FeS2+11O2点燃2Fe2O3+8SO2；（3）3CO+Fe2O3高温2Fe+3CO2。

**三、实验探究题（每个化学方程式各2分，其他每空1分，共12分）**

28.（1）AD；2KClO3  MnO2 2KCl+3O2↑；（2）能控制反应的发生和停止。

△

29. 2HCl+Ca(OH)2═CaCl2+2H2O；HCl和Ca(OH)2不能共存；【猜想与假设】CaCl2和Ca(OH)2；【实验探究】7；有气泡产生；【评价反思】CaCl2与Na2CO3反应也会生成白色沉淀，不能证明一定有Ca(OH)2存在；【拓展迁移】C。

**四、计算题（第30题4分，第31题8分，共12分）**

30.（1）12:1；（2）26.0%。 每空2分

31.（1）13g；（2）0.4； 每空1分

（2）解：设滤液A中溶质硫酸锌的质量为x

Zn+H2SO4═ZnSO4+H2↑ 2分

65 161

13g x 1分

= 1分



x=32.2g 1分



滤液A中溶质硫酸锌的质量分数= ×100%

=32.2% 1分

答：略。