2022年九年级二模

化学参考答案及评分标准 2022.05

**第一部分 选择题**（本题共**13**小题,每小题只有一个选项符合题意,共**15**分。）

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **题号** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** | **13** |
| **答案** | **A** | **B** | **C** | **D** | **B** | **C** | **B** | **D** | **C** | **D** | **A** | **C** | **B** |

**第二部分 非选择题**

14.（7分）（1）①小苏打

②酸；增大

③3HCl + Al(OH)3 = AlCl3 + 3H2O

（2）合成材料

（3）碘水（碘酒等含有碘单质的物质）； 蓝（深蓝）

15. （9分）（1）①锥形瓶 b.酒精灯

（2）二氧化锰； B

（3）防止生成的气体从长颈漏斗逸出（散出、跑出等合理答案均可）

（4）生成黑色固体；化合反应

（5）ⅰ.1:2 ⅱ.氧元素（氢、氧元素不得分）

16. （8分）（1）①左

②胶头滴管；50

③搅拌，加速（氯化钠）溶解

（2）①B ②甲 ③加水（升温） ④<

17.（7分）（1）①混合物

②-4

③合成气（CO和H2）

④提供高温条件（提供热量等合理答案均可）

（2）①镁（镁片）

②金属与酸反应放出热量（其他合理答案均可）

③金属越活泼，与酸反应放出的热量越多（镁片、铁片、锌片与酸反应，放出热量镁片>锌片>铁片等合理答案均可）

18.（11分）**在宏观­­­­­­­­­­­­­­­­­­—微观—符号间建立联系，是学习化学特有的思维方式**

（1）（核内）质子数（核电荷数）

（2）2:32（1:16）

点燃

（3）2H2S+3O2 2SO2+2H2O

（4）原子种类、个数、质量不变

**实验探究是学习化学的基本方法**

（1）①导热

②约上升到1处

③蜡烛燃烧生成二氧化碳，不能形成压强差

（2）①滴浓硫酸前白磷不燃烧，滴浓硫酸后白磷燃烧

②Fe+H2SO4= Fe SO4+ H2↑

**化学计算是研究物质元素之间和物质之间质量关系的方法**

3.25

1 9.（8分）【实验一】（1）反应物中不含有氮元素，不能生成氨气

（2）Ca(OH)2+SO2═CaSO3↓+H2O

（3）溶液变红色

（4）通入澄清石灰水中；无明显现象

【实验二】（1）Fe2O3+6HCl═2FeCl3+3H2O。

（2）①探究盐酸能否与氯化铁反应生成氯化亚铁（能否使溶液由黄色变成浅绿色）

②氯化铁与铁钉反应生成氯化亚铁（氯化铁与铁钉发生反应）