**2022年初三上学期第一阶段性错题整理化学试卷**

**参考答案**

**一、单项选择题（本大题共12小题，每小题3分，共36分。每小题只有1个选项符合题意）**

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

**二、选择题（本大题共3小题，每小题3分，共9分。在每小题给出的四个选顶中，有一个或二个选项符合题目要求。全部选对的得3分，选对但不全对的得2分，有选错的得0分）**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 13 | 14 | 15 |
| AC | AB | B |

**三、简答题（本大题共4小题，文字表达式每个3分，其余每空2分，共22分。）**

16、（1）物理 （2）分解 （3）可燃

17、（1）硫+氧气二氧化硫 （2）过氧化氢水+氧气

18、（1）水蒸气（水） （2）AC （3）C

19、（1）难溶于水； （2）密度比空气大。

**四、应用与推理（本大题共2小题，化学方程式每个3分，其余每空2分，共13分。）**

20、（1）沸点 大 （2）减少化石燃料的使用（合理即可）

（3）生产成本；环境保护等（合理即可）

21、（1）氯酸钾（2）铁+氧气四氧化三铁（其他答案合理即可）

**五、实验探究题（本大题共2小题，每空2分，共20分。）**

22、（1）集气瓶 （2）A 检查装置的气密性

（3）将带火星的木条放在集气瓶口，若木条复燃，则已收集满

23、【猜想】

CuO是反应的催化剂，反应前后质量和化学性质不变

【实验及结论】

溶液中有气泡冒出，带火星木条复燃 0.2

【表达与交流】

证明氧化铜的化学性质在反应前后没有发生改变

【反思与拓展】

（1）不可行，其原因是实验中除了催化剂种类不同，过氧化氢溶液的溶质质量分数也不同，无法形成对照

（2）②③