**2022--2023学年度第一学期期末质量检测化学试题答案及评分细则**

**一、选择题**（ 本大题共10 个小题。每小题2 分， 共20 分。在每小题给出的4 个选项中，只有1个选项符合题目要求， 请选出并在答题卡上将该选项涂黑。）

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

**二、生活、生产应用题**（ 本大题共5 个小题。化学方程式每空2 分， 其余每空1 分，共16分。）

【关注生活现象】



11. 合金 Fe、C     <

12. C60

13.   Ca2+或Mg2+（填一种即可）     肥皂水     生成浮渣多（或泡沫少或垢状物多）

生活污染处理后再排放（或洗衣服的水拖地或淘米水浇花等，合理即可）

14. 

【关注生产实际】

15.（1）ab

（2）纱布（合理即可）

（3）漏斗     bc

**三、科普阅读题**(本小题共1个小题。化学方程式2分，其余每空1分，共4分。）

16.（1）温度升高，分子间隔变大

（2） 复分解反应

**四、物质组成与变化分析题**（本大题共1个小题。化学方程式每空2 分， 其余每空1 分， 共7分。）

17.

（1）H+

（2）    浅绿

（3）  除锈（合理即可）

（4） C

（5）银离子和氯离子结合生成白色沉淀氯化银（合理即可）

**五、定量分析题**（本大题共1个小题。化学方程式1分，共6分。）

18.

（1）--------------------------------------------1分



（2）解：设参加反应的H2SO4质量为*x*

----------------------------------1分



----------------------------------1分

----------------------------------1分

则这瓶稀硫酸溶液中溶质的质量分数 ----------------1分

答：这瓶稀硫酸溶液中溶质的质量分数为9.8%。--------------------------1分

（设和答共1分）

**六、实验探究题**（本大题共2个小题。化学方程式每空2 分， 其余每空1 分， 共17分）。

【基本实验】

19．（1）铁架台

（2）   AC          a

（3）    B     防止二氧化碳溶于水



【科学探究】

20.

【验证猜想】 （1）排尽装置中的空气，使收集到的气体更纯净

1. 木条没有复燃

【实验探究】

1. 溶液变为红色     偏铝酸钠易溶于水，其水溶液呈碱性，也能使无色酚酞溶液变红

（4）硫酸铜溶液（合理即可）     2NaOH+CuSO4=Cu(OH)2↓+Na2SO4（与前一空对应 ）

【拓展延伸】

不要与酸性物质混合使用（或不能用于铝制管道等 合理即可）

备注：本试卷中化学方程式的评分方法：化学式书写正确、方程式未配平扣1分；未写条件或条件错误扣1分；未标“↑”或“↓”不扣分。