2021 — 2022学年第一学期期末教学质量监测

化学（学科）监测卷参考答案

一、选择题：

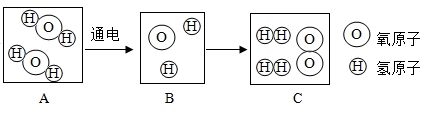
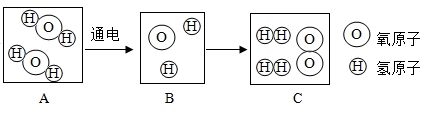
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 |
| C | D | B | A | C | C | A | D | C | B | D | C | B | B |

1. 填空题：
2. （1）⑤ ; （2）①; （3）② ; (4) ④



1. (1) (2) b c （漏选一个扣1分） （3）H2O (4)分解反应
2. （1）N2  （2）原料来源广泛或燃烧时放热多或产物是水，无污染（环保）或可再生
3. （1）电子层数 （2）Se2- （2）它们的原子的最外层电子数相同

三、简答题

1. （1）煮沸 （2）随手关闭水龙头或用洗衣水从厕所或淘米水浇花等合理答案
2. 因为木炭具有疏松多孔结构，有吸附性（1分），能吸附二氧化氮，使集气瓶内压强降低，外界大气压将水压入漏斗中（1分）。（体现出木炭的吸附性及瓶内压强降低即可）
3. 酒精挥发时，酒精分子本身没有改变（1分），是物理变化（1分）；而酒精燃烧时，酒精分子发生了改变（1分），变成了其他物质分子，是化学变化（1分）。

四、实验题：

1. （1）用作少量试剂的反应容器（1分），在常温或加热时使用。（1分）
2. （1）②③⑤⑧ （2）CaCO3 + 2 HCl2 ===CaCl2 + H2O +CO2 ↑ (3) 铁架台
3. 在实验室里收集一瓶等体积的空气样品（合理给1分），向其中滴入10滴澄清石灰水（1分），振荡集气瓶（1分），观察澄淸石灰水是否变浑浊 （1分）。

五、计算题：

1. （1）6：1（未约分给1分） （2）85.7% （2分）
2. 设：制取氯化锌的质量为 x-------------------------------------1分 （设和答共1分）

Zn + 2HCl2 ==ZnCl2 + H2 ↑ --------------------------------2分

65 136

13克 x -------------------------------------1分（四个量正确的得1分）

65:136 =13克： x ------------------------------------1分

x =27.2克 ------------------------------ 1分

答：制取氯化锌的质量为27.2克