

## 2022江西高三上学期人教版高中化学期末考试

1.

化学在生产和日常生活中有着重要的应用，下列叙述正确的是

- A.白酒中混有少量的塑化剂，少量饮用对人体无害，可以通过过滤的方法除去
- B.将猕猴桃和苹果放在一起，猕猴桃更容易成熟。是因为苹果释放的乙烯具有催熟作用
- C.氨气可以做制冷剂，是因为氨气有一定的还原性
- D.大分子化合物油脂在人体内水解为氨基酸和甘油等小分子，才能被人体吸收

2.

某强碱性溶液中，只含有 $K^+$ 、 $NH_4^+$ 、 $Al^{3+}$ 、 $AlO_2^-$ 、 $CO_3^{2-}$ 、 $SiO_3^{2-}$ 、 $Cl^-$ 中的某几种离子，现进行如下实验：①取少量的溶液用硝酸酸化后，该溶液无沉淀生成；②另取一定量原溶液，逐滴加入盐酸至过量，发生的现象是：开始产生沉淀并逐渐增多，而后产生一种气体，最后沉淀逐渐减少至全部溶解。③另取一定量的原溶液，加入5mL 0.2mol/L 盐酸，沉淀会完全消失，再继续加入足量的硝酸银溶液可得到沉淀0.287g。下列说法一定正确的是

- A.原溶液中含有 $AlO_2^-$ 、 $CO_3^{2-}$ 、 $Cl^-$
- B.无法确定原溶液中是否含有 $Cl^-$ 和 $K^+$
- C.原溶液中含有 $Al^{3+}$ 、 $CO_3^{2-}$ 、 $Cl^-$
- D.原溶液中一定不含 $AlO_2^-$ 、 $SiO_3^{2-}$ 、 $Cl^-$

3.

下列实验方案中，能达到实验目的的是

| 选项 | 实验目的                                   | 实验方案                                          |
|----|----------------------------------------|-----------------------------------------------|
| A  | 测同温同浓度下 $Na_2CO_3$ 和 $Na_2SO_3$ 水溶液的pH | 比较碳和硫两种元素非金属性的强弱                              |
| B  | 证明氧化性： $H_2O_2$ 强于 $Fe^{3+}$           | 用硫酸酸化的 $H_2O_2$ 溶液滴入到 $Fe(NO_3)_2$ 溶液中，溶液变成黄色 |
| C  | 证明浓硫酸具有吸水性                             | 在蔗糖中滴加浓硫酸，蔗糖变黑                                |