

宜宾市高一化学期中考试(2022年后半期)试卷带答案和解析

1. 选择题

用 N_A 表示阿伏加德罗常数的值,下列叙述正确的是

- A. 64g SO_2 中含有的原子数为 $3N_A$
- B. 5.6g金属铁变为离子时失去的电子数为 $0.3N_A$
- C. 常温常压下,11.2L Cl_2 含有的分子数为 $0.5N_A$
- D. 1mol/L NaOH溶液中 Na^+ 的数目为 N_A

2. 选择题

下列有关试剂保存的说法中,不正确的是

- A. 金属钠保存在煤油中
- B. 保存氯化亚铁溶液时加入少量铁粉
- C. 过氧化钠应密封保存
- D. 用棕色广口试剂瓶存放氯水

3. 选择题

下列叙述中正确的是

- A. 氯化钠中混有少量单质碘杂质,可用加热的方法提纯
- B. 能使润湿的淀粉KI试纸变成蓝色的物质一定是 Cl_2
- C. SO_2 可使酸性高锰酸钾溶液褪色,体现了 SO_2 的漂白性
- D. 浓硫酸具有吸水性,可用于干燥 NH_3

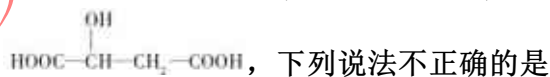
4. 选择题

将一定量纯净的氨基甲酸铵(NH_2COONH_4)置于特制的密闭真空容器中(假设容器体积不变,固体试样体积忽略不计),在恒定温度下使其达到分解平衡: $NH_2COONH_4(s) \rightleftharpoons 2NH_3(g) + CO_2(g)$ 。下列可以判断该分解反应已经达到化学平衡状态的是

- A. $2v(NH_3) = v(CO_2)$
- B. 密闭容器中气体密度不变
- C. 密闭容器中混合气体的平均摩尔质量不变
- D. 密闭容器中氨气的体积分数不变

5. 选择题

近两年流行喝果醋,苹果醋是一种由苹果发酵而成的具有解毒、降脂、减肥和止泻等明显药效的健康食品。苹果酸(α -羟基丁二酸)是这种饮料的主要酸性物质,苹果酸的结构简式为



- A. 苹果酸在一定条件下能发生酯化反应
- B. 苹果酸在一定条件下能发生催化氧化反应
- C. 苹果酸在一定条件下能发生取代反应
- D. 1 mol苹果酸与 Na_2CO_3 溶液反应最多消耗1 mol Na_2CO_3

6. 选择题

联苯()是一种重要的有机原料,广泛用于医药、液晶材料等领域,其一氯代物有()

- A. 3种
- B. 4种
- C. 5种
- D. 6种

7. 选择题