

2021-2022年高一上册第二次月考理科综合化学试卷完整版（内蒙古自治区集宁一中(西校区)）

1. 选择题

进行化学实验必须注意安全，下列说法中正确的是

- A. 不慎碰倒酒精灯，洒出的酒精在桌上燃烧时，应立即用湿抹布扑盖
- B. 蒸发时要将蒸发皿内的液体完全蒸干才能停止加热
- C. 蒸馏时，应将温度计水银球深入液体中部，但不能接触瓶底
- D. 稀释浓硫酸的操作为将水加入浓硫酸中，并用玻璃棒不断搅拌

2. 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. 标准状况下， $1\text{mol H}_2\text{O}$ 的体积为 22.4 L
- B. 物质的量浓度为 0.5mol/L MgCl_2 溶液，含有 Cl^- 离子数为 N_A
- C. $0.5N_A$ 个 O_2 的质量为 32g
- D. 常温常压下， 14g N_2 含有分子数为 $0.5N_A$

3. 选择题

分类法在化学学科的发展中起到了非常重要的作用，下列分类标准合理的是

- A. 根据是否具有丁达尔效应，将分散系分为溶液、浊液和胶体
- B. 依据分子组成中含有氢原子的数目，将酸分为一元酸、二元酸等
- C. 根据水溶液是否能够导电，将物质分为电解质和非电解质
- D. 依据组成元素的种类，将纯净物分为单质和化合物

4. 选择题

在无色透明酸性溶液中能大量共存的离子组是

- A. Al^{3+} 、 Ag^+ 、 NO_3^- 、 Cl^-
- B. Mg^{2+} 、 NH_4^+ 、 NO_3^- 、 Cl^-
- C. K^+ 、 CO_3^{2-} 、 Cl^- 、 Na^+
- D. Na^+ 、 OH^- 、 SO_4^{2-} 、 Fe^{2+}

5. 选择题

下列反应的离子方程式书写中，正确的是()

- A. 氯化铜溶液与铁粉反应： $\text{Cu}^{2+} + \text{Fe} = \text{Fe}^{2+} + \text{Cu}$
- B. 稀硫酸与铁粉反应： $2\text{Fe} + 6\text{H}^+ = 2\text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\uparrow$
- C. 氢氧化钡溶液与稀硫酸反应： $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4\downarrow$
- D. 碳酸钙与盐酸反应： $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$

6. 选择题

常温下，在溶液中可发生以下反应：



由此判断下列说法错误的是

- A. 氧化性强弱顺序为： $\text{Cl}_2 > \text{Br}_2 > \text{Fe}^{3+} > \text{I}_2$
- B. 反应②中当有 1 mol Cl_2 被还原时，有 2 mol Br^- 被氧化
- C. 铁元素在反应①和③中均被氧化