

高一上半期期中考试化学试卷带参考答案和解析（2021-2022年海南省海南中学）

1. 选择题

日常生活中许多现象与化学密切相关，下列说法中正确的是

- A. 生石灰可用作食品抗氧化剂
- B. 充有H₂的“喜羊羊”娃娃遇明火发生爆炸是发生了氧化还原反应
- C. 维生素C因具有酸性，可作食品抗氧化剂
- D. 大理石雕像被酸雨腐蚀毁坏是发生了分解反应

2. 选择题

下列关于Na₂CO₃的分类叙述错误的是：

- A. Na₂CO₃ 俗名为纯碱，故它属于碱类
- B. Na₂CO₃ 溶解度大于碳酸氢钠
- C. Na₂CO₃ 属于钠盐
- D. Na₂CO₃ 属于碳酸盐

3. 选择题

氯化钾固体在火焰上灼烧时，火焰呈现的颜色为：

- A. 紫色
- B. 黄色
- C. 绿色
- D. 红色

4. 选择题

我国科学家在世界上第一次为一种名为“钴酞菁”的分子(直径为1.3×10⁻⁹m)恢复了磁性。“钴酞菁”分子结构和性质与人体内的血红蛋白及植物体内的叶绿素非常相似。下列说法正确的是()

- A. 它在水中所形成的分散系为乳浊液。
- B. 它的分子既能透过滤纸，也能透过半透膜
- C. 它在水中形成的分散系与雾的分散系相同
- D. 它的分子直径比Na⁺小，溶于水后有丁达尔现象

5. 选择题

下列物质中存在自由移动的Cl⁻的是：

- A. 熔融的KClO₃
- B. NaCl固体
- C. 液态HCl
- D. MgCl₂溶液

6. 选择题

下列离子在溶液中能大量共存，加入OH⁻能产生白色沉淀的是：

- A. K⁺、Ba²⁺、SO₄²⁻、NO₃⁻
- B. H⁺、Mg²⁺、CO₃²⁻、SO₄²⁻
- C. Na⁺、Ca²⁺、HCO₃⁻、Cl⁻
- D. K⁺、Na⁺、NO₃⁻、HCO₃⁻

7. 选择题

下列关于物质分类的说法正确的是：

- A. Na₂O₂、MgO、K₂O均属于碱性氧化物
- B. 根据酸分子中含有的氢原子个数可将酸分为一元酸、二元酸、三元酸等
- C. 纯碱、熟石灰、醋酸、食盐水均为电解质
- D. 漂白粉、氨水、氯水均为混合物

8. 选择题

每年10月23日上午6：02到晚上6：02被誉为“摩尔日”(Mole Day)，这个时间的美式写法为6：0210/23，外观与阿伏加德罗常数6.02×10²³相似，下列说法中不正确的是