

2021-2022年高一上册第二学段考试化学题带答案和解析（甘肃省天水市第一中学）

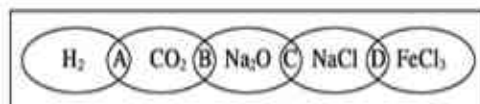
1. 选择题

下列物质的变化不能产生自由移动离子的是（ ）

- A.醋酸（CH₃COOH）溶于水 B.氯化氢通入水中
C.氧化钙固体受热熔化 D.蔗糖溶于水

2. 选择题

下图为一“铁链”图案，图中相连的两种物质均可归属为一类，相交部分A、B、C、D为其相应的分类依据代号，其分类依据代号判断不正确的是（ ）



- A.代号A都不是电解质 B.代号B因其水溶液都能导电都是电解质
C.代号C都是钠的化合物 D.代号D因其组成都是金属氯化物

3. 选择题

以下电离方程式正确的是（ ）

- A.NaHCO₃=Na⁺+HCO₃²⁻ B.K₂SO₄=K⁺+SO₄²⁻
C.Ca(OH)₂=Ca²⁺+OH²⁻ D.NaHSO₄=Na⁺+H⁺+SO₄²⁻

4. 选择题

下列说法中正确的是（ ）

- ①由一种元素组成的物质一定是纯净物 ②冰水混合物是纯净物 ③CuSO₄·5H₂O晶体是混合物
④能电离出H⁺的物质是酸 ⑤酸性氧化物一定是非金属氧化物；非金属氧化物不一定是酸性氧化物
⑥碱性氧化物一定是金属氧化物；金属氧化物不一定是碱性氧化物
A.①和④ B.②和⑥ C.③和④ D.全部

5. 选择题

在10⁻⁹m~10⁻⁷m范围内，对原子、分子进行操纵的纳米超分子技术往往能实现意想不到的变化。纳米铜颗粒一遇到空气就会剧烈燃烧，甚至发生爆炸，下列说法正确的是（ ）

- A.纳米铜是一种新型胶体
B.纳米铜颗粒比普通铜更易与氧气发生反应
C.纳米铜与普通铜所含铜原子的种类不同
D.纳米铜无需密封保存

6. 选择题

下列反应的离子方程式错误的是（ ）

- A.碳酸钙和稀盐酸反应：CaCO₃+2H⁺=Ca²⁺+CO₂↑+H₂O
B.硫酸铵溶液与氢氧化钡溶液反应：SO₄²⁻+Ba²⁺=BaSO₄↓
C.CO₂通入足量澄清石灰水中：CO₂+Ca²⁺+2OH⁻=CaCO₃↓+H₂O
D.CuO与硝酸反应：CuO+2H⁺=Cu²⁺+H₂O

7. 选择题