

2021-2022年高一前半期期末考试化学试卷（辽宁省大连市普兰店区第一中学）

1. 选择题

化学科学需要借助化学专用语言描述，下列化学用语表达正确的是()

A. CO₂的电子式为 $\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}\ddot{\text{C}}\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}$

B. Cl⁻的结构示意图为 

C. 氮气的结构式为N—N

D. 质量数为37的氯原子为 $^{37}_{17}\text{Cl}$

2. 选择题

下列化合物的类别完全正确的是()

A. Na₂CO₃、碱、电解质 B. MgO、金属氧化物、非电解质

C. H₂SO₄、酸、电解质 D. CO₂、酸性氧化物、电解质

3. 选择题

下表是食用碘盐包装上的部分说明，下列说法正确的是()

配料：精盐、碘酸钾、抗结剂

碘含量：35±15 mg/kg

储存方法：密封、避光、防潮

食用方法：烹饪时，待食品熟后加入碘盐

A. 高温会导致碘的损失

B. 碘酸钾可氧化氯化钠

C. 可用淀粉检验碘盐中的碘酸钾

D. 该碘盐中碘酸钾含量为20~50 mg/kg

4. 选择题

下列叙述中正确的是()

A. 所有主族中都存在非金属元素

B. 同周期元素中，第VIIA族元素的原子半径最大

C. 第VIA族元素的原子半径越大，越容易得到电子

D. 元素周期表中第IIIB族到第IIB族10个纵列的元素都是金属元素

5. 选择题

下列有关阿伏加德罗常数N_A的说法正确的是()

A. 标准状况下，5.6 L CO₂与足量Na₂O₂反应转移的电子数为0.5N_A

B. 常温常压下，11g CO₂中含有0.75N_A个原子

C. 标准状况下，N_A个水分子的体积约为22.4 L

D. 50 mL 12 mol·L⁻¹盐酸与足量MnO₂共热，转移的电子数为0.3N_A

6. 选择题

能正确表示下列反应的离子方程式是()

A. 硫酸铝溶液中加入过量氨水 $\text{Al}^{3+} + 3\text{OH}^- = \text{Al}(\text{OH})_3\downarrow$

B. 碳酸钠溶液中加入澄清石灰水 $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_3^{2-} = \text{CaCO}_3\downarrow + 2\text{OH}^-$