

2021-2022年高一上册期末考试化学试卷带参考答案和解析（北京市昌平区新学道临川学校）

1. 选择题

下列各组物理量中，随取水量的变化而变化的是()

- A. 水的密度 B. 水的沸点 C. 水的物质的量 D. 水的摩尔质量

2. 选择题

工业上制取ClO₂的化学反应为2NaClO₃ + SO₂ + H₂SO₄ = 2ClO₂ + 2NaHSO₄。下列说法正确的是()

- A. SO₂在反应中被氧化
B. NaClO₃在反应中失去电子
C. H₂SO₄在反应中作氧化剂
D. 1mol还原剂在反应中失去1mol电子

3. 选择题

下列有关说法中不正确的是

- A. Al(OH)₃在用于治疗胃酸过多类疾病时表现出弱碱性
B. 明矾溶于水后可得到少量的有强吸附性的Al(OH)₃，故明矾可作净水剂
C. Al(OH)₃可用于中和馒头制作过程(如发酵阶段)中产生的酸
D. Al₂O₃可用于制作耐火材料而Al(OH)₃不能

4. 选择题

下列物质不能使有色布条褪色的是

- A. 氯水 B. NaClO溶液 C. 漂白粉溶液 D. CaCl₂溶液

5. 选择题

下列各组物质，遇到盐酸或强碱溶液都能反应的一组是

- A. Cu Al₂O₃ NaHCO₃ B. Mg Al(OH)₃ Na₂CO₃
C. Fe Al₂O₃ Al(OH)₃ D. Al NaHCO₃ Al₂O₃

6. 选择题

已知阿伏伽德罗常数的数值可表示为N_A，下列说法正确的是()

- A. 任何气体单质在标准状况下的体积为22.4L时，一定含有2 N_A个原子
B. 标准状况下，1.12L H₂和O₂混合气体中含0.1N_A个原子
C. 常温常压下，11.2L甲烷(CH₄)中含有的氢原子数为2N_A
D. 标准状况下，0.3mol二氧化碳中含有的氧原子数为0.3 N_A

7. 选择题

下列物质中，与0.3 mol H₂O含有相同氢原子数的物质是()

- A. 18.9 g HNO₃ B. 3.612×10²³个HCl分子
C. 0.1 mol H₃PO₄ D. 0.2N_A个CH₄分子

8. 选择题

现有盐酸、NaCl溶液、NaOH溶液和新制氯水，可用来区别它们的一种试剂是()