

2021-2022年高一上半期期中考试化学试卷完整版（四川省泸州市泸县第二中学）

1. 选择题

下列有关分离和提纯的说法正确的是( )

- A. 除去NaCl溶液中少量CaCl<sub>2</sub>: 加入适量K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
- B. 用蒸馏的方法从海水中得到淡水
- C. 用酒精可以从碘水中萃取碘
- D. 用浓硫酸除去氨气中混有的水蒸气

2. 选择题

NA为阿伏加德罗常数，下列说法正确的是

- A. 标况下，11.2 L CO<sub>2</sub>与SO<sub>2</sub>的混合物含有氧原子数为2NA
- B. 常温下，0.9 g H<sub>2</sub>O中，含有的电子数为0.5NA
- C. 标准状况下，2.24 L CCl<sub>4</sub>所含的原子数为0.5NA
- D. 1 mol·L<sup>-1</sup>的Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>溶液中，含Na<sup>+</sup>的个数为2NA

3. 选择题

除去粗盐中混有泥沙的实验中，用到玻璃棒的次数是

- A. 1 B. 2 C. 3 D. 4

4. 选择题

如果a g某气体中含有的分子数为b，则c g该气体在标准状况下的体积是(式中NA为阿伏加德罗常数的值)( )

- A.  $\frac{22.4ab}{cN_A}$  L B.  $\frac{22.4bc}{aN_A}$  L C.  $\frac{22.4ac}{bN_A}$  L D.  $\frac{22.4b}{acN_A}$  L

5. 选择题

下列说法正确的是( )

- A. 阴离子只有还原性
- B. 含有最高价元素的化合物，只有氧化性，不具有还原性
- C. Zn和稀硫酸反应既属于离子反应，也属于氧化还原反应
- D. 没有单质参加也没有单质生成的反应一定不是氧化还原反应

6. 选择题

蒸发操作中必须用到蒸发皿，下面对蒸发皿的操作中正确的是( )

- A. 将蒸发皿放置在铁架台的铁圈上直接用酒精灯火焰加热
- B. 将蒸发皿放置在铁架台的铁圈上，并加垫石棉网加热
- C. 将蒸发皿放置在三脚架上并加垫石棉网用酒精灯火焰加热
- D. 在三脚架上放置泥三角，将蒸发皿放置在泥三角上加热

7. 选择题

用NA表示阿伏加德罗常数的值。下列叙述中正确的是( )

- A. 分子总数为NA的二氧化硫和二氧化碳混合气体中含有的原子数为3NA
- B. 任何条件下，20 L氧气含有的分子数都不可能为NA
- C. 在标准状况下，2 g氖气含有NA个氖原子