

2022海南高一上学期人教版(2022)高中化学期末考试

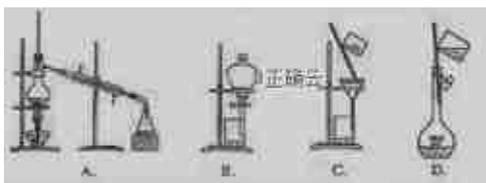
1. \_\_\_\_\_

化学与环境密切相关，下列物质中能引起酸雨污染的是（ ）

- A. CO<sub>2</sub>    B. 可吸入颗粒物    C. N<sub>2</sub>    D. SO<sub>2</sub>

2. \_\_\_\_\_

下列实验装置一般不用于分离物质的是（ ）



3. \_\_\_\_\_

下列气体不能用排空气法收集的是（ ）

- A. NH<sub>3</sub>    B. NO    C. O<sub>2</sub>    D. NO<sub>2</sub>

4. \_\_\_\_\_

配制一定物质的量浓度的NaOH溶液时，造成实验结果偏高的是（ ）

- A. 定容时仰视刻度线    B. 容量瓶中原来有少量蒸馏水  
C. 未洗涤烧杯和玻璃棒    D. 将NaOH溶液转移到容量瓶之前没有将溶液冷却

5. \_\_\_\_\_

要想证明某溶液中含有Fe<sup>3+</sup>，下列操作中正确的是：（ ）

- A. 加入铁粉    B. 滴入KSCN溶液    C. 通入氯气    D. 加入铜片

6. \_\_\_\_\_

以N<sub>A</sub>表示阿伏伽德罗常数，下列叙述中正确的是（ ）

- A. 标准状况下，2.24 L H<sub>2</sub>O含有的分子数为0.1 N<sub>A</sub>  
B. 标准状况下，2.24 L CH<sub>4</sub>与18g H<sub>2</sub>O所含有的电子数均为10 N<sub>A</sub>  
C. 1mol Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub>和水完全反应，转移电子数为2 N<sub>A</sub>  
D. 标准状况下，22.4 L CO<sub>2</sub>和O<sub>2</sub>混合气体中含有的氧原子数为2N<sub>A</sub>