

贵州高一化学月考测验（2022年下学期）同步练习

1. 选择题

《本草衍义》中对精制砒霜过程有如下叙述：“取砒之法，将生砒就置火上，以器覆之，令砒烟上飞着覆器，遂凝结累然下垂如乳，尖长者为胜，平短者次之。”文中涉及的操作方法是

A. 蒸馏 B. 升华 C. 干馏 D. 萃取

2. 选择题

下列各组数据中，前者刚好是后者两倍的是()

- A. 2 mol H₂O的摩尔质量和1 mol H₂O的摩尔质量
B. 200 mL 1 mol·L⁻¹氯化钙溶液中c(Cl⁻)和100 mL 2 mol·L⁻¹氯化钾溶液中c(Cl⁻)
C. 64 g二氧化硫中氧原子数和标准状况下22.4 L一氧化碳中氧原子数
D. 20% NaOH溶液中NaOH的物质的量浓度和10% NaOH溶液中NaOH的物质的量浓度

3. 选择题

下列实验操作正确的是()

- A. 洗净的容量瓶必须烘干
B. 用带磨口玻璃塞的试剂瓶保存NaOH溶液
C. 用苯萃取溴水中的溴时，有机层从分液漏斗的下口放出
D. 用二硫化碳清洗残留在试管壁上少量的硫粉

4. 选择题

设N_A为阿伏加德罗常数，下列说法正确的是()

- ①标准状况下，11.2 L以任意比例混合的氮气和氧气所含的原子数为N_A
②同温同压下，体积相同的氢气和氩气所含的分子数相等
③1 L 2 mol·L⁻¹的AlCl₃溶液中含氯离子为6N_A
④标准状况下，22.4 L H₂O中分子数为N_A
⑤32 g O₂和O₃混合气体中含有原子数为2N_A

- A. ①②③⑤ B. ①②③④
C. ①③④ D. ③④

5. 选择题

某溶液中存在Mg²⁺、Ag⁺、Ba²⁺三种金属离子，现用NaOH、Na₂CO₃、NaCl三种溶液使它们分别沉淀并分离出来，要求每次只加一种溶液，滤出一种沉淀，所加溶液顺序正确的是()

- A. Na₂CO₃ NaCl NaOH B. NaCl NaOH Na₂CO₃
C. NaOH NaCl Na₂CO₃ D. NaCl Na₂CO₃ NaOH

6. 选择题

下列实验中，所采取的分方法与对应原理都正确的是()

选项目的

分离方法原理

- A 由海水(含NaCl)获得蒸馏水 蒸馏 水的沸点与NaCl的沸点不同