

黑龙江高一化学2022年下学期月考测验网上考试练习

1. 选择题

如果你家里的食用花生油不小心混入了大量的水，利用你所学的知识，最简便的分离方法是()

- A. 
- B. 
- C. 
- D. 

2. 选择题

某溶液中含有较大量的 Cl^- 、 CO_3^{2-} 、 OH^- 等3种阴离子，如果只取一次该溶液就能够分别将3种阴离子依次检验出来，下列实验操作顺序正确的是()

- ①滴加 $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ 溶液；②过滤；③滴加 AgNO_3 溶液；④滴加 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 溶液
A. ①②④②③ B. ④②①②③ C. ①②③②④ D. ④②③②①

3. 选择题

根据我国统一施行法定计量单位的规定，下列说法比较规范的是()

- A. 某硫酸中 H_2SO_4 的质量分数为60% B. 阿伏加德罗常数约为 6.02×10^{23} 个
C. 98 g硫酸的摩尔数为1 mol D. 氧的摩尔质量为32 g/mol

4. 选择题

分类方法在化学学科的发展中起到了重要的作用。下列分类标准合理的是()

- A. 根据反应中是否有离子参与，将化学反应分为“化合、分解、复分解、置换”四类
B. 根据是否具有丁达尔效应，将分散系分为溶液、浊液和胶体
C. 根据电解质在水溶液中电离的程度，将电解质分为强电解质和弱电解质
D. 根据纯净物的元素组成，将纯净物分为单质、化合物和氧化物

5. 选择题

某同学对胶体的有关认识正确的是()

- A. 葡萄糖注射液能产生丁达尔效应，属于胶体
B. 一束光线分别通过溶液和胶体时，后者会出现明显的光带，前者则没有
C. 溶液是电中性的，胶体是带电的
D. 向饱和 FeCl_3 溶液中滴加过量氨水，可制取 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体

6. 选择题

如图所示，①和②为两个体积相同的固定容器，图中“○”和“●”分别表示氢原子和氧原子，则下