

2022湖南高一下学期人教版高中化学期末考试

1.

家里的食用花生油不小心混入了大量的水，采用最简便的分离方法是（ ）



A

B

C

D

2.

当光束通过下列分散系时，可能产生丁达尔效应的是（ ）

- A. NaOH溶液 B. $\text{Fe}(\text{OH})_2$ 胶体 C. 盐酸 D. NaCl溶液

3.

下列有关物质分类或归类正确的一组是（ ）

- ① 液氯、干冰、磁性氧化铁均为化合物 ② 王水、盐酸、水玻璃均为混合物
③ 明矾、小苏打、烧碱均为电解质 ④ 牛奶、豆浆、硫酸铜溶液均为胶体
A. ①② B. ②③ C. ③④ D. ②④

4.

将30mL 0.5mol/L NaOH溶液加水稀释到500mL，稀释后溶液中NaOH的物质的量的浓度为（ ）

- A. 0.3mol/L B. 0.03mol/L C. 0.05mol/L D. 0.04mol/L

5.

下列化学方程式中，不能用离子方程式 $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4\downarrow$ 表示的是（ ）

- A. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{HNO}_3$ B. $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{NaCl}$
C. $\text{BaCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4\downarrow + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$ D. $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{HCl}$

6.

下列各组中的离子，能在水溶液中大量共存的是（ ）