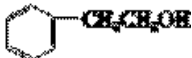


2022甘肃高二下学期人教版高中化学开学考试

1.

下列物质中，不属于醇的是()

- A.  B.  C.  D. CH₃OH

2.

往水中加入下列物质，对水的电离平衡不产生影响的是()

- A. NaHSO₄ B. NaI C. KAl(SO₄)₂ D. CH₃COOK

3.

自然界地表层原生铜的硫化物经氧化、淋滤作用后变成CuSO₄溶液，向地下深层渗透，遇到难溶的ZnS或PbS，慢慢转变为铜蓝(CuS)。下列分析正确的是()

- A. CuS的溶解度大于PbS的溶解度
B. 原生铜的硫化物具有还原性，而铜蓝没有还原性
C. CuSO₄与ZnS反应的离子方程式是Cu²⁺ + S²⁻ == CuS↓
D. 整个过程涉及的反应类型有氧化还原反应和复分解反应

4.

已知0.1 mol/L的碳酸氢钠溶液的pH为8.4，则下列说法正确的是()

- A. 加入少量NaOH固体，钠离子和碳酸根离子浓度均增大
B. 将该溶液加水稀释， $\frac{c(\text{CO}_3^{2-})}{c(\text{HCO}_3^-)}$ 的比值保持不变
C. $c(\text{Na}^+) + c(\text{H}^+) = c(\text{HCO}_3^-) + c(\text{CO}_3^{2-}) + c(\text{OH}^-)$
D. $c(\text{Na}^+) = c(\text{HCO}_3^-) + 2c(\text{CO}_3^{2-}) + c(\text{H}_2\text{CO}_3)$

5.

5个碳的烷烃的同分异构体共有()

- A. 1种 B. 2种 C. 3种 D. 4种

6.