

2022内蒙古高二上学期人教版高中化学期中考试

1.

下列生活中的常见物质中属于强电解质的是()

- A. Cu B. BaSO₄ C. CH₃COOH D. 酒精

2.

下列各式中属于正确的水解反应离子方程式的是()

- A. CH₃COOH + OH⁻ → CH₃COO⁻ + H₂O B. S²⁻ + 2H₂O → H₂S + 2OH⁻
C. CH₃COOH + H₂O → CH₃COO⁻ + H₃O⁺ D. NH₄⁺ + H₂O → NH₃·H₂O + H⁺

3.

下列有关实验操作的错误说法是()

- A. 中和滴定时盛待测液的锥形瓶中有少量水对滴定结果无影响
B. 在酸碱中和滴定实验中，滴定管都需要润洗，否则引起误差
C. 滴定时，左手控制滴定管的活塞，右手握持锥形瓶，边滴加边振荡，眼睛注视滴定管中的液面
D. 称量时，称量物放在称量纸上置于托盘天平左盘，砝码放在托盘天平右盘

4.

某酸性化工废水中含有Ag⁺、Pb²⁺等重金属离子。有关数据如下：

难溶电解质	AgI	Ag ₂ S	PbI ₂	Pb(OH) ₂	PbS
K _{sp} (25°C)	8.3×10 ⁻¹²	6.3×10 ⁻⁵⁰	7.1×10 ⁻⁹	1.2×10 ⁻¹⁵	3.4×10 ⁻²⁶

在废水排放之前，用沉淀法除去这两种离子，应该加入的试剂是()

- A. 氢氧化钠 B. 硫化钠 C. 碘化钾 D. 氢氧化钙

5.

向AgCl饱和溶液中滴加足量NaBr溶液，产生淡黄色沉淀，再向溶液中滴加KI溶液，又产生黄色沉淀。有关下列说法正确的是()

- A. 产生的淡黄色沉淀为AgI B. 产生的黄色沉淀为AgBr
C. 由上述实验现象可说明溶解度S(AgBr) > S(AgI) > S(AgCl)