

2021-2022年高二下半年期中考试化学考试（四川省遂宁市第二中学校）

1. 选择题

实验报告中，以下数据合理的是

- A.用碱式滴定管量取25.03mL H₂SO₄溶液
- B.用50mL量筒量取21.48mL稀硫酸
- C.用托盘天平称取11.7g NaCl
- D.用pH试纸测定HNO₃溶液的pH=3.7

2. 选择题

下列各电离方程式中，书写正确的是

- A. $\text{H}_2\text{S} \rightleftharpoons 2\text{H}^+ + \text{S}^{2-}$
- B. $\text{KHSO}_4 \rightleftharpoons \text{K}^+ + \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
- C. $\text{Al}(\text{OH})_3 \rightleftharpoons \text{Al}^{3+} + 3\text{OH}^-$
- D. $\text{NaH}_2\text{PO}_4 \rightleftharpoons \text{Na}^+ + \text{H}_2\text{PO}_4^-$

3. 选择题

下列过程或现象与盐类水解无关的是()

- A. 纯碱溶液去油污
- B. 铁在潮湿的环境下生锈
- C. 加热氯化铁溶液颜色变深
- D. 浓硫化钠溶液有臭味

4. 选择题

在 $\text{CH}_3\text{COOH} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{CH}_3\text{COO}^-$ 的电离平衡中，要使电离平衡右移且氢离子浓度增大，应采取的措施是

- A. 加入NaOH
- B. 加入盐酸
- C. 加水
- D. 升高温度

5. 选择题

有一种酸式盐AHB，它的水溶液显弱碱性，今有下列说法，其中正确的是

- A. 相同温度相同浓度的AOH溶液和H₂B溶液，电离程度前者大于后者
- B. HB⁻的电离程度大于HB⁻的水解程度
- C. 该盐的电离方程式为 $\text{AHB} \rightleftharpoons \text{A}^+ + \text{H}^+ + \text{B}^{2-}$
- D. 在溶液中离子浓度大小顺序一般为： $c(\text{A}^+) > c(\text{OH}^-) > c(\text{HB}^-) > c(\text{B}^{2-}) > c(\text{H}^+)$

6. 选择题

为了除去MgCl₂酸性溶液中的Fe³⁺，可在加热搅拌的条件下加入一种试剂，过滤后再加入适量盐酸，这种试剂是

- A. NH₃·H₂O
- B. NaOH
- C. Na₂CO₃
- D. MgCO₃

7. 选择题

现将足量的AgCl分别放入下列物质中，AgCl的溶解度由大到小的顺序是

- ①20mL 0.01mol·L⁻¹ KCl溶液 ②30mL 0.02mol·L⁻¹ CaCl₂溶液 ③40mL 0.03mol·L⁻¹ HCl溶液
- A. ①>③>②
- B. ①>②>③
- C. ②>①>③
- D. ③>②>①

8. 选择题