

天津市高二化学期末考试（2022年下期）同步练习

1. 选择题

下列事实不能用平衡移动原理解释的是

- A. 夏天打开啤酒瓶盖后产生大量气泡
- B. 浓氨水中加入NaOH固体产生有刺激性气味气体
- C. 实验室用排饱和食盐水的方法收集氯气
- D. 压缩H₂和I₂反应的平衡混合气体，气体颜色变深

2. 选择题

物质的量浓度相同的下列溶液中，按pH由小到大顺序排列的是()

- A. Na₂CO₃NaHCO₃NaCl HCl
- B. Na₂CO₃NaHCO₃HCl NaCl
- C. (NH₄)₂SO₄NH₄Cl NaNO₃Na₂CO₃
- D. NH₄Cl (NH₄)₂SO₄Na₂CO₃NaNO₃

3. 选择题

已知AgCl的K_{sp}=1.8×10⁻¹⁰，在100mL 1.0×10⁻⁴mol/L的KCl溶液中，加入100mL 2.0×10⁻⁶mol/L的AgNO₃溶液，下列说法正确的是

- A. 有AgCl沉淀生成 B. 无AgCl沉淀生成
- C. 有沉淀生成但不是AgCl D. 无法确定

4. 选择题

在pH相同，体积相等的盐酸A和醋酸溶液B中，分别加入等质量的锌，若反应停止后，有一份溶液中锌有剩余，则正确的判断是

- ①生成等量H₂时反应所需时间B>A ②开始时反应速度A>B
- ③参加反应的锌的质量B>A ④整个反应阶段平均速度B>A
- ⑤盐酸中锌有剩余 ⑥醋酸溶液中锌有剩余
- ⑦盐酸中放氢气多 ⑧醋酸溶液中放氢气多
- A. ③④⑤⑧ B. ①③⑥⑦ C. ①②③⑥ D. ②③④⑤

5. 选择题

用直流电电解下列各溶液一段时间后，溶液的颜色和密度保持不变的是

- A. 用铜电极电解稀H₂SO₄ B. 用石墨电极电解Na₂SO₄溶液
- C. 用铜电极电解CuCl₂溶液 D. 铁为阳极，锌为阴极，电解ZnCl₂溶液

6. 选择题

常温时，将V₁mL c₁mol·L⁻¹的氨水滴加到V₂mL c₂mol·L⁻¹的盐酸中，下列结论中正确的是

- A. 若混合溶液的pH=7，则c₁V₁>c₂V₂
- B. 若V₁=V₂，c₁=c₂，则溶液中c(NH₄⁺)=c(Cl⁻)
- C. 若混合溶液的pH=7，则溶液中c(NH₄⁺)>c(Cl⁻)
- D. 若V₁=V₂，且混合液的pH<7，则可能有c₁=c₂

7. 选择题

假设图中原电池产生的电压、电流强度均能满足电解、电镀要求，即为理想化。①~⑧为各装