

长沙市高二化学下册月考试卷题免费试卷

1. 选择题

有关生活中常见的有机物的说法正确的是()

- A. 汽油、苯、乙醇都属于烃类物质
- B. 油脂皂化后可用盐析的方法使高级脂肪酸钠和甘油分离
- C. 乙醇能被氧化成乙酸，两者都能与氢氧化钠溶液反应
- D. 煤的干馏可得煤油，甲烷、乙烯和苯能从石油分馏得到

2. 选择题

常温下，下列各组离子在指定溶液中一定能大量共存的是()

- A. 0.1 mol·L⁻¹ NaNO₃溶液：H⁺、Fe²⁺、Cl⁻、SO₄²⁻、K⁺
- B. $\frac{K_w}{c(H^+)} = 10^{-13}$ mol·L⁻¹的溶液：Na⁺、AlO₂⁻、OH⁻、NO₃⁻
- C. 0.1 mol·L⁻¹ NH₃·H₂O溶液：K⁺、Na⁺、NO₃⁻、Cl⁻
- D. 加入铝粉能产生大量H₂的溶液：Na⁺、K⁺、Cl⁻、HCO₃⁻

3. 选择题

设N_A为阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是()

- A. 14g乙烯和丙烯的混合物完全燃烧时，产生的CO₂分子数目为0.5N_A
- B. 1L 0.1 mol/L的CH₃COONa溶液中含有的CH₃COO⁻数目为0.1N_A
- C. 15.6g由Na₂S和Na₂O₂组成的混合物中，含有的阴离子数目为0.2N_A
- D. 标准状况下，16g O₂和O₃混合物中含有的氧原子数目为0.5N_A

4. 选择题

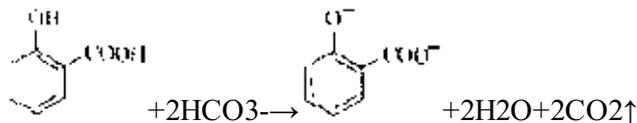
高锰酸钾溶液在酸性条件下可以与硫酸亚铁反应，化学方程式如下：KMnO₄+FeSO₄+H₂SO₄→K₂SO₄+MnSO₄+Fe₂(SO₄)₃+H₂O。(未配平)下列说法正确的是()

- A. Fe²⁺的还原性强于Mn²⁺
- B. MnO₄⁻是氧化剂，Fe³⁺是还原产物
- C. 氧化剂和还原剂物质的量之比为5:1
- D. 生成1 mol水时，转移2.5 mol电子

5. 选择题

下列实验的反应原理用离子方程式表示正确的是()

- A. 室温下，测的氯化铵溶液pH<7，证明一水合氨的是弱碱：NH₄⁺+2H₂O=NH₃·H₂O+H₃O⁺
- B. 用氢氧化钠溶液除去镁粉中的杂质铝：2Al+2OH⁻+2H₂O=2AlO₂⁻+3H₂↑
- C. 用碳酸氢钠溶液检验水杨酸中的羧基：



- D. 用高锰酸钾标准溶液滴定草酸：2MnO₄⁻+16H⁺+5C₂O₄²⁻=2Mn²⁺+10CO₂↑+8H₂O

6. 选择题

下列有关说法正确的是

- A. 已知HI(g) ⇌ 1/2H₂(g)+1/2I₂(s) ΔH=-26.5 kJ·mol⁻¹，由此可知1 mol HI气体在密闭容器