

西藏同步练习

1. 选择题

从古至今化学与生产、生活密切相关。下列说法不正确的是()

- A.我国已能利用3D打印技术,以钛合金粉末为原料,通过激光熔化逐层堆积,来制造飞机钛合金结构件。高温时可用金属钠还原相应的氯化物来制取金属钛
- B.氮化硅陶瓷和光导纤维都是新型无机非金属材料
- C.煤的气化、液化与石油的裂化、分馏均为化学变化
- D.废旧钢材焊接前,可依次用饱和 Na_2CO_3 溶液、饱和 NH_4Cl 溶液处理焊点

2. 选择题

N_A 表示阿伏加德罗常数的值,下列说法正确的是()

- A.标准状况下,22.4L四氯化碳所含分子数为 N_A
- B.7.8g Na_2O_2 固体中含阴离子数为 $0.1N_A$
- C.0.2 mol FeI_2 与足量氯气反应时转移电子数为 $0.4N_A$
- D.常温下1L1mol·L⁻¹ NH_4NO_3 溶液中含有氮原子总数小于 $2N_A$

3. 选择题

下列离子方程式的书写正确的是()

- A.氢氧化钠溶液与过量的碳酸氢钙溶液反应: $\text{OH}^- + \text{Ca}^{2+} + \text{HCO}_3^- = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$
- B.工业上生产漂白粉的原理: $\text{Cl}_2 + 2\text{OH}^- = \text{Cl}^- + \text{ClO}^- + \text{H}_2\text{O}$
- C.用氨水吸收烟气中少量的 SO_2 : $\text{NH}_3\cdot\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 = \text{NH}_4^+ + \text{HSO}_3^-$
- D.已知次磷酸钠(NaH_2PO_2)属于正盐,向次磷酸(H_3PO_2 为弱酸)溶液中加入足量 NaOH 溶液: $\text{H}_3\text{PO}_2 + 3\text{OH}^- = \text{PO}_2^{3-} + 3\text{H}_2\text{O}$

4. 选择题

下列实验的叙述中正确的是()

选项	实验操作	目的或结论
A	向氯化亚铁溶液中加入酸性高锰酸钾溶液	检验 Fe^{2+} 的存在
B	取少量试液于试管中,加入 NaOH 溶液并加热,用湿润的蓝色石蕊试纸检验产生的气体	检验溶液中是否含有 NH_4^+
C	将气体通过饱和 Na_2CO_3 溶液洗气	除去 CO_2 中的 HCl
D	将某混合气体通过无水硫酸铜时固体由白色变为蓝色	混合气体中含有水蒸气