

烟台市高三化学上册期末考试题带答案和解析

1. 选择题

化学与生活密切相关。下列叙述错误的是 ()

- A. 活性炭具有除异味和杀菌作用
- B. 利用反渗透膜可从海水中分离出淡水
- C. 小苏打制糕点时常用做发酵粉
- D. 含磷废水的排放能引起水体富营养化

2. 选择题

下列关于晶体的叙述正确的是 ()

- A. 晶体中只要有阳离子就一定有阴离子
- B. 区分晶体和非晶体最可靠的方法是对固体进行X射线衍射实验
- C. 分子晶体中共价键键能越大熔点和沸点越高
- D. 金属晶体发生形变时，内部金属离子与“自由电子”的相互作用消失

3. 选择题

下列说法正确的是 ()

- A. 中性溶液中 Na^+ 、 Fe^{2+} 、 Cl^- 、 CH_3COO^- 可以大量共存
- B. “84”消毒液与洁厕灵混用会产生有毒气体
- C. NaCl 与浓 H_2SO_4 加热可制得 HCl ，用类比推理法可推测 NaBr 与浓 H_2SO_4 加热可制得 HBr
- D. 探究温度对硫代硫酸钠与硫酸反应速率的影响时，若先将两溶液混合并计时，再用水浴加热至设定温度，则测得反应速率偏高

4. 选择题

下列说法中正确的是 ()

- A. 铝的第一电离能比镁的第一电离能大
- B. 同一主族元素从上到下电负性逐渐变大
- C. 镁原子由 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 \rightarrow 1s^2 2s^2 2p^6 3p^2$ 时，原子释放能量，由基态转化成激发态
- D. 最外层电子数是核外电子总数 $\frac{1}{5}$ 的原子和最外层电子排布式为 $4s^2 4p^5$ 的原子是同种元素原子

5. 选择题

已知 N_A 是阿伏加德罗常数的值，下列说法错误的是 ()

- A. $20\text{g D}_2\text{O}$ 含有的中子数为 $10N_A$
- B. $1\text{L } 0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 亚硫酸钠溶液含有的 SO_3^{2-} 数目为 $0.1N_A$
- C. 1mol KMnO_4 被还原为 Mn^{2+} 转移的电子数为 $5N_A$
- D. 16g O_2 和 32g O_3 的混合物中所含原子数为 $3N_A$

6. 选择题

利用太阳能光伏电池电解水可交替制得高纯 H_2 和 O_2 ，工作示意图如图所示。下列说法错误的是 ()