

徐州市高二化学下册开学考试同步考试检测

1. 选择题

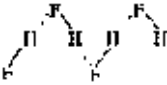
化学与生活密切相关，下列说法错误的是

- A. 在家可用食醋代替CO₂来增强漂白粉的漂白性
- B. 碳纳米管是一种比表面积大的有机合成纤维，可用作新型储氢材料
- C. 75%浓度的酒精、含氯消毒剂、过氧乙酸均可以有效灭活新型冠状病毒
- D. 过量服用阿司匹林(乙酰水杨酸)引起酸中毒，可注射NaHCO₃溶液解毒

2. 选择题

下列化学用语表示错误的是

- A. 氮原子价层电子的轨道表示式：
- B. Cu²⁺基态核外电子排布式：1s²2s²2p⁶3s²3p⁶3d⁹

- C. HF分子间氢键示意图：
- D. 乙腈(CH₃CN)的结构式：CH₃-C≡N

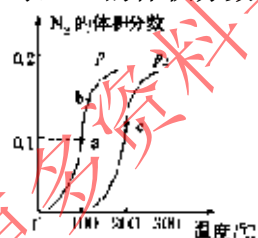
3. 选择题

使反应4NH₃(g)+3O₂(g)=2N₂(g)+6H₂O(g)在2 L的密闭容器中进行，半分钟后N₂的物质的量增加了0.60 mol。则下列选项中反应的平均速率正确的为

- A. v(O₂)=0.90 mol·L⁻¹·min⁻¹
- B. v(NH₃)=0.04 mol·L⁻¹·s⁻¹
- C. v(N₂)=0.02 mol·L⁻¹·s⁻¹
- D. v(H₂O)=1.20 mol·L⁻¹·min⁻¹

4. 选择题

一定条件下，向密闭容器中充入一定量的NH₃，发生反应2NH₃(g)⇌N₂(g)+3H₂(g)。达到平衡时，N₂的体积分数与温度、压强的关系如图所示，下列说法正确的是



- A. a点时，NH₃的转化率为30%
- B. 达到平衡时，2v_正(NH₃)=3v_逆(H₂)
- C. b、c两点对应的平衡常数：K_b<K_c
- D. 压强：p₁>p₂

5. 选择题

已知C₃N₄晶体很可能具有比金刚石更大的硬度，且原子间以单键结合。下列有关C₃N₄晶体的说法中错误的是



- A. C₃N₄晶体与金刚石都属于原子晶体
- B. C₃N₄晶体中C-N键的键长比金刚石中的C-C键的键长长
- C. C₃N₄晶体中每个碳原子连接4个氮原子，每个氮原子连接3个碳原子