

重庆市高三化学上册月考试卷试卷带参考答案和解析

1. 选择题

“丝绸之路”我国对外通商的货物中，不含高分子的是()

A. 丝绸 B. 白糖 C. 茶叶 D. 纸张

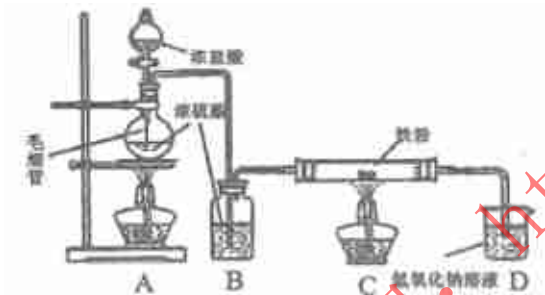
2. 选择题

阿伏加德罗常数的值为 N_A 。下列说法正确的是()

- A. 标准状况下，22.4L 乙烷中所含的极性共价键数目为 $7N_A$
B. $0.1\text{mol}^{16}\text{OD}^-$ 离子含有的电子、中子数均为 $1.0N_A$
C. 44g 二氧化碳气体中含有共用电子对数目为 $4N_A$
D. $2\text{L} 0.05\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 乙酸溶液中含有O原子数目为 $0.1N_A$

3. 选择题

某研究小组用如图所示装置模拟工业上生产无水 FeCl_2 的过程。下列说法中正确的是()



- A. 先点燃C处酒精灯，再打开分液漏斗的活塞
B. 本实验中浓 H_2SO_4 体现出吸水性和强氧化性
C. 用D装置适合对该模拟实验进行尾气处理
D. C装置中的反应为： $\text{Fe} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$

4. 选择题

W、X、Y、Z属于短周期元素，其性质或原子结构特点如下表，下列说法错误的是

W能形成两种常见的氧化物，其中一种可作为呼吸面具中的供氧剂

X其单质为双原子分子，且呈黄绿色

Y与X同周期，且离子半径为本周期最小

Z的一种核素在考古时常用来鉴定一些文物的年代

A. X分别与W和Y形成的化合物中含有相同的化学键

B. W、X、Y的最高价氧化物对应的水化物之间可以两两反应