

2022届高三上半年期末考试理综-化学试卷完整版(四川省棠湖中学)

1. 选择题

化学与人类的生活、生产密切相关。下列说法正确的是()

- A. 人工分子筛(多孔铝硅酸盐)可以用作吸附剂和催化剂
- B. 埃博拉病毒可用乙醇、次氯酸钠溶液或双氧水消毒,其消毒原理相同
- C. 纯碱属于碱类、谷氨酸钠($C_5H_8NO_4Na$,味精)属于盐类
- D. 蚕丝和棉花的组成元素相同,结构不同,因而性质不同

2. 选择题

下列说法不正确的是()

- A. 以淀粉为主要原料可制取乙酸乙酯
- B. 用氢氧化钠溶液无法鉴别矿物油和植物油
- C. 某烷烃的二氯代物有3种,则该烃的分子中碳原子个数可能是4
- D. 乙烯、乙炔、乙醇、乙醛、葡萄糖都能与酸性的 $KMnO_4$ 或 $K_2Cr_2O_7$ 溶液反应

3. 选择题

设 N_A 为阿伏加德罗常数的值。下列有关叙述正确的是()

- A. 乙烯和丙烯组成的42 g混合气体中碳氢键数目为 $6N_A$
- B. 标准状况下,22.4 L二氯甲烷的分子数约为 N_A
- C. 常温常压下,1 mol 甲醇完全燃烧生成 CO_2 和 H_2O ,转移的电子数目为 $12N_A$
- D. 将1 mol CH_3COONa 溶于稀醋酸中使溶液呈中性,溶液中 CH_3COO^- 数目小于 N_A

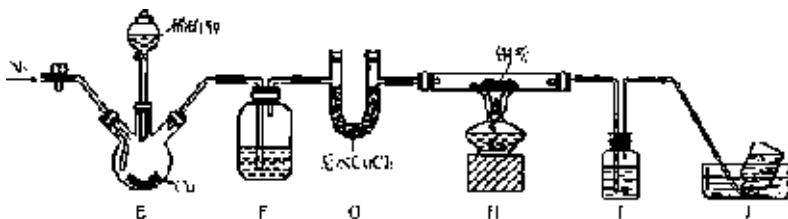
4. 选择题

X、Y、Z、W是原子序数依次增大的短周期主族元素。Y的单质经常作为保护气;由Z、W形成的一种化合物可与X、W形成的化合物反应,生成淡黄色固体。下列推断正确的是

- A. Y的最简单氢化物的热稳定性比Z的强
- B. 在同周期元素中,W的最高价氧化物对应的水化物的酸性最强
- C. 离子半径: $X < Y < Z < W$
- D. 含W的盐溶液可能呈碱性

5. 选择题

某学习小组设计实验探究NO与铜粉的反应并检验NO,实验装置如图所示(夹持装置略)。实验开始前,向装置中通入一段时间的 N_2 ,排尽装置内的空气。



已知:在溶液中, $FeSO_4 + NO \rightleftharpoons [Fe(NO)]SO_4$ (棕色),该反应可用于检验NO。下列对该实验相关描述错误的是

- A. 装置F、I中的试剂依次为水,硫酸亚铁溶液
- B. 装置J收集的气体中不含NO
- C. 实验结束后,先熄灭酒精灯,再关闭分液漏斗的活塞
- D. 若观察到装置H中红色粉末变黑色,则NO与Cu发生了反应