

天津2022年高三化学上期高考模拟免费试卷完整版

1.

下列说法正确的是

- A. 可用金属钠除去乙醇溶液中的水
- B. 萃取碘水中的碘单质，可用乙醇做萃取剂
- C. 我国西周时发明的“酒曲”酿酒工艺，是利用了催化剂使平衡正向移动的原理
- D. 汽油中加入适量乙醇作汽车燃料，可节省石油资源，减少汽车尾气对空气的污染

2.

下列对有关实验操作及现象的结论或解释正确的是

选项	实验操作	实验现象	结论或解释
A	向H ₂ O ₂ 溶液中滴加FeCl ₃ 溶液	产生大量气泡	FeCl ₃ 催化 H ₂ O ₂ 的分解
B	将酸性KMnO ₄ 溶液滴入丙烯醛中	溶液的紫红色褪去	丙烯醛中含有碳碳双键
C	向某溶液中滴加稀H ₂ SO ₄ 溶液	产生有刺激性气味的	原溶液中一定含有SO ₃ ²⁻
D	向某溶液中滴加几滴NaOH稀溶液，用湿润的红色石蕊试纸靠近试管口检验	试纸不变蓝	原溶液中一定不含NH ₄ ⁺

A. A B. B C. C D. D

3.

下列说法正确的是

- A. 常温下，c(Cl⁻)均为0.1mol/L NaCl溶液与NH₄Cl溶液，pH相等
- B. 常温下，浓度均为0.1mol/L的CH₃COOH溶液与HCl溶液，导电能力相同
- C. 常温下，HCl溶液中c(Cl⁻)与CH₃COOH溶液中c(CH₃COO⁻)相等，两溶液的pH相等
- D. 室温下，等物质的量浓度的CH₃COOH溶液和NaOH溶液等体积混合，所得溶液呈中性

4.

第三周期元素X、Y、Z、W的最高价氧化物溶于水可得四种溶液，0.01mol/L的这四种溶液pH与该元素原子半径的关系如下图所示。下列说法正确的是