

黑龙江2022年高三化学下册高考模拟完整试卷

1.

下列说法错误的是

- A. 铁、锰、铬以及他们的合金称为黑色金属材料
- B. 用铬酸做氧化剂可以使铝表面的氧化膜产生美丽的颜色
- C. 可溶性铜盐有毒，但在生命体中，铜是一种不可缺少的微量元素
- D. 钠与水反应、镁与沸水反应、红色的铁与高温水蒸气反应均生成碱和氢气

2.

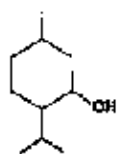
巧妙的实验设计有助于更好的解决问题。下列装置能达到实验目的的是



- A. 比较 Na_2CO_3 、 NaHCO_3 的热稳定性
- B. 用装置乙验证 SO_2 具有漂白性
- C. 用装置丙判断铁钉发生的是析氢腐蚀还是析氧腐蚀
- D. 用装置丁检验 NH_4Cl 分解产生的气体

3.

薄荷醇的结构简式如图所示。下列说法错误的是



- A. 薄荷醇分子式为 $\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{O}$ ，是己醇的同系物
- B. 薄荷醇能使酸性高锰酸钾溶液褪色
- C. 一氯薄荷醇共有9种（不含立体异构）
- D. 薄荷醇与金属钠的反应比水与金属钠的反应平缓

4.

N_A 代表阿伏加德罗常数的值。下列说法正确的是

- A. 14g乙烯和丙烯混合物中含原子数目为 $2N_A$
- B. 50g KHCO_3 和 CaCO_3 混合物含离子数目为 $2N_A$
- C. 23gNa与 O_2 完全反应生成 Na_2O 和 Na_2O_2 的混合物，转移的电子数目为 N_A
- D. 铜—锌原电池（电解质为稀硫酸）的电路中每转移 $2N_A$ 个电子，正极生成22.4L H_2

5.

X、Y、Z、W是原子序数依次增大的四种短周期主族元素。Y与Z同周期且相邻；X与W同族；X、W与Y处于不同周期；Y、Z的电子总数与X、W的电子总数之比为5:4。下列说法正确的是

- A. 原子半径由大到小的顺序为 $W > Z > Y > X$
- B. Y的简单氢化物的热稳定性比Z的强
- C. 由X、Z组成的化合物与Z、W组成的化合物只能发生化合反应