

2022山东鲁科版高中化学高考真题

1.

实验室中下列做法错误的是

- A. 用冷水贮存白磷
- B. 用浓硫酸干燥二氧化硫
- C. 用酒精灯直接加热蒸发皿
- D. 用二氧化碳灭火器扑灭金属钾的燃烧

2.

下列叙述不涉及氧化还原反应的是

- A. 谷物发酵酿造食醋
- B. 小苏打用作食品膨松剂
- C. 含氯消毒剂用于环境消毒
- D. 大气中 NO_2 参与酸雨形成

3.

短周期主族元素X、Y、Z、W的原子序数依次增大，基态X原子的电子总数是其最高能级电子数的2倍，Z可与X形成淡黄色化合物 Z_2X_2 ，Y、W最外层电子数相同。下列说法正确的是

- A. 第一电离能： $\text{W} > \text{X} > \text{Y} > \text{Z}$
- B. 简单离子的还原性： $\text{Y} > \text{X} > \text{W}$
- C. 简单离子的半径： $\text{W} > \text{X} > \text{Y} > \text{Z}$
- D. 氢化物水溶液的酸性： $\text{Y} > \text{W}$

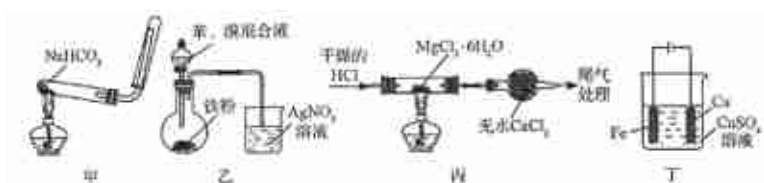
4.

下列关于C、Si及其化合物结构与性质的论述错误的是

- A. 键能 $\text{C}=\text{C} > \text{Si}-\text{Si}$ 、 $\text{C}-\text{H} > \text{Si}-\text{H}$ ，因此 C_2H_6 稳定性大于 Si_2H_6
- B. 立方型 SiC 是与金刚石成键、结构均相似的共价晶体，因此具有很高的硬度
- C. SiH_4 中Si的化合价为+4， CH_4 中C的化合价为-4，因此 SiH_4 还原性小于 CH_4
- D. Si原子间难形成双键而C原子间可以，是因为Si的原子半径大于C，难形成 $\text{p}-\text{p}$ 键

5.

利用下列装置(夹持装置略)进行实验，能达到实验目的的是



- A. 用甲装置制备并收集 CO_2