

元素周期律 1

1. 一般情况下，前者无法决定后者的是（ ）
 - A. 原子核外电子排布——元素在周期表中的位置
 - B. 弱电解质的相对强弱——电离常数的大小
 - C. 分子间作用力的大小——分子稳定性的高低
 - D. 物质内部储存的能量——化学反应的热效应
2. 在“石蜡→液体石蜡→石蜡蒸气→裂化气”的变化过程中，被破坏的作用力依次是（ ）
 - A. 范德华力、范德华力、范德华力
 - B. 范德华力、范德华力、共价键
 - C. 范德华力、共价键、共价键
 - D. 共价键、共价键、共价键
3. PH_3 一种无色剧毒气体，其分子结构和 NH_3 相似，但 P-H 键键能比 N-H 键键能低。下列判断错误的是（ ）
 - A. PH_3 分子呈三角锥形
 - B. PH_3 分子是极性分子
 - C. PH_3 沸点低于 NH_3 沸点，因为 P-H 键键能低
 - D. PH_3 分子稳定性低于 NH_3 分子，因为 N-H 键键能高
4. 下列各组物质的熔点均与所含化学键的键能有关的是（ ）
 - A. CaO 与 CO_2
 - B. NaCl 与 HCl
 - C. SiC 与 SiO_2
 - D. Cl_2 与 I_2
5. 某晶体中含有极性键，关于该晶体的说法错误的是（ ）
 - A. 不可能有很高的熔沸点
 - B. 不可能是单质
 - C. 可能是有机物
 - D. 可能是离子晶体
6. 下列各组中两种微粒所含电子数不相等的是（ ）
 - A. H_3O^+ 和 OH^-
 - B. CO 和 N_2
 - C. HNO_2 和 NO_2^-
 - D. CH_3^+ 和 NH_4^+