

价电子的能量与元素性质的关系——介绍一种叙述元素性质与原子结构关系的新方法

朱福森

()

中图分类号:

摘要: 无机化学一向把元素性质和原子结构间的关系归结为核电荷、原子半径和外电子层构型三个因素的影响。按此观点,同周期元素自左向右过渡时,由于核电荷数增大、原子半径减小和外层电子数增多,导致金属性减弱和非金属性增强,而在同一主族从上向下过渡时,核电荷增大、原子半径增大(外层电子数相同),但由于原子半径递变的影响占优势,使金属

关键词: 无

 [阅读文章\(pdf\)](#)

关闭本页