

2006年度名师初中化学教学辅导之四 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/155/2021_2022_2006_E5_B9_B4_E5_BA_A6_c64_155905.htm 第四单元 物质构成的奥秘复习学案1、原子的构成 (1) 原子结构示意图的认识 (2) 在原子中核电荷数=质子数=核外电子数 决定元素种类 质子数 (核电荷数) (3) 原子的质量主要集中在原子核上 (4) 三决定 决定元素化学性质 最外层电子数 (4) 相对原子质量 质子数 中子数 决定原子的质量 原子核说明：最外层电子数相同其化学性质不一定都相同 (Mg, He最外层电子数为2) 最外层电子数不同其化学性质有可能相似 (He, Ne均为稳定结构) 2、元素 (1) 定义：具有相同核电荷数 (质子数) 的一类原子的总称 *一种元素与另一种元素的本质区别：质子数不同 注意：*由同种元素组成的物质不一定是单质，(如由O₂、O₃组成的混合物或金刚石与石墨的混合物) 不可能是化合物。(2) 表示方法元素符号拉丁文名称的第一个字母大写 a、书写方法：b、意义 注意：*有些元素符号还可表示一种单质 如Fe、He、C、Si*在元素符号前加上数字后只能有微观意义，没有宏观意义，如3O：只表示3个氧原子 c、有关元素周期表 *发现：门捷列夫 *排列依据 注：原子序数=质子数 d、分类 e、元素之最：3、离子：带电的原子或原子团 (1) 表示方法及意义：如Fe³⁺：铁离子带3个单位正电荷 100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问

www.100test.com