元　素

第5周　第3课时　　课型：新授课　　授课人：

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 教学目标 | 了解元素的概念，统一对物质的宏观组成与微观结构的认识；了解元素符号所表示的意义，学会元素符号的正确写法，逐步记住一些常见的元素符号； | 个案设计 |
| 重难点 | 元素概念、元素符号。 |
| 知识点  剖析 | 一、元素  元素就是具有相同核电荷数(即核内质子数)的一类原子的总称。元素与原子的区别；元素是宏观概念，只讲种类，不讲个数。  二、分子、原子、元素、物质间的关系  03  三、元素符号  有两个字母表示的元素符号，第一个字母大写，第二个字母小写。  四、元素周期襄简介  7个横行(每一横行叫做一个周期)，18个纵行(每一个纵行叫做一个族，8、9、10三个纵行共同组成一个族)。即有7个周期、16个族。  元素是按原子序数(与元素原子核电荷数数值相等)递增排列。  对金属、非金属元素用不同颜色做了区分。 |  |
| 拓展提高 | 1．国际互联网上报道：“目前世界上有近20亿人患有缺铁性贫血”，这里的铁是指( B ) A．铁单质B．铁元素C．氧化铁D．四氧化三铁  2．自第十一届奥运会以来，历届奥运会开幕式都要进行颇为隆重的“火炬接力”。火炬的燃料是丁烷(化学式C4H10)，它燃烧时，火苗高且亮。下列关于丁烷的叙述正确的是( B ) ①丁烷是由碳、氢两种元素组成的；②丁烷由丁烷分子构成；③丁烷分子由碳、氢两种元素构成；④丁烷由4个碳原子和10个氢原子组成；⑤丁烷分子是由碳原子和氢原子构成的  A．①②③④⑤ B．①②⑤ C．②③④⑤ D．①②④⑤ |
| 变式训练 | 1．2O表示的意义是 ( A )A．2个氧原子B．2个氧分子C．2个氧元素 D．氧分子由两个氧原子构成  2．下列符号中，书写正确且能正确表示该种元素的元素符号是 ( D )  A．cL(氯) B．MG(镁)　C．mn(锰) D．Cu(铜)  4．下列符号中表示钙元素的是 ( A )  A．Ca B．Na　　　C．Cl D．K |
| 反　思 |  | |