专题6、7复习研讨（史燕娟）

1. 学测内容解读

|  |  |
| --- | --- |
| 测 试 内 容 | 测试要求 |
| 知道元素、核素、同位素、质量数的涵义 | A |  |  |
| 能画出1～18号元素的原子结构示意图 | B |  |  |
| 能结合有关数据和实验事实（原子核外电子排布、原子半径、元素的主要化合价、最高价氧化物对应水化物的酸碱性、元素的金属性与非金属性等）认识元素周期律 | B |  |  |
| 了解原子结构与元素性质的关系 | B |  |  |
| 知道周期与族的概念，能描述元素周期表的结构 | A |  |  |
| 知道主族元素在周期表中的位置与其原子的电子层结构的关系 | A |  |  |
| 知道金属、非金属在元素周期表中的位置及其性质的递变规律  | A |  |  |
| 认识化学键的涵义 | B |  |  |
| 知道离子键和共价键的形成 | A |  |  |
| 知道离子化合物、共价化合物的概念 | A |  |  |
| 能识别典型的离子化合物和共价化合物 | A |  |  |
| 能写出结构简单的常见原子、离子、分子、离子化合物的电子式 | B |  |  |
| 能从化学键变化的角度认识化学反应的实质 | B |  |  |

二、复习重难点

1、元素周期表

①元素周期表的结构

 ②原子结构与元素周期表的位置相互推断

2、元素的性质与原子结构

 ①元素的性质与原子结构的关系

②碱金属、卤素的原子结构与性质的关系

③金属族的性质递变和非金属族的性质递变规律的判断；金属活泼性强弱的判断规律

1. 核素 同位素

①核素、同位素的概念理解 ②四个公式

1. 元素周期律
2. 同一周期元素的金属性和非金属性的变化规律

②同一周期元素的金属性和非金属性的变化规律

③元素非金属性强弱判断规律

1. 离子键和离子化合物

①化学键类型的判断②化合物类型的判断③常见物质电子式的书写