

元素周期律(中)

学而思 郑瑞

学而思网校 学习有意思
xueersi.com

3、元素得失电子能力向化合物性质的延伸

(1)金属

(2)非金属

①含氧酸

②非含氧酸

二、元素周期律的基本表达

1、原子半径和元素得失电子能力的关系

2、元素得失电子能力向单质得失电子能力的延伸

元素周期律的一些描述:

非金属性最强的非金属元素

金属性最强的金属元素

氧化性最强的非金属单质

还原性最强的金属单质

酸性最强的最高价含氧酸

碱性最强的碱

最稳定的气态氢化物

化学学习qq群:34573930

答疑邮箱:zhengrui@100tal.com