化学键专	题(上)
------	------

一、离子键和共价键叵

化学键定义 化学键作用

□ 原子间 □ 连接原子

□ 强烈的 □ 八隅律

□ 相互作用 □ 有缺陷

□ 阴阳离子间 □ 共用电子对 □ 相互作用 □ 核吸引电子对

共价键

□ 特点 □ 特点和分类

□ 离子化合物 □ 共价化合物

电子式: 价电子+离子电荷

路易斯电子式: 共价键+孤对电子

结构式: 共价键

结构简式: 部分省略共价键

二、化学键拓展

1、金属键

离子键

(1)定义

(2)金属键的形成特点

(3)金属单质和合金

2、化学键强弱及其影响因素

本质:都是库仑力

基本公式: $F=k \cdot \frac{Q^+ \cdot Q^-}{R^2}$

(1)离子键

(2)共价键

(3)金属键

- 3、化学键对化合价的解释
- (1)离子的化合价
- (2)共价键对化合价的解释

化学学习qq群:34573930

答疑邮箱:zhengrui@100tal.com