

前言

第一章 原子的电子构型和周期表	1
§ 1-1 量子数	1
§ 1-2 氢原子的轨道形状和轨道能	3
§ 1-3 原子和离子的电子构型	8
§ 1-4 周期表	12
§ 1-5 电离势的变化趋势	14
§ 1-6 原子大小的变化趋势	20
第二章 共价键	23
§ 2-1 Lewis 的八隅学说	23
§ 2-2 等电子原理	29
§ 2-3 键长	33
§ 2-4 键的强度	38
§ 2-5 键的极性	45
§ 2-6 分子拓扑结构的预测	53
§ 2-7 价电子层中电子的排斥作用	54
§ 2-8 键的构型	64
第三章 分子轨道理论	70
§ 3-1 简单原子轨道的线性组合(LCAO)理论	70
§ 3-2 稳定分子轨道的判据	77
§ 3-3 双原子分子	79
§ 3-4 对称性和多原子分子	81
§ 3-5 杂化作用	87
§ 3-6 计算	89
§ 3-7 键离解能	97
§ 3-8 轨道能	99
§ 3-9 平面体系中的 π 键	100

无机化学原理

[美] W. L. 乔利 著

王盛水 译

*

高等教育出版社出版
 新华书店上海发行所发行
 商务印书馆上海印刷厂印装

*

开本 850×1168 1/32 印张 12.25 字数 293,000

1988年3月第1版 1988年8月第1次印刷

印数 00,001—4,422

ISBN 7-04-001951-5/O·710

定价 3.85 元