はじめに	3
第 I 部 量子力学	
第1章量子化学とは	
1-1 ニュートン力学で解決できない現象を解決する一量子化学とは	··· 10
1-2 微粒子はとびとびの値しかとることができない ― 量子とは	···14
1-3 2つの値を同時に正確に決定することはできない ― ハイゼンベルクの不確定性原理…	20
1-4 電子の位置は確率でしか表すことができない ― 存在確率	22
(1-5) 微粒子は量子の性質と波の性質の両方を持っている一粒子性と波動性	··· 25
1-6 電子の性質、挙動を方程式で表すーシュレーディンガー方程式	··· 30
第2章 直線上の粒子運動	
2-1 量子力学の基本の基本一直線上の粒子運動	··· 36
(2-2) 量子数が出てくる理由を見てみよう — 量子数の出現	
(2-3) 波動関数の2乗は粒子の存在確率を表す一波動関数の形と存在確率	
(2-4) 量子化学における最重要事項 ーエネルギーの量子化 	
(2-5) 原子構造を考える上での基礎事項 — 立体空間の粒子運動と極座標 ····································	
りょうしかがくの窓」トンネル効果	···57
第 Ⅱ 部 量子化学と原子・分子構造	
第3章原子構造	
(3-1) 全ての物質を作る基本的な微粒子 - 原子構造	60
3-2 現代の原子モデルができたのは量子力学のおかげー原子モデルの変遷	···63

(3-3) 原子を構成する電子はどのような状態にいるのか一電	
<u>りょうしかがくの窓</u> なぜ[K]から始まるのか	71
3-4 各軌道は固有のエネルギーを持つ一軌道のエネルギー	
3-5 軌道は個性的な形をしている — 軌道の形	
3-6 電子がどの軌道にどのような状態で入るか一電子配置	78
第4章 化学結合	
4-1 原子は化学結合によって分子を作る一化学結合とは	84
4-2 原子軌道の重なりによって生じる結合 ―共有結合	89
りょうしかがくの窓 量子化学と計算機	93
4-3 分子軌道計算の基本は+-×÷である一分子軌道法の計	算94
4-4 エネルギー極小を求めるのは微分である一変分法	99
4-5 軌道エネルギーこそが量子化学の真髄 - 軌道関数とエネ	· ルギー 103
第5章 分子軌道法と結合エネル	+ "
5-1 結合を作る結合性軌道と結合をこわす反結合性軌道 ― 結合性軌道	道と反結合性軌道108
5-2 原子間の距離が変化すると結合エネルギーも変化する一結合	う距離とエネルギー…112
りょうしかがくの窓 原子・分子を見る	113
5-3 電子が入った軌道によって結合エネルギーが変化する一電子配置	置と結合エネルギー… 114
$5-4$ 回転可能で強い σ 結合と回転不可能で弱い π 結合 $-\sigma$	結合とπ結合 117
5-5 一重結合、二重結合、三重結合 −F-F、O=O、N=Nの結	<u> </u>
(第6章) 混成軌道と共役系	
6-1 電子が作る合挽きハンバーグー混成軌道とは	130
	102
6-2 最も基本的な混成軌道 - sp3混成軌道	
6-2 最も基本的な混成軌道一sp³混成軌道 りょうしかがくの窓 クラスター	135
	135
りょうしかがくの窓 クラスター	135 140 昆成軌道141

りょうしかがくの窓 結合角度	
りょうしかがくの窓球状共役系	
第Ⅲ部 量子化学と分子の物性・反応性	
第7章 共役系の分子軌道	
第7章 共议なの力す戦追	
7-1 分子軌道法の基礎 - エチレンの分子軌道とエネルギー	···· 158
7-2 共役系の分子軌道法の基礎ーブタジエンの分子軌道とエネルギー	···· 163
(7-3) 軌道関数には独特な対称性がある一軌道関数·節·対称性·形	···· 166
7-4 共役系が長くなるとエネルギーの間隔が狭くなる一共役系の長さと軌道エネルギー	
りょうしかがくの窓 分子軌道関数とエネルギーのまとめ	172
7-5 シクロブタジエンとベンゼンの分子軌道 一環状共役系の分子軌道	
りょうしかがくの窓 分子軌道計算	···· 176
第8章 分子の物性と分子軌道	
8-I 共役系はなぜ安定なのか? 一分子の安定性と非局在化エネルギー	
りょうしかがくの窓)分子の安定性・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	
8-2 π電子はどこにいるのか? 一分子のイオン性と電子密度	
8-3 何重結合と考えたらよいのか? — 結合距離と結合次数	
8-4 ラジカルは分子のどこに反応するのか? ― ラジカル反応性と自由原子価・	
りょうしかがくの窓 「転んでもただでは起きない」	
8-5 芳香族とは何だろう? 一芳香族性とヒュッケル則	
8-6 芳香族化合物の性質と反応性一芳香族性と分子の挙動 ····································	···· 198
第9章 分子の発光、発色と分子軌道	
9-1 分子が光るのはなぜだろう? 一発光の原理	202

りょう	しかがくの窓 色彩の三原色2	05
9-2	水銀灯やネオンサインが光る原理 — 原子と電気の相互作用 2	06
9-3	有機ELは次世代のテレビといわれている一有機ELが光る原理2	09
9-4	発光と発色は全く異なる現象 — バラが赤い原理	13
9-5	漂白剤はなぜ色を無くすのか? — 光吸収と脱色の原理	17
りょう	しかがくの窓 混ぜるな危険!2	20
第10)章 熱反応と光反応	
10-1	加熱しても光照射しても化学反応は起こる一熱反応と光反応の違い2	22
10-2	原子、分子は最も外側の軌道を使って反応する一フロンティア軌道理論…2	27
10-3	鎖状化合物が環状化合物に変化する反応 - 閉環反応とフロンティア軌道 - 2	30
りょう	・しかがくの窓 ウッドワード教授とノーベル賞2	34
10-4	環の途中がつながって2個の環になる反応一縮環反応とフロンティア軌道…2	35
10-5	水素が炭素の間を移動する反応 一水素移動反応とフロンティア軌道 ·········· 2	38
りょう	· しかがくの窓 理論と実験2	43
1st	録の章	
一 /人	元・三次元空間の粒子運動	
1	平面上の粒子運動	46
2	平面上を動く粒子の解析	49
3	波動関数とエネルギー2	52
4	関数の表現2	54
5	エネルギーと縮重	57
6	三次元空間の粒子運動と極座標	61
	参考文献2	64
	さくいん2	65