

<b>第四章 分子氢的某些反应</b> .....	105
§ 4-1 与卤素的反应 .....	105
§ 4-2 轨道对称效应 .....	110
§ 4-3 爆炸 .....	113
<b>第五章 氢的化合物</b> .....	117
§ 5-1 氢化物的分类 .....	117
§ 5-2 负氢离子性和质子性 .....	122
§ 5-3 氢键 .....	125
§ 5-4 质子传递反应 .....	133
§ 5-5 质子酸的酸度 .....	135
<b>第六章 酸-碱体系</b> .....	144
§ 6-1 Brønsted 概念 .....	144
§ 6-2 质子性溶剂 .....	144
§ 6-3 非质子性溶剂 .....	147
§ 6-4 Lewis 酸-碱理论 .....	148
<b>第七章 水溶液化学的一些概念</b> .....	155
§ 7-1 还原电位的应用 .....	155
§ 7-2 含氧阴离子的反应机理 .....	168
<b>第八章 溶剂化电子</b> .....	173
§ 8-1 水化电子 .....	173
§ 8-2 金属-氨溶液 .....	177
<b>第九章 硼烷及其衍生物</b> .....	183
§ 9-1 合成 .....	183
§ 9-2 结构与成键 .....	186
§ 9-3 碳硼烷基金属化合物 .....	192
<b>第十章 固态</b> .....	195
§ 10-1 键和晶体的分类 .....	195
§ 10-2 半径比和电荷对结构的影响 .....	208
§ 10-3 晶格能 .....	213
§ 10-4 等电子原理的应用 .....	218

<b>第十一章 金属</b> .....	221
§ 11-1 键能和结构 .....	221
§ 11-2 能带理论 .....	227
<b>第十二章 半导体</b> .....	237
§ 12-1 禁带宽度 .....	240
§ 12-2 缺陷半导体 .....	241
§ 12-3 控价半导体 .....	242
§ 12-4 应用 .....	243
<b>第十三章 过渡金属化学导论</b> .....	246
§ 13-1 氧化态 .....	246
§ 13-2 颜色 .....	247
§ 13-3 磁性 .....	247
§ 13-4 络合物 .....	248
§ 13-5 催化作用 .....	248
<b>第十四章 配位化合物的立体化学</b> .....	250
§ 14-1 配位几何学 .....	250
§ 14-2 配位体 .....	256
§ 14-3 同分异构现象 .....	260
§ 14-4 结构重排 .....	265
<b>第十五章 配位化合物中的成键作用</b> .....	268
§ 15-1 静电晶体场理论 .....	268
§ 15-2 分子轨道理论 .....	271
§ 15-3 弱场和强场络合物 .....	277
<b>第十六章 配位化合物的物理化学性质</b> .....	279
§ 16-1 光谱 .....	279
§ 16-2 顺磁性 .....	289
§ 16-3 Jahn-Teller 畸变 .....	294
§ 16-4 配位体场的稳定化能 .....	296
<b>第十七章 十八电子律</b> .....	303
§ 17-1 多面体金属簇化合物 .....	310
§ 17-2 氧化态的二重性 .....	315