

# Table of Contents

1. Introduction to Inorganic Chemistry Gary L. Miessler/Paul J. Fischer/Donald A. Tarr	1
2. Atomic Structure Gary L. Miessler/Paul J. Fischer/Donald A. Tarr	9
3. Simple Bonding Theory Gary L. Miessler/Paul J. Fischer/Donald A. Tarr	47
4. Symmetry and Group Theory Gary L. Miessler/Paul J. Fischer/Donald A. Tarr	79
5. Molecular Orbitals Gary L. Miessler/Paul J. Fischer/Donald A. Tarr	129
6. Acid–Base and Donor–Acceptor Chemistry Gary L. Miessler/Paul J. Fischer/Donald A. Tarr	187
7. The Crystalline Solid State Gary L. Miessler/Paul J. Fischer/Donald A. Tarr	237
8. Chemistry of the Main Group Elements Gary L. Miessler/Paul J. Fischer/Donald A. Tarr	273
9. Coordination Chemistry I: Structures and Isomers Gary L. Miessler/Paul J. Fischer/Donald A. Tarr	341
10. Coordination Chemistry II: Bonding Gary L. Miessler/Paul J. Fischer/Donald A. Tarr	389
11. Coordination Chemistry III: Electronic Spectra Gary L. Miessler/Paul J. Fischer/Donald A. Tarr	441
12. Coordination Chemistry IV: Reactions and Mechanisms Gary L. Miessler/Paul J. Fischer/Donald A. Tarr	477
13. Organometallic Chemistry Gary L. Miessler/Paul J. Fischer/Donald A. Tarr	517

14. Organometallic Reactions and Catalysis Gary L. Miessler/Paul J. Fischer/Donald A. Tarr	<b>589</b>
Greek Alphabet and Names and Symbols for the Elements Gary L. Miessler/Paul J. Fischer/Donald A. Tarr	<b>629</b>
Appendix: Character Tables Gary L. Miessler/Paul J. Fischer/Donald A. Tarr	<b>633</b>
Electron Configurations of the Elements, Physical Constants, and Conversion Factors Gary L. Miessler/Paul J. Fischer/Donald A. Tarr	<b>645</b>
Appendix: Useful Data Gary L. Miessler/Paul J. Fischer/Donald A. Tarr	<b>649</b>
Index	<b>667</b>