

Detailed Licensing

Overview

Title: [An Introduction to the Electronic Structure of Atoms and Molecules \(Bader\)](#)

Webpages: 72

Applicable Restrictions: Noncommercial

All licenses found:

- [CC BY-NC-SA 4.0](#): 98.6% (71 pages)
- [Undeclared](#): 1.4% (1 page)

By Page

- [An Introduction to the Electronic Structure of Atoms and Molecules \(Bader\)](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [Front Matter](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [TitlePage](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [InfoPage](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [Table of Contents](#) - [Undeclared](#)
 - [Licensing](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [1: The Nature of the Problem](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [1.1: Introduction](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [1.2: Some Important Experiments with Electrons and Light](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [1.3: Units of Measurement used in Atomic Physics](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [1.4: Further Reading](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [1.E: Exercises](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [2: The New Physics](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [2.1: A Contrast of the Old and New Physics](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [2.2: Probability Amplitudes](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [2.3: Further Reading](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [2.E: Exercises](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [3: The Hydrogen Atom](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [3.1: Introduction](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [3.2: The Quantization of Energy](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [3.3: The Probability Distribution of the Hydrogen Atom](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [3.4: Angular Momentum of an Electron in a Hydrogen Atom](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [3.5: Some Useful Expressions](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [3.E: Exercises](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [4: Many-Electron Atoms](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [4.1: Introduction](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [4.2: The Atomic Orbital Concept](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [4.3: The Magnetic Properties of the Electron](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [4.4: The Electronic Basis of the Periodic Table](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [4.5: Further Reading](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [4.E: Exercises](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [5: Electronic Basis for the Properties of the Elements](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [5.1: Introduction](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [5.2: Horizontal Variations](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [5.3: Vertical Relationships](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [5.4: Some Chemical Implications](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [5.E: Exercises](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [6: The Chemical Bond](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [6.1: Introduction](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [6.2: An Electrostatic Interpretation of the Chemical Bond](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [6.3: The Effect of the Pauli Principle on Chemical Binding](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [6.4: The Quantum Mechanical Explanation of Valency](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [6.5: Molecular Geometry](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [6.6: Literature References](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [6.E: Exercises](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [7: Ionic and Covalent Bonding](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [7.1: Introduction](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [7.2: Classification of Chemical Bonds](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [7.3: Molecular Charge Distribution of Homonuclear Diatomic Molecules](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [7.4: Dipole Moments and Polar Bonds](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [7.5: Electronegativity](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [7.6: Interaction Between Molecules](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [7.7: Literature References](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [7.8: Further Reading](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [7.A: Appendix](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - [7.E: Exercises](#) - [CC BY-NC-SA 4.0](#)

- 8: Molecular Orbitals - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - 8.1: Introduction - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - 8.2: Angular Momentum in Diatomic Molecules - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - 8.3: Symmetry Considerations - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - 8.4: Molecular Orbitals for Homonuclear Diatomics - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - 8.5: The Relative Binding Ability of Molecular Orbitals - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - 8.6: Molecular Orbitals for Heteronuclear Molecules - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - 8.7: Molecular Orbitals for Polyatomic Molecules - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - 8.8: Further Reading - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - 8.E: Exercises - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
- 9: Preface to Calculations - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
- Back Matter - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - Index - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - Index - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - Glossary - [CC BY-NC-SA 4.0](#)
 - Detailed Licensing - [CC BY-NC-SA 4.0](#)