

Wichtige Begriffe

Kapitel 1

Quantenzahlen
Energieniveaus
Schrödinger-Gleichung
Atomorbitale
Pauli-Prinzip
Valenzelektronen
Elektronenkonfigurationen
Hybridisierung
Molekülorbitale
kovalente Bindung
Wasserstoffbrückenbindung
Ionenbindung
Van-der-Waals-Bindung
CC-Einfachbindungen
CC-Doppelbindungen
CC-Dreifachbindungen
Radikale
Carbokationen (Carbenium-,
Carboniumionen)
Carbanionen
Carbene
Funktionelle Gruppen

Kapitel 2

Homologe Reihe
Kohlenwasserstoffe / Alkane
Isomere
Konstitutionsisomere
Konformationsisomere
Gewinnung / Darstellung
Katalytische Hydrierung
Wurtz-Synthese
Kolbe-Elektrolyse
Homolyse
Heterolyse
Oxidation
Autoxidation
Photohalogenierung
Photosulfochlorierung
Nitrierung
Radikalische Substitution

Kettenreaktion
Hypierkonjugation
Induktiver Effekt
Mesomerer Effekt
Cycloalkane
Ringspannung
Bayer-Spannung
Pitzer-Spannung
Transannulare Spannung
Synthesen
Axial, equatorial
Dieckmann-Cyclisierung
Diels-Alder-Reaktion
Thorpe-Ziegler-Cyclisierung
Acyloin-Kondensation
Metathese

Kapitel 3

cis-trans-Isomere
Diastereomere
Cracking
McMurry-Reaktion
Knoevenagel-Reaktion
Wittig-Reaktion
Hydroborierung
Prins-Reaktion
Epoxidierung
Dihydroxylierung
Ozonolyse
Heck-Reaktion
Eliminierung
Wagner-Meerwein-Umlagerung
Diene
Mesomere Grenzformeln
Resonanzstabilisierung
Schmidt-Staudinger-Regel

Kapitel 4

Alkine
Acidität
Reppe-Synthesen
Pauson-Khand-Reaktion