



Institut für Studentenkurse

Anorganische und Allgemeine Chemie

1. Atombau
2. Benutzung und Eigenschaften des Periodensystems
3. Geschwindigkeit und Energiebilanz chemischer Reaktionen
4. Chemische Bindung
5. Aggregatzustände, Phasendiagramme, Löslichkeit
6. Säuren und Basen: pH-Wert Rechnungen, Titrationen, Puffer
7. Oxidation und Reduktion: Lösen von Redoxgleichungen

Organische Chemie

1. Einteilung der organischen Verbindungen, Eigenschaften
2. Isomerie, Darstellungsformen und Benennung von Isomeren, Stereoisomerie (E/Z-Konfiguration bzw. R/S-Konfiguration)
3. Funktionelle Gruppen (Klassifizierung, Benennung)
4. Nomenklatur einfacher Verbindungen
5. Wichtige organische Reaktionen
6. Fette und Öle, Aminosäuren und Peptide, Zucker und Kohlenhydrate