STRUKTUR UND REAKTION IN DER CHEMIE

Ein Leitfaden für das Studium der Chemie

2., bearbeitete Auflage

INHALTSVERZEICHNIS

| | ürzungen, Größen, Konstanten Umrechnungsfaktoren | 11 |
|------|---|------------|
| | | |
| 1. | Struktur | 13 |
| | | |
| 1.1. | Atome | 13 |
| | 1.1.1. Rutherford-Bohrsches Atommodell | 20 |
| | 1.1.2. Wellenmechanisches Atommodell | 27 |
| | 1.1.3. Periodensystem der Elemente | 39 |
| 1.2. | Aggregate von Atomen | 56 |
| | 1.2.1. Starke Wechselwirkung | 58 |
| | 1.2.1.1. Elemente | 58 |
| | Metalle | 59 |
| | Nichtmetalle | 63 |
| | 1.2.1.2. Verbindungen | 82 |
| | Verbindungen der Metalle untereinander | 83 |
| | Verbindungen der Metalle mit den Nichtmetallen der 7. und | |
| | 6. Hauptgruppe | 84 |
| | Verbindungen des Wasserstoffs mit Nichtmetallen und Metallen | 96 |
| | | 131 |
| | volument de l'institution (manuel ville) | 136 |
| | Verbindungen der Metalle mit den Nichtmetallen der 5., 4. und | 1.7.1 |
| | | 151 |
| | | 156 |
| | | 166 178 |
| | | |
| | 112.21 Sommero Woodsommang | 183 |
| | 1.2.3. Struktur, Entropie und Information | 196 |

| 1.3. | Strukturaufklärung | | | | | 204 |
|--------------|--|---|---|---|---|------------|
| | 1.3.1. Chemische Konstitutionsaufklärung | | | | | 205 |
| | 1.3.2. Absorptionsspektroskopie | | | | | 207 |
| | 1.3.2.1. Kernmagnetische Resonanzspektroskopie | | | | | 207 |
| | 1.3.2.2. Elektronenparamagnetische Resonanzspektroskopie | | | | | 211 |
| | 1.3.2.3. Mikrowellenspektroskopie | • | • | • | | 213 |
| | 1.3.2.4. Infrarotspektroskopie | • | • | • | • | 213 |
| | 1.3.2.5. Elektronenanregungsspektroskopie | • | • | • | • | 215 |
| | 1.3.2.6. Photoelektronenspektroskopie | • | • | • | • | 219 |
| | 1.3.3. Massenspektrometrie | • | • | • | • | 220 |
| | 1.3.4. Röntgenstrukturanalyse | | | | | 221 |
| • | | | | | | |
| 2. | Reaktion | | | | | 225 |
| | | | | | | 220 |
| 2.1. | Stöchiometrie | • | • | • | ٠ | 230 |
| | 2.1.1. Stöchiometrie chemischer Verbindungen | | | | | 232 |
| | 2.1.2. Stöchiometrie von Stoffgemischen | | | | | 234 |
| | 2.1.3. Stöchiometrie chemischer Reaktionen | | | | | 238 |
| 2.2. 2.3. | Thermochemie | | | | | 242 255 |
| 2.3. | Thermodynamia | | • | • | • | 233 |
| | 2.3.1. Das Massenwirkungsgesetz | | | | | 256 |
| | 2.3.2. Die freie Reaktionsenthalpie | | | | | 259 |
| | 2.3.3. Einfluß der Temperatur auf die Lage des Gleichgewichts . | | | | | 264 |
| | 2.3.4. Einfluß des Druckes auf die Lage des Gleichgewichts | | | | | 277 |
| | 2.3.5. Einfluß des Lösungsmittels auf die Lage des Gleichgewichts | | | | | 278 |
| 2.4. | Kinetik | | | | | 280 |
| | 2.4.1. Die Geschwindigkeitsgleichung | | | | | 281 |
| | 2.1.2. | - | | - | | 290 |
| | 2.4.3. Einfluß des Druckes auf die Reaktionsgeschwindigkeit | | | | | 295 |
| | 2.4.4. Einfluß des Lösungsmittels auf die Reaktionsgeschwindigkeit | | | | | 296 |
| | 2.4.5. Einfluß von Katalysatoren auf die Reaktionsgeschwindigkeit | | | | | 297 |
| 2.5. | Mechanismus | | | | | 303 |
| | 2.5.1. Elementarreaktionen | | | | | 304 |

| | 2.5.2. Folgereaktionen | |
|------|--|--|
| 2.6. | Reaktionsaufklärung | 14 |
| | 2.6.2. Nichtkinetische Methoden 3 2.6.2.1. Strukturelle Abwandlung eines Eduktes 3 2.6.2.2. Isotopenmarkierung 3 | |
| 3. | Wichtige Reaktionstypen | 327 |
| 3.1. | Fällungsreaktionen | 129 |
| 3.2. | Säure-Base-Reaktionen | 333 |
| 3.3. | Komplexbildungsreaktionen | 348 |
| 3.4. | Oxidation und Reduktion | 352 |
| 3.5. | Substitutionsreaktionen | 367 |
| | 3.5.2. Nucleophile Substitutionsreaktionen am gesättigten C-Atom | 368 370 372 375 376 380 |
| 3.6. | Additionsreaktionen | 81 |
| | 3.6.2. Radikalische Additionsreaktionen der Olefine3.6.3. Nucleophile Additionsreaktionen der Olefine | 381 383 384 384 |
| 3.7. | Eliminierungen | 387 |
| | 3.7.2. β-Eliminierungen | 387 388 |

| 3.8. | Reaktio | onen der Ca | ırbonylve | rbi | ndı | ıng | en | mi | t N | uc | leo | phi | len | ı | | | | | | 390 |
|--------|----------|-------------|-----------|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|----|------|----|--|---|-----|
| 3.9. | Reaktio | onen der Ca | ırbonsäu | ren | un | d i | hre | r D | eri | vat | e n | nit | Nu | cle | ор | hile | en | | | 393 |
| 3.10. | Isomer | isierungen | | | | | | | | | | | | • | | | | | | 396 |
| | 3.10.1. | Elektrocyc | lisierung | en | | | | | | | | | | | | | | | | 397 |
| | 3.10.2. | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | 3.10.3. | Umlagerur | _ | | _ | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | Protomerie | _ | | | | | | | | | _ | | | | | | | | |
| | | Nucleophi | - | _ | | | _ | | _ | - | | | | | | | | | | |
| | 3.10.6. | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 3.11. | Polyrea | ıktionen . | | | | | | | • | | | | | | | | | | | 401 |
| | 3.11.1. | Polymerisa | ation . | | | | | | | | | | | | | | | | | 401 |
| | | Polyadditi | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | 3.11.3. | Polykonde | nsation | | | • | | | | • | | | | • | | | | | • | 404 |
| 3.12. | Hetero | gene Reakt | ionen . | | | | | | | | | | | | | | : | | | 405 |
| 3.13. | Enzym | atische Rea | ktionen | | | | | | | | | | | | | | | | | 411 |
| Lösuı | ngen der | Aufgaben | | | | | | | | | | | | | | | | | | 417 |
| Litera | aturverz | eichnis . | ., | | | • | | | | | | • | | | • | - | | | | 456 |
| Sachy | vörterve | rzeichnis | | | | | | | | | | | | | | | | | | 464 |