

|          |   |    |
|----------|---|----|
| <b>1</b> | <b>Was sind Komplexe? . . . . .</b>                               | 1  |
| 1.1      | Geschichte . . . . .  | 3  |
| 1.1.1    | Synthese von Cobaltamminkomplexen . . . . .                       | 6  |
| 1.1.2    | Komplexe nach Werner – Eine geniale Frechheit . . . . .           | 8  |
| 1.2      | Bindungsverhältnisse . . . . .                                    | 9  |
| 1.3      | Fragen . . . . .  | 11 |
| <b>2</b> | <b>Struktur und Nomenklatur . . . . .</b>                         | 13 |
| 2.1      | IUPAC-Nomenklatur von Koordinationsverbindungen . . . . .         | 13 |
| 2.1.1    | Aufstellung von Komplexformeln . . . . .                          | 13 |
| 2.1.2    | Nomenklatur der Komplexe . . . . .                                | 14 |
| 2.2      | Nomenklatur von metallorganischen Verbindungen . . . . .          | 17 |
| 2.2.1    | Ligandennamen bei metallorganischen Verbindungen . . . . .        | 19 |
| 2.3      | Angaben zur Struktur . . . . .                                    | 20 |
| 2.3.1    | Die $\mu$ -Notation . . . . .                                     | 21 |
| 2.3.2    | Die $\eta$ -Notation . . . . .                                    | 23 |
| 2.3.3    | Die $\kappa$ -Notation . . . . .                                  | 23 |
| 2.4      | Struktur von Komplexen . . . . .                                  | 25 |
| 2.4.1    | Liganden und ihre Zähligkeit . . . . .                            | 25 |
| 2.4.2    | Koordinationszahlen und Koordinationspolyeder . . . . .           | 29 |
| 2.5      | Isomerie bei Koordinationsverbindungen . . . . .                  | 32 |
| 2.5.1    | Stereoisomerie . . . . .  | 33 |
| 2.5.2    | Enantiomere . . . . .   | 34 |
| 2.6      | Fragen . . . . .  | 35 |
| <b>3</b> | <b>Was sind metallorganische Verbindungen? . . . . .</b>          | 37 |
| 3.1      | Geschichte . . . . .  | 38 |
| 3.2      | Die 18-Valenzelektronen (18-VE)-Regel . . . . .                   | 40 |
| 3.2.1    | Elektronen zählen . . . . .                                       | 42 |
| 3.3      | Die Elementarreaktionen in der metallorganischen Chemie . . . . . | 44 |
| 3.3.1    | Koordination und Abspaltung von Liganden . . . . .                | 45 |

|          |   |           |
|----------|---|-----------|
| 3.3.2    | Oxidative Addition und reduktive Eliminierung . . . . .   | 46        |
| 3.3.3    | Insertion von Olefinen und $\beta$ -H-Eliminierung . . . . .  | 47        |
| 3.3.4    | Oxidative Kupplung und reduktive Spaltung . . . . .   | 48        |
| 3.3.5    | $\alpha$ -H-Eliminierung und Carbeninsertion . . . . .  | 48        |
| 3.4      | Fragen . . . . .  | 49        |
| <b>4</b> | <b>Bindungsmodelle . . . . .</b>  | <b>51</b> |
| 4.1      | Elektronenkonfiguration und Termsymbole . . . . .   | 51        |
| 4.1.1    | Quantenzahlen . . . . .   | 51        |
| 4.1.2    | Termsymbole . . . . .   | 55        |
| 4.2      | Die Valenz-Bindungs-(VB-)Theorie . . . . .  | 58        |
| 4.3      | Die Ligandenfeldtheorie . . . . .   | 60        |
| 4.3.1    | Oktaedrisches Ligandenfeld . . . . .  | 62        |
| 4.3.2    | Ligandenfeldstabilisierungsenergie und die Spektrochemische Reihe . . . . .   | 64        |
| 4.3.3    | High-spin und low-spin . . . . .  | 67        |
| 4.3.4    | Nicht-oktaedrische Ligandenfelder . . . . .   | 67        |
| 4.4      | Die Molekülorbital (MO)-Theorie . . . . .   | 70        |
| 4.4.1    | $\sigma$ - und $\pi$ -Wechselwirkungen zwischen Ligand und Zentralatom . . . . .  | 72        |
| 4.4.2    | MO-Schema eines $\sigma$ -Komplexes . . . . .   | 74        |
| 4.4.3    | MO-Schema eines $\pi$ -Komplexes . . . . .  | 76        |
| 4.5      | Fragen . . . . .  | 77        |
| <b>5</b> | <b>Farbigkeit von Koordinationsverbindungen . . . . .</b>   | <b>79</b> |
| 5.1      | Warum sind Komplexe farbig? . . . . .   | 79        |
| 5.2      | Auswahlregeln für elektronische Übergänge . . . . .   | 82        |
| 5.3      | Charge-Transfer-(CT-)Übergänge . . . . .  | 84        |
| 5.4      | d-d-Übergänge und die Bestimmung von $\Delta_O$ . . . . .   | 86        |
| 5.4.1    | Tanabe-Sugano-Diagramme . . . . .   | 89        |
| 5.4.2    | <i>trans</i> -[CoCl <sub>2</sub> (en) <sub>2</sub> ]Cl und <i>cis</i> -[CoCl <sub>2</sub> (en) <sub>2</sub> ]Cl . . . . . | 92        |
| 5.5      | Fragen . . . . .  | 93        |
| <b>6</b> | <b>Stabilität von Koordinationsverbindungen . . . . .</b>   | <b>95</b> |
| 6.1      | Was ist ein stabiler Komplex? . . . . .   | 95        |
| 6.1.1    | Das HSAB-Prinzip . . . . .  | 99        |
| 6.2      | Thermodynamische Stabilität und Inertheit von Komplexen . . . . .   | 101       |
| 6.3      | Der Chelat-Effekt . . . . .   | 103       |
| 6.3.1    | Chelattherapie . . . . .  | 107       |
| 6.3.2    | Radiotherapie und MRT . . . . .   | 109       |

---

|          |  |            |
|----------|--|------------|
| 6.4      | Der <i>trans</i> -Effekt . . . . .                                       | 111        |
| 6.4.1    | Deutung des <i>trans</i> -Effektes . . . . .                             | 111        |
| 6.4.2    | Cisplatin und der <i>trans</i> -Effekt . . . . .                         | 112        |
| 6.5      | Fragen . . . . .   | 114        |
| <b>7</b> | <b>Redoxreaktionen bei Koordinationsverbindungen</b> . . . . .           | <b>115</b> |
| 7.1      | Blaue Kupferproteine. . . . .  | 116        |
| 7.1.1    | Der Jahn-Teller-Effekt . . . . .   | 117        |
| 7.2      | Redoxreaktionen bei Koordinationsverbindungen. . . . .                   | 119        |
| 7.2.1    | Der Außensphären-Mechanismus . . . . .                                   | 120        |
| 7.2.2    | Innensphären-Mechanismus. . . . .  | 125        |
| 7.3      | „Non-innocent Ligands“ am Beispiel NO . . . . .                          | 126        |
| 7.3.1    | Komplexe mit redoxaktiven Liganden . . . . .                             | 127        |
| 7.4      | Fragen . . . . .   | 130        |
| <b>8</b> | <b>Supramolekulare Koordinationschemie</b> . . . . .                     | <b>133</b> |
| 8.1      | Molekulare Erkennung. . . . .  | 134        |
| 8.1.1    | Der Templat-Effekt . . . . .   | 136        |
| 8.2      | Helicate . . . . .   | 139        |
| 8.3      | MOFs –Metal-Organic Frameworks . . . . .                                 | 143        |
| 8.3.1    | Koordinationspolymer oder MOF? . . . . .                                 | 143        |
| 8.3.2    | Der Aufbau von MOFs. . . . .   | 144        |
| 8.3.3    | Vorteile und Anwendungspotential . . . . .                               | 147        |
| 8.4      | Fragen . . . . .   | 151        |
| <b>9</b> | <b>Metall-Metall-Bindung</b> . . . . .                                   | <b>153</b> |
| 9.1      | Nomenklatur bei mehrkernigen<br>Komplexen/Metall-Metall-Bindung. . . . . | 154        |
| 9.2      | Metall-Metall-Einfachbindung. . . . .                                    | 154        |
| 9.2.1    | Die EAN-Regel . . . . .  | 154        |
| 9.2.2    | MO-Theorie . . . . .   | 155        |
| 9.3      | Metall-Metall-Mehrfachbindungen . . . . .                                | 156        |
| 9.3.1    | Höher, stärker, kürzer – Metall-Metall-Fünffachbindung . . . . .         | 159        |
| 9.4      | Clusterkomplexe . . . . .  | 161        |
| 9.4.1    | Die Isolobal-Analogie . . . . .  | 162        |
| 9.4.2    | Die Wade-Regeln für Boran-Cluster . . . . .                              | 165        |
| 9.4.3    | Die Wade-Mingos-Regeln . . . . .   | 166        |
| 9.5      | Fragen . . . . .   | 168        |

|   |     |
|---|-----|
| <b>10 Magnetismus</b>                                       | 169 |
| 10.1 Einheiten  | 170 |
| 10.2 Magnetische Eigenschaften von Materie                  | 171 |
| 10.2.1 Diamagnetismus                                       | 173 |
| 10.2.2 Paramagnetismus                                      | 175 |
| 10.3 Das magnetische Moment                                 | 175 |
| 10.3.1 Ursprung des magnetischen Momentes                   | 175 |
| 10.3.2 Spin-Bahn- und $j$ - $j$ -Kopplung                   | 176 |
| 10.4 Temperaturabhängigkeit des magnetischen Momentes       | 181 |
| 10.5 Kooperativer Magnetismus                               | 185 |
| 10.5.1 Austauschwechselwirkungen                            | 186 |
| 10.5.2 Magnetismus von Metallen                             | 188 |
| 10.5.3 Orthogonale Orbitale                                 | 192 |
| 10.5.4 Mikrostruktur von Ferromagneten                      | 200 |
| 10.6 Spin-Crossover   | 202 |
| 10.6.1 Theoretische Betrachtungen                           | 204 |
| 10.6.2 Druckabhängigkeit                                    | 207 |
| 10.6.3 Schalten mit Licht – der LIESST-Effekt               | 207 |
| 10.6.4 Kooperative Wechselwirkungen und Hysterese           | 210 |
| 10.7 Fragen   | 212 |
| <b>11 Lumineszenz bei Komplexen</b>                         | 215 |
| 11.1 Grundlagen   | 215 |
| 11.2 Fluoreszenz am Beispiel eines Zink(II)-Komplexes       | 219 |
| 11.2.1 Voraussetzungen für Fluoreszenz                      | 221 |
| 11.3 Phosphoreszenz von diamagnetischen Komplexen           | 223 |
| 11.3.1 $d^6 [M(bipy)_3]^{2+}$ -Komplexe                     | 223 |
| 11.3.2 $3d^{10}$ Komplexe am Beispiel von Kupfer(I)         | 226 |
| 11.4 Phosphoreszenz von Metallzentrierten Übergängen        | 228 |
| 11.5 Lumineszenz durch Aggregation von Platin(II)-Komplexen | 230 |
| 11.6 Fragen   | 232 |
| <b>12 Bioanorganische Chemie</b>                            | 233 |
| 12.1 Biologisch relevante Eisenkomplexe                     | 234 |
| 12.1.1 Modellverbindungen                                   | 236 |
| 12.2 Sauerstofftransport am Beispiel Hämoglobin             | 238 |
| 12.2.1 Sauerstoffkomplexe                                   | 240 |
| 12.2.2 Bindungsverhältnisse im Hämoglobin                   | 241 |
| 12.2.3 Modellverbindungen für Hämoglobin und Myoglobin      | 245 |

|                              |  |            |
|------------------------------|--|------------|
| 12.3                         | Cobalamine – stabile metallorganische Verbindungen ..... | 247        |
| 12.3.1                       | Bioverfügbarkeit von Elementen .....                     | 249        |
| 12.3.2                       | Struktur .....   | 250        |
| 12.3.3                       | Reaktivität .....  | 251        |
| 12.4                         | Fragen .....   | 257        |
| <b>13</b>                    | <b>Katalyse .....</b>                                    | <b>259</b> |
| 13.1                         | Katalysator .....  | 259        |
| 13.2                         | Darstellung von Polyethylen (PE) .....                   | 260        |
| 13.2.1                       | Zieglers Aufbau- und Verdrängungsreaktion .....          | 261        |
| 13.2.2                       | Der Nickel-Effekt .....                                  | 264        |
| 13.2.3                       | Polymerisation von Ethylen im Niederdruckverfahren ..... | 265        |
| 13.2.4                       | Kettenabbruchreaktionen .....                            | 268        |
| 13.3                         | Polypropylen .....                                       | 269        |
| 13.3.1                       | Regioselektivität .....                                  | 270        |
| 13.3.2                       | Stereoselektivität .....                                 | 271        |
| 13.4                         | Photokatalyse .....                                      | 274        |
| 13.4.1                       | Grundlagen .....   | 274        |
| 13.4.2                       | Die Photosynthese .....                                  | 278        |
| 13.4.3                       | Die photokatalytische Wasserspaltung .....               | 281        |
| 13.5                         | Fragen .....   | 282        |
| <b>Literatur.</b>            | .....  | <b>283</b> |
| <b>Stichwortverzeichnis.</b> | .....  | <b>287</b> |