

## Inhaltsverzeichnis

---

|   |            |
|---|------------|
| <b>Vorwort zur 5. Auflage</b>   | <b>V</b>   |
| <b>Vorwort zur 1. Auflage</b>   | <b>VI</b>  |
| <b>Abkürzungsverzeichnis</b>  | <b>XII</b> |
| <b>1 Grundzüge der qualitativen anorganischen Analyse</b>                               | <b>1</b>   |
| 1.1 Begriffsbestimmungen  | 1          |
| 1.2 Auswahl der zu prüfenden Substanzen   | 1          |
| 1.3 Analytik der Arzneibücher   | 3          |
| 1.4 Prinzip des Kationen-Trennungsganges  | 3          |
| 1.5 Analyse der Anionen   | 4          |
| 1.6 Analyse von Einzelsubstanzen  | 4          |
| 1.7 Wie kann eine Identitätsreaktion überprüft werden? – Vergleichsprobe und Blindprobe | 4          |
| 1.8 Grundoperationen  | 5          |
| 1.9 Einige Regeln zu sicherem Arbeiten  | 6          |
| 1.10 Maßnahmen bei Unfällen und Bränden   | 8          |
| <b>2 Arbeitsanleitung und Arbeitsmittel</b>   | <b>9</b>   |
| 2.1 Arbeiten im Halbmikromausstab   | 9          |
| 2.2 Erforderliche Grundausstattung  | 10         |
| 2.2.1 Sachgemäße Verwendung der Zentrifuge  | 11         |
| 2.2.2 Sachgemäße Verwendung und Behandlung der Gefäße                                   | 11         |
| 2.2.3 Wärmequellen im Labor   | 13         |
| 2.3 Benötigte Chemikalien   | 15         |
| 2.3.1 Wasser  | 16         |
| 2.3.2 Säuren und Basen  | 17         |
| 2.3.3 Anorganische Probe- und Reagenzlösungen   | 21         |
| 2.3.4 Organische Reagenzlösungen  | 39         |
| 2.3.5 Feststoffe und organische Lösungsmittel   | 45         |
| <b>3 Vorbereitung der Analyse</b>   | <b>55</b>  |
| 3.1 Mischen und Zerkleinern der Analysensubstanz  | 55         |
| 3.2 Glühen  | 55         |
| 3.3 Lösen der Analysensubstanz  | 56         |
| 3.4 Unterbrechen der Analyse  | 58         |

|            |   |            |
|------------|---|------------|
| <b>4</b>   | <b>Spezielle Analysenmethoden</b>   | <b>59</b>  |
| <b>4.1</b> | <b>Spektralanalyse</b>  | <b>59</b>  |
| 4.1.1      | Flammenfärbung  | 59         |
| 4.1.2      | Spektroskopie   | 60         |
| <b>4.2</b> | <b>Aufschlüsse schwerlöslicher Verbindungen</b>                           | <b>63</b>  |
| 4.2.1      | Basischer Aufschluss  | 63         |
| 4.2.2      | Saurer Aufschluss   | 65         |
| 4.2.3      | Oxidationsschmelze  | 65         |
| 4.2.4      | Freiburger Aufschluss   | 66         |
| <b>4.3</b> | <b>Reihenfolge der Aufschlüsse</b>  | <b>66</b>  |
| <b>5</b>   | <b>Schwefelwasserstoff als Fällungsmittel</b>                             | <b>68</b>  |
| <b>5.1</b> | <b>Eigenschaften von Schwefelwasserstoff</b>                              | <b>68</b>  |
| <b>5.2</b> | <b>Schwefelwasserstoff-Bereitstellung</b>                                 | <b>69</b>  |
| 5.2.1      | Entnahme aus einer Druckflasche   | 69         |
| 5.2.2      | Verwendung von Thioacetamid   | 70         |
| <b>5.3</b> | <b>Toxikologie</b>  | <b>72</b>  |
| 5.3.1      | Schwefelwasserstoff   | 72         |
| 5.3.2      | Thioacetamid  | 72         |
| <b>6</b>   | <b>Analyse der Kationen</b>   | <b>73</b>  |
| <b>6.1</b> | <b>Salzsäure- und Schwefelwasserstoff-Gruppe</b>                          | <b>73</b>  |
| 6.1.1      | Einzelreaktionen  | 73         |
| 6.1.2      | Trennungsgang der HCl/H <sub>2</sub> S-Gruppe                             | 111        |
| <b>6.2</b> | <b>Ammoniumsulfid-Gruppe</b>  | <b>115</b> |
| 6.2.1      | Einzelreaktionen  | 115        |
| 6.2.2      | Trennungsgang der (NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> S-Gruppe                | 145        |
| <b>6.3</b> | <b>Ammoniumcarbonat-Gruppe</b>  | <b>150</b> |
| 6.3.1      | Einzelreaktionen  | 150        |
| 6.3.2      | Trennungsgang der (NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> -Gruppe | 157        |
| <b>6.4</b> | <b>Lösliche Gruppe</b>  | <b>159</b> |
| 6.4.1      | Einzelreaktionen  | 159        |
| 6.4.2      | Trennungsgang der löslichen Gruppe  | 172        |
| <b>7</b>   | <b>Analyse der Anionen</b>  | <b>174</b> |
| <b>7.1</b> | <b>Herstellung eines Sodaauszuges</b>                                     | <b>175</b> |
| 7.1.1      | Kationen, die in den Sodaauszug gelangen können                           | 175        |
| <b>7.2</b> | <b>Gruppenreaktionen der Anionen</b>                                      | <b>176</b> |
| 7.2.1      | Gruppenvorproben  | 176        |

|             |  |     |
|-------------|--|-----|
| <b>7.3</b>  | <b>Halogenide und Pseudohalogenide</b>                               | 177 |
| 7.3.1       | Einzelreaktionen   | 178 |
| 7.3.2       | Nachweis der Halogenide und Pseudohalogenide im Gemisch              | 201 |
| <b>7.4</b>  | <b>Schwefelhaltige Anionen</b>                                       | 207 |
| 7.4.1       | Einzelreaktionen   | 207 |
| 7.4.2       | Nachweise der schwefelhaltigen Anionen im Gemisch                    | 217 |
| <b>7.5</b>  | <b>Kohlenstoffhaltige Anionen</b>                                    | 219 |
| 7.5.1       | Einzelreaktionen   | 220 |
| 7.5.2       | Nachweise der kohlenstoffhaltigen Anionen im Gemisch                 | 234 |
| <b>7.6</b>  | <b>Borat, Silicat, Nitrit, Nitrat und Phosphat</b>                   | 236 |
| 7.6.1       | Einzelreaktionen   | 237 |
| 7.6.2       | Nachweise von Borat, Silicat, Nitrit, Nitrat und Phosphat im Gemisch | 251 |
| <b>7.7</b>  | <b>Störende Anionen im Kationen-Trennungsgang</b>                    | 253 |
| <b>8</b>    | <b>Analyse sonstiger anorganischer Substanzen in Arzneibüchern</b>   | 254 |
| <b>9</b>    | <b>Durchführung einer Vollanalyse</b>                                | 262 |
| <b>9.1</b>  | <b>Gemische</b>  | 262 |
| <b>9.2</b>  | <b>Einzelsubstanzen</b>  | 263 |
| 9.2.1       | Kation   | 264 |
| 9.2.2       | Anion  | 266 |
| <b>10</b>   | <b>Wichtige Begriffe</b>   | 267 |
| <b>11</b>   | <b>Wichtige Konstanten</b>   | 277 |
| <b>11.1</b> | <b>Löslichkeitsprodukte</b>  | 277 |
| <b>11.2</b> | <b>Säurekonstanten</b>   | 281 |
| <b>11.3</b> | <b>Redoxpotenziale</b>   | 283 |
| 11.3.1      | Normalpotenzial, <i>Nernst'sche Gleichung</i>                        | 283 |
| 11.3.2      | Spannungsreihe   | 286 |
| 11.3.3      | Oxidationszahl   | 288 |
| 11.3.4      | Redoxgleichungen   | 289 |
| <b>12</b>   | <b>Die Vollanalyse in Kurzfassung</b>                                | 294 |
| <b>12.1</b> | <b>Vorproben</b>   | 294 |
| <b>12.2</b> | <b>Nachweise der Anionen</b>   | 296 |
| 12.2.1      | Entfernung der Anionen, die den Kationen-Trennungsgang stören        | 303 |

|  |            |
|--|------------|
| <b>12.3 Nachweise der Kationen .....</b>             | <b>305</b> |
| 12.3.1 Lösen und Behandlung der Rückstände.....      | 306        |
| 12.3.2 Aufschlüsse schwerlöslicher Verbindungen..... | 307        |
| 12.3.3 Schwefelwasserstoff-Gruppe .....              | 309        |
| 12.3.4 Ammoniumsulfid-Gruppe .....                   | 311        |
| 12.3.5 Ammoniumcarbonat-Gruppe .....                 | 314        |
| 12.3.6 Lösliche Gruppe .....                         | 315        |
| <b>12.4 Miteinander reagierende Ionen.....</b>       | <b>316</b> |
| <b>13 Gesundheitsschädliche Arbeitsstoffe .....</b>  | <b>319</b> |
| <b>13.1 Sicheres Arbeiten .....</b>                  | <b>319</b> |
| <b>13.2 Arbeitsplatzgrenzwerte .....</b>             | <b>319</b> |
| <b>13.3 Entsorgung von Abfällen .....</b>            | <b>320</b> |
| <b>Literaturverzeichnis .....</b>                    | <b>321</b> |
| <b>Sachregister .....</b>                            | <b>323</b> |
| <b>Die Autoren .....</b>                             | <b>333</b> |
| <b>Periodensystem .....</b>                          | <b>334</b> |