

## Inhaltsverzeichnis

|          | Kapitel   | Seite      |
|----------|---|------------|
| <b>A</b> | <b>Elektrochemie</b>                              | <b>A 1</b> |
| <b>1</b> | <b>Redoxreaktionen</b>                            | <b>A 1</b> |
| 1.1      | Der Redoxbegriff                                  | A 2        |
| 1.2      | Oxidationszahlen                                  | A 2        |
| 1.2.1    | Begriffe und Erklärungen                          | A 2        |
| 1.2.2    | Regeln zur Bestimmung der Oxidationszahlen        | A 3        |
| 1.2.3    | Redoxvorgänge                                     | A 3        |
| 1.3      | Redoxreaktionen zwischen Metallen und ihren Ionen | A 3        |
| 1.4      | Elektroden  | A 5        |
| <b>2</b> | <b>Elektrochemische Spannungsreihe</b>            | <b>A 5</b> |
| 2.1      | Redoxsysteme und Elektronendruck                  | A 5        |
| 2.2      | Galvanisches Element                              | A 7        |
| 2.2.1    | Halbzelle und Galvanische Zelle                   | A 7        |
| 2.2.2    | Standardelektroden                                | A 8        |
| 2.2.3    | Spannungsreihe der Elemente                       | A 8        |
| 2.3      | Standardpotentiale                                | A 9        |