|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Ich kann ...** | **sicher** | **ziemlich sicher** | **unsicher** | **sehr unsicher** | **Hilfe** |
| die Farbe einer mit Universalindikatorlösung versetzten Säure-Lösung angeben. |  |  |  |  | → 1.1 |
| die Farbe einer mit Universalindikatorlösung versetzten Base-Lösung angeben. |  |  |  |  | → 1.1 |
| die charakteristischen Teilchen einer Säure-Lösung nennen. |  |  |  |  | → 2 |
| die charakteristischen Teilchen einer Base-Lösung nennen. |  |  |  |  | → 2.5.1 |
| eine verdünnte Salzsäure-Lösung modellhaft skizzieren. |  |  |  |  | → 2.3 |
| eine verdünnte Natronlauge-Lösung modellhaft skizzieren. |  |  |  |  | → 2.5 |
| die Summenformel von zwei verschiedenen Säure-Teilchen angeben. |  |  |  |  | → 3  → 3.1 |
| die Summenformel von zwei verschiedenen Base-Teilchen angeben. |  |  |  |  | → 3.2  → 3.3 |
| eine Reaktionsgleichung formulieren, die ein Teilchen als Protonendonator veranschaulicht. |  |  |  |  | → 3 |
| eine Reaktionsgleichung formulieren, die ein Teilchen als Protonenakzeptor veranschaulicht. |  |  |  |  | → 3.2 |
| die Begriffe Dissoziation und Protolyse mithilfe von Reaktionsgleichungen unterscheiden. |  |  |  |  | → 2, → 2.1.1  → 3, → 3.1.1 |
| den Begriff Neutralisation mithilfe einer Reaktionsgleichung als Säure-Base-Reaktion deuten. |  |  |  |  | → 4 |