**Kompetenzcheck:** Saure und alkalische und neutrale Lösungen

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Ich kann…** | **smilygifs039.gif** | **smilygifs040.gif** | **smilygifs043.gif** | **smilygifs034.gif** | **Schau nach im Heft und im Buch Seite** |
| **Sicher** | **Ziem-lich sicher** | **Un-sicher** | **Sehr un-sicher** |
| … Beispiele für saure und alkalische Lösungen nennen. |  |  |  |  | 222 / 223 |
| … anhand der Farben von Universalindikator und Bromthymolblau erkennen, ob es sich um eine saure, alkalische oder neutrale Lösung handelt. |  |  |  |  |  |
| … die Reaktion von Chlorwasserstoff und Wasser zu Salzsäure erklären und die Reaktionsgleichung erstellen. |  |  |  |  | 224 |
| … für verschiedene Säuren und ihre Säurerestionen die Formeln erstellen und diese benennen. |  |  |  |  | AB, S. 227 |
| … die Reaktionsgleichung für verschiedene Säuren (s.o.) mit Wasser aufstellen und die Teilchen benennen. |  |  |  |  | 226 / 227 |
| … den Unterschied zwischen einer Säure und einer sauren Lösung benennen. |  |  |  |  |  |
| … die Reaktion von Ammoniak und Wasser erklären und die Reaktionsgleichung erstellen. |  |  |  |  | 230 |
| … den Unterschied zwischen einer Base und einer alkalischen Lösung (Lauge) nennen. |  |  |  |  | 230 |
| … Metallhydroxidlösungen benennen und erläutern, weshalb es sich um Laugen handelt. |  |  |  |  | 230 |
| … die Stoffeigenschaften von sauren und alkalischen Lösungen nennen. |  |  |  |  | 224, 230 |
| … den Begriff Neutralisationsreaktion erläutern. |  |  |  |  | 238 |
| … Reaktionsgleichungen für Neutralisations-reaktionen mit verschiedenen sauren und alkalischen Lösungen aufstellen und die Teilchen benennen. |  |  |  |  | 238 / 239 |
| … die Begriffe Protonendonator und Protonenakzeptor in einer Protolysereaktion (Protonenübertragungsreaktion) zuordnen. |  |  |  |  | 232 |
| … den Zusammenhang zwischen dem pH-Wert und der Konzentration der Oxoniumionenkonzentration beschreiben. |  |  |  |  | 236 |

Zum selbständigen Üben: S. 252, A1, A2, A3, A5a, A6, A7, A8, A9

**Kompetenzcheck:** Saure und alkalische und neutrale Lösungen

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Ich kann…** | **smilygifs039.gif** | **smilygifs040.gif** | **smilygifs043.gif** | **smilygifs034.gif** | **Schau nach im Heft und im Buch Seite** |
| **Sicher** | **Ziem-lich sicher** | **Un-sicher** | **Sehr un-sicher** |
| … Beispiele für saure und alkalische Lösungen nennen. |  |  |  |  | 222 / 223 |
| … anhand der Farben von Universalindikator und Bromthymolblau erkennen, ob es sich um eine saure, alkalische oder neutrale Lösung handelt. |  |  |  |  |  |
| … die Reaktion von Chlorwasserstoff und Wasser zu Salzsäure erklären und die Reaktionsgleichung erstellen. |  |  |  |  | 224 |
| … für verschiedene Säuren und ihre Säurerestionen die Formeln erstellen und diese benennen. |  |  |  |  | AB, S. 227 |
| … die Reaktionsgleichung für verschiedene Säuren (s.o.) mit Wasser aufstellen und die Teilchen benennen. |  |  |  |  | 226 / 227 |
| … den Unterschied zwischen einer Säure und einer sauren Lösung benennen. |  |  |  |  |  |
| … die Reaktion von Ammoniak und Wasser erklären und die Reaktionsgleichung erstellen. |  |  |  |  | 230 |
| … den Unterschied zwischen einer Base und einer alkalischen Lösung (Lauge) nennen. |  |  |  |  | 230 |
| … Metallhydroxidlösungen benennen und erläutern, weshalb es sich um Laugen handelt. |  |  |  |  | 230 |
| … die Stoffeigenschaften von sauren und alkalischen Lösungen nennen. |  |  |  |  | 224, 230 |
| … den Begriff Neutralisationsreaktion erläutern. |  |  |  |  | 238 |
| … Reaktionsgleichungen für Neutralisations-reaktionen mit verschiedenen sauren und alkalischen Lösungen aufstellen und die Teilchen benennen. |  |  |  |  | 238 / 239 |
| … die Begriffe Protonendonator und Protonenakzeptor in einer Protolysereaktion (Protonenübertragungsreaktion) zuordnen. |  |  |  |  | 232 |
| … den Zusammenhang zwischen dem pH-Wert und der Konzentration der Oxoniumionenkonzentration beschreiben. |  |  |  |  | 236 |

Zum selbständigen Üben: S. 252, A1, A2, A3, A5a, A6, A7, A8, A9