





Kompetenzcheck: Saure und alkalische und neutrale Lösungen

Ich kann...	 Sicher	 Ziemlich sicher	 Unsicher	 Sehr unsicher	Schau nach im Heft und im Buch Seite
... 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 Neutralisationsreaktionen 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