



	oder (zunehmend) sauer sind.				
Protonenübergänge	Ich kann den Begriff „Protonendonator“ definieren.				
Protonenübergänge	Ich kann den Begriff „Protonenakzeptor“ exakt definieren.				
Protonenübergänge	Ich kann das Prinzip des „Protonenübergangs“ anhand einer allgemeinen Reaktionsgleichung erklären.				
Protonenübergänge	Ich kann den Begriff „saure Lösung“ genau definieren.				
Protonenübergänge	Ich kann an einem geeigneten Beispiel genau erklären, wie eine saure Lösung entsteht (mit Reaktionsgleichung).				
Protonenübergänge	Ich kann den Begriff „basische Lösung“ genau definieren.				
Protonenübergänge	Ich kann an einem geeigneten Beispiel genau erklären, wie eine basische Lösung entsteht (mit Reaktionsgleichung).				
Protonenübergänge	Ich kenne die Formeln der folgenden fünf Säuren: Salpetersäure, Hydrogenchlorid, Kohlensäure, Schwefelsäure und Phosphorsäure				
Protonenübergänge	Ich kenne die Formeln und Namen aller möglichen Anionen dieser fünf Säuren.				
Protonenübergänge	Ich kann den Begriff „Ampholyt“ definieren.				
Protonenübergänge	Ich kenne die Besonderheit im Molekülbau von Ampholyten und kann drei Beispiele für Ampholyte nennen.				
Protonenübergänge	Ich kann drei Kennzeichen für Neutralisationsreaktionen aufzählen.				
Protonenübergänge	Ich kann die Reaktionsgleichungen von Neutralisationsreaktionen formulieren (Salzsäure mit Natronlauge, Calciumhydroxid-Lösung mit Phosphorsäure und andere Beispiel aus dem Heft).				
Protonenübergänge	Ich kann die Stoffmengenkonzentration $c$ genau definieren (Größengleichung, Einheit).				
Protonenübergänge	Ich kann den Zweck von Neutralisationstitrations nennen.				
Protonenübergänge	Ich kann die Durchführung einer Neutralisationstiteration unter Verwendung von Fachbegriffen beschreiben.				
Protonenübergänge	Ich kann Berechnungen zu Titrations schrittweise und übersichtlich durchführen (siehe auch Beispiele aus dem Heft).				
Elektronenübergänge	Ich kann an einem selbst gewählten Beispiel (Teilgleichung) genau erklären, was man unter einer „Oxidation“ versteht.				
Elektronenübergänge	Ich kann an einem selbst gewählten Beispiel (Teilgleichung) genau erklären, was man unter einer „Reduktion“ versteht.				
Elektronenübergänge	Ich kann an einem Beispiel genau erklären, was man unter einer Redoxreaktion versteht.				
Elektronenübergänge	Ich kann die Begriffe „Oxidationsmittel“ und „Reduktionsmittel“ genau definieren.				
Elektronenübergänge	Ich kann die Teilgleichungen und die Gesamtgleichung von einfachen Redoxreaktionen formulieren (Na mit $\text{Cl}_2$ und andere Beispiele).				
Elektronenübergänge	Ich kenne die Regeln für das Aufstellen von Oxidationszahlen.				
Elektronenübergänge	Ich kann im Folgenden die Oxidationszahlen zuweisen: $\text{H}_2$ , Fe, $\text{Fe}^{2+}$ , $\text{Cl}^-$ , $\text{H}_2\text{O}$ , HCl, $\text{NH}_3$ , $\text{SO}_2$ , $\text{NO}_2$ , $\text{MnO}_4^-$ , $\text{CrO}_4^{2-}$ (und andere Beispiele)				
Elektronenübergänge	Ich kenne die Schritte, in denen komplexe Redoxreaktionen aufgestellt werden.				
Elektronenübergänge	Ich kann die Teilgleichungen und die Gesamtgleichungen komplexer Redoxreaktionen aufstellen (siehe auch Beispiele im Heft).				
Elektronenübergänge	Ich kann drei verschiedene galvanische Apparaturen nennen, bei denen mit Hilfe von Redoxreaktionen Strom erzeugt wird.				
Elektronenübergänge	Ich kann das Funktionsprinzip von Elektrolyse-Apparaturen erklären				