

Jahrgangsstufe	V1	V2	V3	V4	V5	V6
5	NW-Unterricht					
6	NW-Unterricht					
7	Stoffe und Stoffeigenschaften <ul style="list-style-type: none"> - Geruch, Farbe - Löslichkeit - elektrische Leitfähigkeit 	Trennverfahren <ul style="list-style-type: none"> - Filtrieren - Extrahieren - Destillieren - Chromatographie 	Teilchenmodell <ul style="list-style-type: none"> - Definition - Erklärung der Übergänge bei den Aggregatzuständen 	Brände und ihre Folgen <ul style="list-style-type: none"> - Bedingungen des Brennens - Brandbekämpfung - Verhaltensregeln 	Verbrennung als chemische Reaktion <ul style="list-style-type: none"> - Verbrennen von Kerzenwachs und Metallen - Oxidation 	Kennzeichen von chemischen Reaktionen <ul style="list-style-type: none"> - Massenänderung - Energiebilanz - exotherm - endotherm
8	Luft <ul style="list-style-type: none"> - Zusammensetzung der Luft - Glimmspanprobe - Kalkwassernachweis 	Die Welt der Metalle <ul style="list-style-type: none"> - Eigenschaften - Verwendung - Abgrenzung zu Nichtmetallen 	Metallgewinnung <ul style="list-style-type: none"> - Kupfer aus Kupfererz - Hochofenprozess - Redoxreaktion 	Korrosion und Korrosionsschutz <ul style="list-style-type: none"> - Eisenwolle unter verschiedenen Bedingungen - Korrosionsschutz 	Luft- und Wasser-Verschmutzung <ul style="list-style-type: none"> - Ursachen und Vorgänge der Verschmutzung - Treibhauseffekt 	Wasser <ul style="list-style-type: none"> - Wasser - ein Oxid - Wasser als Lösemittel - Anomalie d. Wassers
9	Periodensystem der Elemente <ul style="list-style-type: none"> - Elementgruppen - Aufbau des PSE in Hauptgruppen und Perioden 	Atommodelle <ul style="list-style-type: none"> - Streuversuch von Rutherford - Kern-Hülle-Modell - Schalenmodell 	Ionenbindung und Ionenverbindungen <ul style="list-style-type: none"> - vom Atom zum Ion - Edelgaszustand - Bildung von NaCl - Salze 	Energie zum Mitnehmen <ul style="list-style-type: none"> - Metallabscheidung - Redoxreihe - Batterien - Bleiakкумуляtor 	Brennstoffzelle <ul style="list-style-type: none"> - Aufbau und Funktion - Autoantrieb von morgen? 	Elektrolyse <ul style="list-style-type: none"> - Elektrolyse einer Zinkiodid-Lösung - Anoden- und Kathodenvorgänge
10	Säuren und Laugen (Basen) <ul style="list-style-type: none"> - Vorkommen in der Natur und im Haushalt - Verwendung als Reinigungsmittel 	Eigenschaften von Säuren und Laugen <ul style="list-style-type: none"> - Universalindikator - pH-Wert - Reaktion mit Kalk - Reaktion mit unedlen Metallen - Säurebegriff 	Neutralisation und Salze <ul style="list-style-type: none"> - Reaktion einer Säure mit einer Lauge - Neutralisationsreaktionen - Namen von Salzen 	Fossile und regenerative Energierohstoffe <ul style="list-style-type: none"> - Bildung von Kohle, Erdöl und Erdgas - Fraktionierte Destillation - erneuerbare Rohstoffe 	Organische Stoffgruppen <ul style="list-style-type: none"> - homologe Reihe der Alkane und Alkohole - Löslichkeit - alkoholische Gärung 	Produkte der Chemie <ul style="list-style-type: none"> - Aroma- und Duftstoffe (Ester) - Seife - Kunststoffe - Entsorgung von Kunststoffen