

Fach: Chemie		Klasse: 9
Wochenstunden laut Stundentafel: 2		Unterrichtsstunden insgesamt: 72
Kerncurriculum	Schulcurriculum Grimmels:	Fächer- und Curricula-übergreifende Hinweise und Anmerkungen zu:
Bildungsstandards des landesweit geltenden Bildungsplan Baden-Württemberg, die in diesem Schuljahr erreicht werden sollen, jeweils mit Zuordnung der vorgesehenen Stundenzahlen (Basis von 24 Unt.-Wochen im Schuljahr, bei z.B. 4 Wochenstunden also maximal 96 Stdn.)	Kompetenzen und Inhalte, die am Grimmels verbindlich sind. Sie dienen der Vertiefung und Ergänzung der Standards oder sind Beiträge des Faches zum Schulkonzept bzw. zu den Curricula MK, PK, SK der Schule. (Stundenzahlen: Basis von 12 Unt.-Wochen , bei z.B. 4 Wochenstunden also maximal 48 Stdn.)	Curriculum Fach X / BPE x, Curriculum MK, PK, SK Schulkonzept (> Fach, Klasse, BPE),
I. Atombau und PSE (8 Stunden) <ul style="list-style-type: none"> - Kern-Hülle-Modell - Zusammenhang Atombau und PSE - Schalenmodell - Außenelektronen 	(4 Stunden, über das Schuljahr verteilt) <ul style="list-style-type: none"> - Weiterführung und Ergänzung des Merk- und Regelhefts 	Physik (Atombau)
II. Ionenbildung und Ionenbindung (16 Stunden) <ul style="list-style-type: none"> - Bildung von Kationen und Anionen durch Elektronenabgabe und –aufnahme - Ionenbindung, Ionengitter (Bsp. NaCl) - Verhältnisformel von Ionensubstanzen - Eigenschaften von Ionensubstanzen 	(4 Stunden) <ul style="list-style-type: none"> - Nachweisreaktionen, Praktikum (5 Stunden) <ul style="list-style-type: none"> - Übungen zum Erstellen von Verhältnisformeln (3 Stunden) <ul style="list-style-type: none"> - Elektrolyse von Salzlösungen 	
III. Elektronenpaarbindung und Molekülsubstanzen (12 Stunden) <ul style="list-style-type: none"> - Elektronenpaarbindung, Edelgasregel - LEWIS-Formeln - EPA-Modell, räumlicher Bau von Molekülen, - Elektronegativität - Polarität von Bindungen und Polarität von Stoffen 	(8 Stunden) <ul style="list-style-type: none"> - Untersuchung ausgewählter Molekülsubstanzen (Wasser, Ammoniak o. Chlorwasserstoff) 	
IV. Reaktionstypen der anorganischen Chemie (12 Stunden) <ul style="list-style-type: none"> - Protolysen, Säuren, Basen - Redoxreaktionen - Donator-Akzeptor-Prinzip 		

MK = Methodenkompetenzen, PK= Personale Kompetenzen, SK= Soziale Kompetenzen, SchK= Schulkonzept, BPE= Bildungsplan-Einheit