

Periodensystem	Perioden	Das Atom	
Erfinder: <i>Dimitri Iwanowitsch Mendekjew, Lothar von Meyer</i>	Erklärung: <i>Das Periodensystem ist in Perioden und Gruppen gegliedert. Die Periode wird als Zeile im Periodensystem dargestellt und umfasst die Elemente.</i>	Name: <i>kommt aus dem griechischen (unteilbar)</i>	Durchmesser: <i>Durchmesser des Atoms ca. 10^{-10} m</i>
Ordnungszahl: <i>gibt Stellung eines chemischen Elements im Periodensystem.</i>	<i>Es gibt 7 Perioden.</i>	Masse: <i>Masse Atom ca. $(1,66 \cdot 10^{-27}$ kg) 0.00000000000000000000000000166kg</i>	
Wichtige Elemente: Scandium, Gallium, Germanium			
Was kann man im Periodensystem alles ablesen?: <i>Man kann die Abkürzungen der Elemente ablesen.</i>			
-9-	-7-	www.minibooks.ch	
-5-	-4-	-3-	-2-
Atombindung: <i>ist eine Form der chemischen Bindung.</i>		Edelgaszustand: <i>ist der energetisch günstigste Zustand der Elektronenhülle.</i>	
Ionенbindung: <i>ist eine chemische Bindung, die auf der elektrostatischen Anziehung positiv und negativ geladener Ionen basiert.</i>		Verwendung: Schutzgas für Glühlampen	
Metallbindung: <i>ist eine gerichtete chemische Bindung zwischen einzelnen Metallatomen.</i>	Erklärung: <i>Elektrisch geladene Teilchen, das aus ein Atom/Molekül oder Abgabe von Elektron entsteht.</i>	Valenzelektronen: <i>sind aufhalten und zwischen Atomen Elektronen, die Automortalen</i>	Atomhülle: <i>ist das äußere eines Atoms.</i>
Bindungsarten	Ionen	Edelegase	Aufbau
		Name: <i>Helium, Krypton, Neon, Argon, Xenon und Radon</i>	Atomkern: <i>ist das positiv geladene innere Teil eines Atoms.</i>