

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