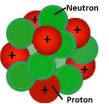
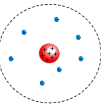
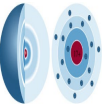
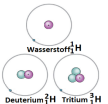
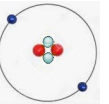
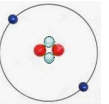
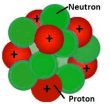
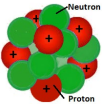
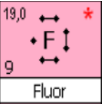
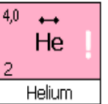
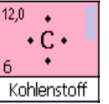



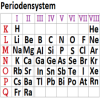
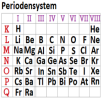
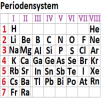
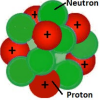

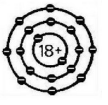



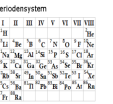
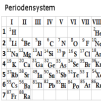
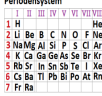
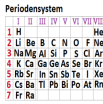

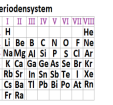
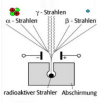
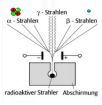


<p>Ein Kernbaustein ist das</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Proton <input type="checkbox"/> Elektron <input type="checkbox"/> Atom <input type="checkbox"/> Neutron <input type="checkbox"/> Delirium 	<p>Wie nennt man das Atommodell von Rutherford?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Eisenbahn-Modell <input type="checkbox"/> Kern-Hülle-Modell <input type="checkbox"/> Orbital-Modell <input type="checkbox"/> Zwiebelschalen-Modell <input type="checkbox"/> Kugelwolken-Modell 	<p>Wer entwarf das "Zwiebelschalenmodell"?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Madame Curie <input type="checkbox"/> Albert Einstein <input type="checkbox"/> Ernest Rutherford <input type="checkbox"/> Nils Bohr <input type="checkbox"/> Otto Hahn 	<p>Atome mit gleicher Protonenzahl aber unterschiedlicher Neutronenzahl heißen</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Isobare <input type="checkbox"/> Isomere <input type="checkbox"/> Isotope <input type="checkbox"/> Isotherme <input type="checkbox"/> Isotone
<p>Welcher Baustein ist in der Atomhülle?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Proton <input type="checkbox"/> Xenon <input type="checkbox"/> Elektron <input type="checkbox"/> Neon <input type="checkbox"/> Neutron 	<p>Der Aufenthaltsbereich von Elektronen ist</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> der Atomkern <input type="checkbox"/> die Atomwolke <input type="checkbox"/> der Atomhimmel <input type="checkbox"/> die Atomerde <input type="checkbox"/> die Atomhülle 	<p>Ein ungeladener Atombaustein ist das</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Proton <input type="checkbox"/> Xenon <input type="checkbox"/> Elektron <input type="checkbox"/> Neon <input type="checkbox"/> Neutron 	<p>Aufenthaltsbereich von Protonen</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Atomhülle <input type="checkbox"/> Atomkern <input type="checkbox"/> Atomwolke <input type="checkbox"/> Atomhimmel <input type="checkbox"/> Atomerde
<p>Der Stoff mit den Atomen der geringsten Masse ist</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Helium <input type="checkbox"/> Neon <input checked="" type="checkbox"/> Wasserstoff <input type="checkbox"/> Sauerstoff <input type="checkbox"/> Lithium 	<p>Wie viele Elektronen passen maximal auf die zweite Schale??</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 20 <input type="checkbox"/> 2 <input checked="" type="checkbox"/> 8 <input type="checkbox"/> 16 <input type="checkbox"/> 32 	<p>Wie ist das Fluoratom aufgebaut?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> 9 Protonen, 10 Neutronen, 9 Elektronen <input type="checkbox"/> 9 Protonen, 10 Neutronen, 10 Elektronen <input type="checkbox"/> 10 Protonen, 10 Neutronen, 10 Elektronen <input type="checkbox"/> 9 Protonen, 9 Neutronen, 9 Elektronen <input type="checkbox"/> 9 Protonen, 10 Neutronen, 11 Elektronen 	<p>Wie ist das Heliumatom aufgebaut?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 4 Protonen, 2 Neutronen, 2 Elektronen <input type="checkbox"/> 2 Protonen, 2 Neutronen, 4 Elektronen <input checked="" type="checkbox"/> 2 Protonen, 2 Neutronen, 2 Elektronen <input type="checkbox"/> 22 Protonen, 22 Neutronen, 22 Elektronen <input type="checkbox"/> 4 Protonen, 4 Neutronen, 4 Elektronen
<p>Wie ist das Kohlenstoffatom aufgebaut?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 12 Protonen, 6 Neutronen, 6 Elektronen <input checked="" type="checkbox"/> 6 Protonen, 6 Neutronen, 6 Elektronen <input type="checkbox"/> 6 Protonen, 12 Neutronen, 6 Elektronen <input type="checkbox"/> 12 Protonen, 12 Neutronen, 12 Elektronen <input type="checkbox"/> 6 Protonen, 6 Neutronen, 12 Elektronen 	<p>Wo steht beim Elementsymbol (im PSE) meist die Ordnungszahl?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> unten rechts <input type="checkbox"/> unten links <input type="checkbox"/> gar nicht <input type="checkbox"/> oben links <input type="checkbox"/> oben rechts 	<p>Wo steht beim Elementsymbol (im PSE) meist die Anzahl der Protonen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> unten rechts <input checked="" type="checkbox"/> unten links <input type="checkbox"/> gar nicht <input type="checkbox"/> oben links <input type="checkbox"/> oben rechts 	<p>Wie erhält man die Anzahl der Neutronen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ordnungszahl - Massenzahl <input checked="" type="checkbox"/> Massenzahl - Ordnungszahl <input type="checkbox"/> steht unten links am Elementsymbol <input type="checkbox"/> steht oben links am Elementsymbol <input type="checkbox"/> gar nicht
<p>Wo steht beim Elementsymbol (im PSE) meist die Masse des Elements?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> oben und unten zusammenzählen <input type="checkbox"/> unten links <input type="checkbox"/> gar nicht <input checked="" type="checkbox"/> oben links <input type="checkbox"/> oben rechts 	<p>Wann ist normalerweise die Oktettregel erfüllt?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1 Elektron auf der äußeren Schale <input type="checkbox"/> 4 Elektronen auf der äußeren Schale <input type="checkbox"/> 6 Elektronen auf der äußeren Schale <input checked="" type="checkbox"/> 8 Elektronen auf der äußeren Schale <input type="checkbox"/> 10 Elektronen auf der äußeren Schale 	<p>Wie viele Valenzelektronen hat Natrium?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> 1 <input type="checkbox"/> 2 <input type="checkbox"/> 8 <input type="checkbox"/> 4 <input type="checkbox"/> 6 	<p>Wie viele Elektronen hat Blei auf der äußeren Schale?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1 <input type="checkbox"/> 2 <input type="checkbox"/> 8 <input checked="" type="checkbox"/> 4 <input type="checkbox"/> 6
<p>Wie viele Elektronen hat Xenon auf der äußeren Schale?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1 <input type="checkbox"/> 2 <input checked="" type="checkbox"/> 8 <input type="checkbox"/> 4 <input type="checkbox"/> 6 	<p>Wie heißt die äußere Schale bei Rubidium?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> K <input type="checkbox"/> L <input type="checkbox"/> M <input type="checkbox"/> N <input type="checkbox"/> O <input checked="" type="checkbox"/> P 	<p>Wie heißt die äußere Schale bei Magnesium?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> K <input type="checkbox"/> L <input checked="" type="checkbox"/> M <input type="checkbox"/> N <input type="checkbox"/> O 	<p>Wie viele Schalen hat das Atom Brom?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1 <input type="checkbox"/> 2 <input type="checkbox"/> 3 <input checked="" type="checkbox"/> 4 <input type="checkbox"/> 5
<p>Wie ist der Atomkern geladen?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> positiv <input type="checkbox"/> negativ <input type="checkbox"/> neutral <input type="checkbox"/> ungeladen <input type="checkbox"/> Heliumkerne werden abgestoßen 	<p>Der Atomkern sei ein Tennisball (d= 5 cm). Wie groß wäre das Atom?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> d= 1.00 cm <input type="checkbox"/> d= 500 m <input type="checkbox"/> d= 50 m <input type="checkbox"/> d= 50 cm <input checked="" type="checkbox"/> d= 5 km 	<p>Elektronen mit gleichem Kernabstand befinden sich</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> im Kern <input checked="" type="checkbox"/> auf der gleichen Schale <input type="checkbox"/> in der gleichen Hauptgruppe <input type="checkbox"/> irgendwo in der Hülle <input type="checkbox"/> im Edelgaszustand 	<p>Um welches Atom handelt es sich?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Argon <input type="checkbox"/> Bor <input type="checkbox"/> Kohlenstoff <input type="checkbox"/> Magnesium <input type="checkbox"/> Phosphor

<p>Um welches Atom handelt es sich?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Argon <input checked="" type="checkbox"/> Bor <input type="checkbox"/> Kohlenstoff <input type="checkbox"/> Magnesium <input type="checkbox"/> Phosphor 	<p>Um welches Atom handelt es sich?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Argon <input type="checkbox"/> Bor <input checked="" type="checkbox"/> Kohlenstoff <input type="checkbox"/> Magnesium <input type="checkbox"/> Phosphor 	<p>Um welches Atom handelt es sich?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Argon <input type="checkbox"/> Bor <input type="checkbox"/> Kohlenstoff <input checked="" type="checkbox"/> Magnesium <input type="checkbox"/> Phosphor 	<p>Welches Element hat die Ordnungszahl 35?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Fluor <input type="checkbox"/> Calcium <input checked="" type="checkbox"/> Brom <input type="checkbox"/> Kalium <input type="checkbox"/> Gold
<p>Welches Element besitzt die Ordnungszahl 12?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Lithium <input checked="" type="checkbox"/> Magnesium <input type="checkbox"/> Schwefel <input type="checkbox"/> Kohlenstoff <input type="checkbox"/> Aluminium 	<p>Wie viele besetzte Elektronenschalen besitzt das Element Schwefel?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1 <input checked="" type="checkbox"/> 2 <input type="checkbox"/> 3 <input type="checkbox"/> 4 <input type="checkbox"/> 5 	<p>Wieviele Elektronenschalen besitzt das Element Iod?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> 5 <input type="checkbox"/> 4 <input type="checkbox"/> 3 <input type="checkbox"/> 2 <input type="checkbox"/> 1 	<p>Welches der folgenden Elemente hat 4 Außenelektronen?</p> <p>Valenzelektronen</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Lithium <input type="checkbox"/> Stickstoff <input type="checkbox"/> Argon <input type="checkbox"/> Helium <input checked="" type="checkbox"/> Kohlenstoff
<p>Welches der folgenden Elemente besitzt 1 Außenelektron?</p> <p>Valenzelektronen</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Natrium <input type="checkbox"/> Sauerstoff <input type="checkbox"/> Neon <input type="checkbox"/> Phosphor <input type="checkbox"/> Silicium 	<p>Was haben die Atome von Neon und Argon gemeinsam?</p> <p>Valenzelektronen</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gleiche Anzahl an Protonen <input type="checkbox"/> gleiche Anzahl an Elektronen <input type="checkbox"/> gleiche Periodennummer <input checked="" type="checkbox"/> gleich viele Elektronen auf der äußeren Schale <input type="checkbox"/> gleiche Eigenschaften 	<p>Was haben die Elemente einer Hauptgruppe gemeinsam?</p> <p>Valenzelektronen</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> gleiche Außenelektronenanzahl <input type="checkbox"/> gleiche Protonenanzahl <input type="checkbox"/> gleicher Geschmack <input type="checkbox"/> gleiche Elektronenanzahl <input type="checkbox"/> gleicher Geruch 	<p>Was haben die Elemente einer Periode gemeinsam?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gleicher Geschmack <input type="checkbox"/> gleicher Geruch <input checked="" type="checkbox"/> gleiche Anzahl an Schalen <input type="checkbox"/> gleiche Protonenanzahl <input type="checkbox"/> gleiche Neutronenanzahl
<p>Wie sind die alpha-Strahlen geladen?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> negativ <input type="checkbox"/> ungeladen <input checked="" type="checkbox"/> positiv <input type="checkbox"/> neutral <input type="checkbox"/> radioaktiv 	<p>Wie sind die beta-Strahlen geladen?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> positiv <input checked="" type="checkbox"/> negativ <input type="checkbox"/> ungeladen <input type="checkbox"/> radioaktiv <input type="checkbox"/> neutral 	<p>Wann gilt die Ausnahme 2 statt 8 Elektronen auf der äußeren Schale?</p> <p>Valenzelektronen</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> in der ersten Hauptgruppe <input type="checkbox"/> in der siebten Hauptgruppe <input checked="" type="checkbox"/> in der ersten Periode <input type="checkbox"/> in der siebten Periode <input type="checkbox"/> gar nicht 	