

<p>Wo findet man die Alkalimetalle im Periodensystem?</p> <p>Valenzelektronen</p> <table border="1"> <tr><th>Hauptgruppe</th><th>Elemente</th></tr> <tr><td>I</td><td>H, Li, Na, K, Rb, Cs, Fr</td></tr> <tr><td>II</td><td>Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra</td></tr> <tr><td>III</td><td>B, Al, Ga, In, Tl</td></tr> <tr><td>IV</td><td>C, Si, Ge, Sn, Pb</td></tr> <tr><td>V</td><td>N, P, As, Sb, Bi</td></tr> <tr><td>VI</td><td>O, S, Se, Te, Po</td></tr> <tr><td>VII</td><td>F, Cl, Br, I, At</td></tr> <tr><td>VIII</td><td>He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn</td></tr> </table> <p><input type="checkbox"/> 1. Hauptgruppe <input type="checkbox"/> 2. Hauptgruppe <input type="checkbox"/> 3. Hauptgruppe <input type="checkbox"/> 4. Hauptgruppe <input type="checkbox"/> 5. Hauptgruppe</p>	Hauptgruppe	Elemente	I	H, Li, Na, K, Rb, Cs, Fr	II	Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra	III	B, Al, Ga, In, Tl	IV	C, Si, Ge, Sn, Pb	V	N, P, As, Sb, Bi	VI	O, S, Se, Te, Po	VII	F, Cl, Br, I, At	VIII	He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn	<p>Welches Metall ist <u>kein</u> Alkalimetall?</p> <p>Valenzelektronen</p> <table border="1"> <tr><th>Hauptgruppe</th><th>Elemente</th></tr> <tr><td>I</td><td>H, Li, Na, K, Rb, Cs, Fr</td></tr> <tr><td>II</td><td>Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra</td></tr> <tr><td>III</td><td>B, Al, Ga, In, Tl</td></tr> <tr><td>IV</td><td>C, Si, Ge, Sn, Pb</td></tr> <tr><td>V</td><td>N, P, As, Sb, Bi</td></tr> <tr><td>VI</td><td>O, S, Se, Te, Po</td></tr> <tr><td>VII</td><td>F, Cl, Br, I, At</td></tr> <tr><td>VIII</td><td>He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn</td></tr> </table> <p><input type="checkbox"/> Lithium <input type="checkbox"/> Natrium <input type="checkbox"/> Kalium <input type="checkbox"/> Calcium <input type="checkbox"/> Caesium</p>	Hauptgruppe	Elemente	I	H, Li, Na, K, Rb, Cs, Fr	II	Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra	III	B, Al, Ga, In, Tl	IV	C, Si, Ge, Sn, Pb	V	N, P, As, Sb, Bi	VI	O, S, Se, Te, Po	VII	F, Cl, Br, I, At	VIII	He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn	<p>Die in großen Mengen auf der Erde vorkommende Natriumverbindung heißt</p>  <p><input type="checkbox"/> Natriumhydroxid <input checked="" type="checkbox"/> Natriumchlorid <input type="checkbox"/> Natriumchlorit <input type="checkbox"/> Natriumchlorat <input type="checkbox"/> Natriumnitrat</p>	<p>Wo findet man auf der Erde Alkalimetalle in reiner Form?</p>  <p><input type="checkbox"/> Australien <input type="checkbox"/> Europa <input type="checkbox"/> Südamerika <input type="checkbox"/> Kanada <input type="checkbox"/> nirgends</p>
Hauptgruppe	Elemente																																						
I	H, Li, Na, K, Rb, Cs, Fr																																						
II	Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra																																						
III	B, Al, Ga, In, Tl																																						
IV	C, Si, Ge, Sn, Pb																																						
V	N, P, As, Sb, Bi																																						
VI	O, S, Se, Te, Po																																						
VII	F, Cl, Br, I, At																																						
VIII	He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn																																						
Hauptgruppe	Elemente																																						
I	H, Li, Na, K, Rb, Cs, Fr																																						
II	Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra																																						
III	B, Al, Ga, In, Tl																																						
IV	C, Si, Ge, Sn, Pb																																						
V	N, P, As, Sb, Bi																																						
VI	O, S, Se, Te, Po																																						
VII	F, Cl, Br, I, At																																						
VIII	He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn																																						
<p>Natriumverbindungen färben die Brennerflamme</p>  <p><input type="checkbox"/> fahlblau <input type="checkbox"/> orange <input checked="" type="checkbox"/> gelb <input type="checkbox"/> pink <input type="checkbox"/> karminrot</p>	<p>Alkalimetalle reagieren mit Wasser. Dabei entsteht u.a.</p>  <p><input type="checkbox"/> Sauerstoff <input checked="" type="checkbox"/> Wasserstoff <input type="checkbox"/> Stickstoff <input type="checkbox"/> Methan <input type="checkbox"/> Kohlenstoffdioxid</p>	<p>Welche Größe der Elemente nimmt in der 1. Hauptgruppe von oben nach unten ab?</p>  <p><input type="checkbox"/> Atommasse <input type="checkbox"/> Kernladungszahl <input checked="" type="checkbox"/> Härte <input type="checkbox"/> Reaktivität <input type="checkbox"/> Atomdurchmesser</p>	<p>Wozu verwendet man bei der Analyse ein Kobaltglas?</p>  <p><input type="checkbox"/> Nachweis von Kaliumionen <input type="checkbox"/> Nachweis von Kobalt <input type="checkbox"/> für nichts <input type="checkbox"/> Nachweis von Farbstoffen <input type="checkbox"/> Nachweis von Kunststoffen</p>																																				
<p>Lithiumverbindungen geben die folgende Flammenfärbung:</p>  <p><input type="checkbox"/> gelb-grün <input type="checkbox"/> gelb <input checked="" type="checkbox"/> rot <input type="checkbox"/> fahlviolett <input type="checkbox"/> orange</p>	<p>Die Oxidationszahl (Wertigkeit) der Alkalimetalle in ihren Verbindungen ist</p> <p>$+I$ $+II$ $+III$ $+IV$ <input checked="" type="checkbox"/> $-I$ $-II$ $-III$ $-IV$ <input type="checkbox"/></p>	<p>Alkalimetalle</p>  <p><input type="checkbox"/> reagieren nur mit Luft <input type="checkbox"/> reagieren gar nicht <input type="checkbox"/> reagieren nur mit sich selbst <input type="checkbox"/> reagieren kaum <input checked="" type="checkbox"/> sind sehr reaktiv</p>	<p>Das Kaliumsalz der Salpetersäure hat die Formel</p>  <p><input checked="" type="checkbox"/> KNO₃ <input type="checkbox"/> K₂SO₄ <input type="checkbox"/> KCl <input type="checkbox"/> KHSO₄ <input type="checkbox"/></p>																																				
<p>Wo findet man die Erdalkalimetalle im Periodensystem?</p> <p>Valenzelektronen</p> <table border="1"> <tr><th>Hauptgruppe</th><th>Elemente</th></tr> <tr><td>I</td><td>H, Li, Na, K, Rb, Cs, Fr</td></tr> <tr><td>II</td><td>Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra</td></tr> <tr><td>III</td><td>B, Al, Ga, In, Tl</td></tr> <tr><td>IV</td><td>C, Si, Ge, Sn, Pb</td></tr> <tr><td>V</td><td>N, P, As, Sb, Bi</td></tr> <tr><td>VI</td><td>O, S, Se, Te, Po</td></tr> <tr><td>VII</td><td>F, Cl, Br, I, At</td></tr> <tr><td>VIII</td><td>He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn</td></tr> </table> <p><input type="checkbox"/> 1. Hauptgruppe <input checked="" type="checkbox"/> 2. Hauptgruppe <input type="checkbox"/> 3. Hauptgruppe <input type="checkbox"/> 4. Hauptgruppe <input type="checkbox"/> 5. Hauptgruppe</p>	Hauptgruppe	Elemente	I	H, Li, Na, K, Rb, Cs, Fr	II	Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra	III	B, Al, Ga, In, Tl	IV	C, Si, Ge, Sn, Pb	V	N, P, As, Sb, Bi	VI	O, S, Se, Te, Po	VII	F, Cl, Br, I, At	VIII	He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn	<p>Welcher Stoff im Backpulver bildet ein Gas?</p>  <p><input type="checkbox"/> Natriumhexacyanoferrat <input checked="" type="checkbox"/> Natriumhydrogencarbonat <input type="checkbox"/> Natriumacetat <input type="checkbox"/> Natriumchlorid <input type="checkbox"/> Natriumnitrat</p>	<p>Welches Produkt benötigt Kaliumnitrat zur Herstellung?</p>  <p><input checked="" type="checkbox"/> Schwarzpulver <input type="checkbox"/> Schmierseife <input type="checkbox"/> Abflussreiniger <input type="checkbox"/> Zahnpasta <input type="checkbox"/> Kernseife</p>	<p>Welches Element ist kein Erdalkalimetall?</p>  <p><input type="checkbox"/> Mg (Magnesium) <input type="checkbox"/> Ca (Calcium) <input checked="" type="checkbox"/> K (Kalium) <input type="checkbox"/> Sr (Strontium) <input type="checkbox"/> Ba (Barium)</p>																		
Hauptgruppe	Elemente																																						
I	H, Li, Na, K, Rb, Cs, Fr																																						
II	Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra																																						
III	B, Al, Ga, In, Tl																																						
IV	C, Si, Ge, Sn, Pb																																						
V	N, P, As, Sb, Bi																																						
VI	O, S, Se, Te, Po																																						
VII	F, Cl, Br, I, At																																						
VIII	He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn																																						
<p>Welches Erdalkalimetall ist radioaktiv?</p>  <p><input type="checkbox"/> Magnesium <input type="checkbox"/> Calcium <input type="checkbox"/> Strontium <input type="checkbox"/> Barium <input checked="" type="checkbox"/> Radium</p>	<p>Welche Calciumverbindung kommt als Mineral häufig auf der Erde vor?</p>  <p><input type="checkbox"/> Calciumfluorid <input type="checkbox"/> Calciumnitrat <input checked="" type="checkbox"/> Calciumcarbonat <input type="checkbox"/> Calciumchlorid <input type="checkbox"/> Calciumbromid</p>	<p>Welches Erdalkalimetall färbt die Flamme rot?</p>  <p><input type="checkbox"/> Magnesium <input type="checkbox"/> Beryllium <input type="checkbox"/> Barium <input type="checkbox"/> Calcium <input checked="" type="checkbox"/> Strontium</p>	<p>Welche Eigenschaft nimmt in der Reihe Calcium - Strontium - Barium ab?</p>  <p><input type="checkbox"/> Atommasse <input type="checkbox"/> Kernladungszahl <input checked="" type="checkbox"/> Härte <input type="checkbox"/> Reaktivität <input type="checkbox"/> Atomdurchmesser</p>																																				
<p>Welche Reaktion gehört am ehesten zum natürlichen Kalkkreislauf?</p>  <p><input type="checkbox"/> Brennen <input type="checkbox"/> Löschen <input type="checkbox"/> Abbinden <input checked="" type="checkbox"/> Bildung von Tropfsteinen <input type="checkbox"/> Entstehung von Wasserstoff</p>	<p>Welche Reaktion gehört zum technischen Kalkkreislauf?</p>  <p><input type="checkbox"/> Auflösen von Kalkstein <input checked="" type="checkbox"/> Löschen <input type="checkbox"/> Bildung von Stalaktiten <input type="checkbox"/> Bildung von Calciumsulfat <input type="checkbox"/> Entstehung von Wasserstoff</p>	<p>Was ist das "Magnesia" der Turner?</p>  <p><input checked="" type="checkbox"/> Magnesiumcarbonat (MgCO₃ - Magnesia alba) <input type="checkbox"/> Magnesiumhydroxid (Mg(OH)₂) <input type="checkbox"/> Magnesiumchlorid (MgCl₂) <input type="checkbox"/> Magnesiummetall <input type="checkbox"/> Magnesiumoxid (MgO)</p>	<p>Die Oxidationszahl (Wertigkeit) der Erdalkalimetalle in ihren Verbindungen ist</p> <p>$+I$ $+II$ $+III$ $+IV$ <input type="checkbox"/> $-I$ $-II$ $-III$ $-IV$ <input checked="" type="checkbox"/></p>																																				
<p>Welches Metall ist von den folgenden das reaktivste?</p>  <p><input checked="" type="checkbox"/> Kalium <input type="checkbox"/> Magnesium <input type="checkbox"/> Calcium <input type="checkbox"/> Beryllium <input type="checkbox"/> Lithium</p>	<p>Erklärung der Oxidationszahl + II der Erdalkalimetalle in ihren Verbindungen</p> <p><input checked="" type="checkbox"/> Die Atome geben 2 Valenzelektronen ab. <input type="checkbox"/> Die Atome nehmen 2 Valenzelektronen auf. <input type="checkbox"/> Die Atome besitzen 4 Valenzelektronen. <input type="checkbox"/> Die Atome besitzen 6 Valenzelektronen. <input type="checkbox"/> Die Atome besitzen keine Valenzelektronen.</p>	<p>Was beobachtet man, wenn man Magnesiumband kurz stark erhitzt?</p>  <p><input type="checkbox"/> es glüht nur <input type="checkbox"/> einen lauten Knall <input type="checkbox"/> es passiert nichts <input checked="" type="checkbox"/> ein grelles Licht <input type="checkbox"/> eine rote Flamme</p>	<p>Unser Körper braucht Calciumionen für</p>  <p><input type="checkbox"/> den Hörvorgang <input checked="" type="checkbox"/> die Knochenbildung <input type="checkbox"/> Gärungsvorgänge <input type="checkbox"/> die Verdauung <input type="checkbox"/> die Sehnen</p>																																				

Die herabhängenden Kalksteine in den Tropfsteinhöhlen heißen



- Stalaktiten
- Stalagriten
- Streptokokken
- Staltokokken
- Stalagmiten
