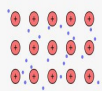

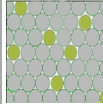
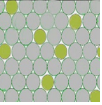

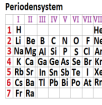
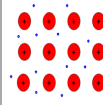


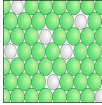
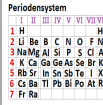
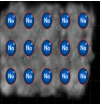
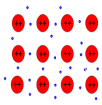
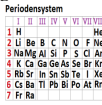
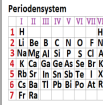


<p>Welche Eigenschaft haben Salze und Metalle gemeinsam?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gute Verformbarkeit <input type="checkbox"/> gute Wärmeleitfähigkeit <input checked="" type="checkbox"/> elektrische Leitfähigkeit deren Schmelzen <input type="checkbox"/> Wasserlöslichkeit <input type="checkbox"/> elek. Leitfähigkeit fester Metalle und Salzkristalle 	<p>Welche chemischen Bindungen müssen Stoffe haben, damit sie im festen Zustand sehr gut Strom leiten?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> metallische Bindung <input type="checkbox"/> Ionenbindung <input type="checkbox"/> Atombindung <input type="checkbox"/> Elektronenpaarbindung mit Ionencharakter <input type="checkbox"/> Alle leiten gleich gut. 	<p>Wie gut leiten Stoffe mit metallischen Bindungen den Strom?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> sehr gut <input type="checkbox"/> gut <input type="checkbox"/> gar nicht <input type="checkbox"/> schlecht <input type="checkbox"/> sehr schlecht 	<p>Wie hoch ist die Schmelz- und Siedetemperatur der Stoffe mit metallischen Bindungen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> hoch (mit Ausnahmen) <input type="checkbox"/> sehr niedrig <input type="checkbox"/> die Stoffe lassen sich nicht schmelzen <input type="checkbox"/> beide sind immer gleich <input type="checkbox"/> beide unter 0 °C
<p>Was ist ein Ion? Es handelt sich um ein</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> positiv geladenes Elektron <input type="checkbox"/> negativ geladenes Elektron <input checked="" type="checkbox"/> positiv oder negativ geladenes Teilchen <input type="checkbox"/> Metall <input type="checkbox"/> Neutron 	<p>Was befindet sich bei der metallischen Bindung zwischen den Atomen?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> nichts <input type="checkbox"/> Anoden <input type="checkbox"/> Ionen <input checked="" type="checkbox"/> Elektronengas <input type="checkbox"/> Luft 	<p>Metalle sind schmiedbar, weil</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> die Elektronen auf festen Gitterplätzen sind <input checked="" type="checkbox"/> das Elektronengas beim Verformen "nachgibt" <input type="checkbox"/> Metalle hart sind <input type="checkbox"/> in Metallen eine EP-Bindung vorliegt <input type="checkbox"/> Metalle reine Stoffe sind 	<p>Bei welcher der Verbindungen liegt eine metallische Bindung vor?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Natrium mit Magnesium <input type="checkbox"/> Sauerstoff mit Wasserstoff <input type="checkbox"/> Stickstoff mit Fluor <input type="checkbox"/> Kalium mit Iod <input type="checkbox"/> Fluor mit Chlor
<p>Welchen Typ von Verbindungen gehen Natrium und Magnesium ein?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ionenbindung <input type="checkbox"/> Atombindung <input checked="" type="checkbox"/> metallische Bindung <input type="checkbox"/> kovalente Bindung <input type="checkbox"/> wie im Natriumchlorid 	<p>Welcher Stoff, aufgebaut mit folgenden Bindungen, leitet den Strom am besten?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> metallische Bindung <input type="checkbox"/> Ionenbindung <input type="checkbox"/> Elektronenpaarbindung <input type="checkbox"/> EP-Bindung mit Ionencharakter <input type="checkbox"/> Protonenpaarbindung 	<p>Magnesium ist ein Erdalkalimetall und ist daher in Verbindungen</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> doppelt negativ geladen <input type="checkbox"/> einfach negativ geladen <input type="checkbox"/> elektrisch neutral <input type="checkbox"/> einfach positiv geladen <input checked="" type="checkbox"/> doppelt positiv geladen 	<p>Wo befinden sich die bei metallischen Bindungen die Kationen?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> im Molekül <input checked="" type="checkbox"/> auf festen Gitterplätzen <input type="checkbox"/> auf der äußeren Schale <input type="checkbox"/> in den Ionen <input type="checkbox"/> auf beweglichen Elektronen
<p>Welche Verbindung leitet den Strom am besten?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Metall - Nichtmetall <input type="checkbox"/> Bindung von Elektronpaaren <input type="checkbox"/> Metall - Kunststoff <input checked="" type="checkbox"/> Metall-Metall <input type="checkbox"/> Sauerstoff - Wasser 	<p>Metalle leiten den Strom, weil</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ionenbindung vorliegt <input type="checkbox"/> Metalle verformbar sind <input type="checkbox"/> Elektronenpaarbindung vorliegt <input type="checkbox"/> die Elektronen auf festen Gitterplätzen sind <input checked="" type="checkbox"/> das Elektronengas den Stromtransport übernimmt 	<p>Wie nennt man die Bindung zwischen Kalium (K) mit Calcium (Ca)?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> EP-Bindung mit Ionencharakter <input type="checkbox"/> EP-Bindung <input type="checkbox"/> Sie verbinden sich nicht <input checked="" type="checkbox"/> metallische Bindung <input type="checkbox"/> kovalente Bindung 	<p>Wie sind die Kationen der Erdalkalimetalle im festen Zustand geladen?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Sie sind neutral. <input checked="" type="checkbox"/> doppelt positiv <input type="checkbox"/> einfach negativ <input type="checkbox"/> einfach positiv <input type="checkbox"/> dreifach positiv
<p>Wie ist Natrium aufgebaut?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Natriumionen schwirren durch das Metall <input type="checkbox"/> Die Elektronen sind auf festen Gitterplätzen <input type="checkbox"/> Natrium ist ein Edelgas <input type="checkbox"/> Natrium ist aufgebaut wie jedes Nichtmetall <input checked="" type="checkbox"/> Na⁺-Ionen auf festen Plätzen - zusammengelagert vom 	<p>Für welches Metall kommt dieses Gitter in Frage?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Lithium <input type="checkbox"/> Natrium <input type="checkbox"/> Aluminium <input checked="" type="checkbox"/> Kupfer <input type="checkbox"/> Silber 	<p>Wie sind die Kationen der Alkalimetalle im festen Zustand geladen?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Sie sind neutral <input type="checkbox"/> doppelt positiv <input type="checkbox"/> einfach negativ <input checked="" type="checkbox"/> einfach positiv <input type="checkbox"/> dreifach positiv 	<p>Wie sind die Kationen im festen Aluminium geladen?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sie sind neutral <input type="checkbox"/> einfach positiv <input type="checkbox"/> doppelt positiv <input checked="" type="checkbox"/> dreifach positiv <input type="checkbox"/> dreifach negativ