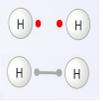
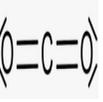
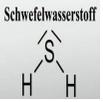
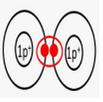
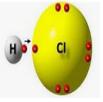
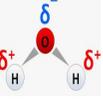
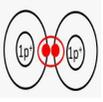


<p>Welche Elemente verbinden sich nicht durch Ionenbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Magnesium und Schwefel <input checked="" type="checkbox"/> Wasserstoff und Chlor <input type="checkbox"/> Chlor und Kalium <input type="checkbox"/> Magnesium und Sauerstoff <input type="checkbox"/> Lithium und Fluor 	<p>Welches Molekül mit zwei Elektronen-paarbindungen hat noch 4 freie Elektronenpaare?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Chlorwasserstoff (HCl) <input type="checkbox"/> Wasserstoff (H₂) <input checked="" type="checkbox"/> Sauerstoff (O₂) <input type="checkbox"/> Chlor (Cl₂) <input type="checkbox"/> Fluor (F₂) 	<p>Ammoniak besteht aus NH₃-Molekülen. Welche Schreibweise ist für das Molekül geeignet?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> H-N-H-H <input type="checkbox"/> N-H-H-H <input type="checkbox"/> N-H-N-H-H <input type="checkbox"/> N-N-H-H <input checked="" type="checkbox"/> NH₃ 	<p>Ein Kunststoffstab kann einen Wasser-strahl ablenken. Was geschieht mit einem Benzinstrahl (nur C und H)? Er würde</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sich entzünden. <input type="checkbox"/> leuchten. <input type="checkbox"/> abgelenkt werden. <input checked="" type="checkbox"/> nicht abgelenkt werden. <input type="checkbox"/> eine blaue Farbe annehmen.
<p>Welches Element erreicht bei der EP-Bindung mit N, oder F, oder O höhere Schmelz- und Siedetemperaturen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Chlor <input type="checkbox"/> Natrium <input checked="" type="checkbox"/> Wasserstoff <input type="checkbox"/> Iod <input type="checkbox"/> Magnesium 	<p>Wann hat eine EP- Bindung zusätzlich Ionencharakter?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> wenn die Differenz der Elektronegativitäten <0,5 ist <input type="checkbox"/> bei starken intermolekularen Kräften <input checked="" type="checkbox"/> wenn die EN-Differenz >0,5 ist <input type="checkbox"/> wenn van der Waals Kräfte wirken <input type="checkbox"/> wenn die Metalle ihre Valenzelektronen abgeben 	<p>Welche Anziehungskraft ist die zweitschwächste?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Anziehung zwischen Anionen und Kationen <input checked="" type="checkbox"/> Dipol-Dipol- Anziehungskraft <input type="checkbox"/> Kraft bei der Wasserstoffbrückenbindung <input type="checkbox"/> van der Waals- Kraft <input type="checkbox"/> Anziehung zwischen Metall und Elektronengas 	<p>Wie viel "Bindungsärmchen" hat Stickstoff bei einer normalen Elektronenpaarbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1 <input type="checkbox"/> 2 <input checked="" type="checkbox"/> 3 <input type="checkbox"/> 4 <input type="checkbox"/> 5
<p>Welcher Bindungstyp liegt im Kohlenstoffdioxid vor?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Metallbindung <input type="checkbox"/> Ionenbindung <input type="checkbox"/> Elektronenpaarbindung ohne Ionencharakter <input checked="" type="checkbox"/> 2 Elektronenpaarbindungen mit Ionencharakter <input type="checkbox"/> keine Bindung 	<p>H₂O hat eine höhere Siedetemperatur als H₂S, weil</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> beim H₂O Ionenbindung vorliegt <input type="checkbox"/> Wasser flüssig ist <input checked="" type="checkbox"/> beim H₂O starke H-Brücken-bindungen vorliegen <input type="checkbox"/> Schwefelwasserstoff übel riecht <input type="checkbox"/> im Wasser nur EP-Bindungen vorliegen 	<p>Was können die Stoffe mit Elektronenpaarbindungen und Dipolcharakter lösen?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Elektronen <input type="checkbox"/> Protonen <input checked="" type="checkbox"/> Salze (Ionen) <input type="checkbox"/> Metalle <input type="checkbox"/> Nichtmetalle 	<p>Die Siedetemperatur von Sauerstoff ist</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> sehr niedrig <input type="checkbox"/> niedrig <input type="checkbox"/> etwa Raumtemperatur <input type="checkbox"/> hoch <input type="checkbox"/> sehr hoch
<p>Welche Elemente bilden <u>keine</u> Elektronenpaarbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Wasserstoff mit Stickstoff <input checked="" type="checkbox"/> Sauerstoff und Lithium <input type="checkbox"/> Chlor mit Wasserstoff <input type="checkbox"/> Kohlenstoff und Sauerstoff <input type="checkbox"/> Wasserstoff mit Fluor 	<p>Ein Wasserstrahl lässt sich elektrisch ablenken. Ein flüssiger Chlorwasserstoffstrahl (HCl) würde</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sich entzünden <input type="checkbox"/> leuchten <input checked="" type="checkbox"/> auch abgelenkt werden <input type="checkbox"/> nicht abgelenkt werden <input type="checkbox"/> blau leuchten 	<p>Bei welcher Verbindung handelt es sich um ein Dipolmolekül?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Wasserstoff (H₂) <input checked="" type="checkbox"/> Ammoniak (NH₃) <input type="checkbox"/> Stickstoff (N₂) <input type="checkbox"/> Sauerstoff (O₂) <input type="checkbox"/> Chlor (Cl₂) 	<p>Was für eine Bindung gehen Kohlenstoff und Sauerstoff ein?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> metallische Bindung <input type="checkbox"/> Ionenbindung <input type="checkbox"/> Elektronenpaarbindung mit Ionencharakter <input checked="" type="checkbox"/> Elektronenpaarbindung ohne Ionencharakter <input type="checkbox"/> Sie verbinden sich nicht.
<p>Welches ist die schwächste Anziehungskraft?(= niedrigste Siedetemperatur)</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Anziehung zwischen zwei Ionen <input type="checkbox"/> Anziehung zwischen Dipolen <input checked="" type="checkbox"/> van der Waals-Kraft <input type="checkbox"/> Anziehung im Ionengitter <input type="checkbox"/> Kraft bei Wasserstoffbrückenbindung 	<p>Warum bilden Edelgase normalerweise keine Moleküle aus, sondern liegen einatomig vor?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Edelgasatome haben für Bindungen einen zu großen Radius. <input type="checkbox"/> Edelgasatome leuchten. Sie sind viel zu energiereich. <input type="checkbox"/> Edelgase sind Metalle und diese verbinden sich nicht. <input checked="" type="checkbox"/> Edelgasatome erfüllen die Oktettregel <input type="checkbox"/> Edelgase liegen wie andere Gase immer als Moleküle vor 	<p>Welche Elektronegativität hat Chlor?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 2 <input checked="" type="checkbox"/> 3 <input type="checkbox"/> 3.5 <input type="checkbox"/> 4 <input type="checkbox"/> Blick auf das Periodensystem 	<p>Wie viele freie Elektronenpaare hat ein Chloratom?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 0 <input type="checkbox"/> 1 <input type="checkbox"/> 2 <input checked="" type="checkbox"/> 3 <input type="checkbox"/> 4
<p>Was muss bei Molekülen mit Elektronenpaarbindungen immer gelten:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> "Rechts vor Links" <input type="checkbox"/> die einzelnen Atome müssen geladen sein <input checked="" type="checkbox"/> die Oktett-Regel <input type="checkbox"/> entgegengesetzte Ladungen ziehen sich an <input type="checkbox"/> die "goldene" Regel 	<p>Durch Bildung gemeinsamer Elektronenpaare, versuchen die einzelnen Atome</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gemeinsam stark zu sein <input type="checkbox"/> ihre Stellung im PSE zu festigen <input type="checkbox"/> ein Gemeinschaftsgefühl zu entwickeln <input checked="" type="checkbox"/> der Oktett-Regel zu genügen <input type="checkbox"/> eine Ionenbindung zu bilden 		