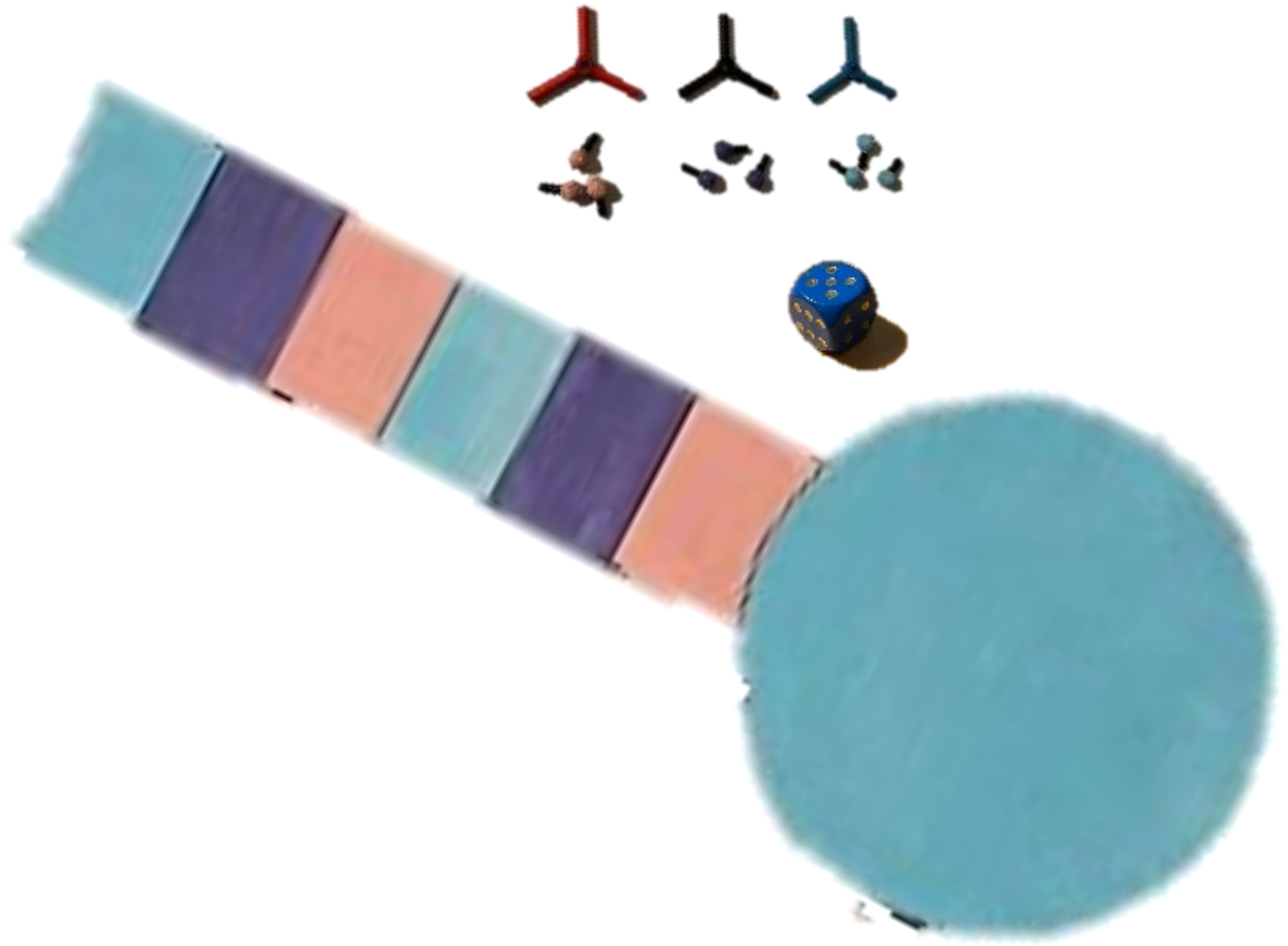


Bord, pionnen en dobbelsteen



Vragen ionbinding

<p>Een ionbinding is een binding tussen:</p> <p>A) ionen van een metaal en een niet-metaal          B) ionen van een niet-metaal en een niet-metaal          C) ionen van een metaal en een metaal</p> <p>Antwoord: A</p>	<p>Hoe wordt een positief geladen ion genoemd?</p> <p>Antwoord: Kation</p>	<p>Hoe wordt een negatief geladen ion genoemd?</p> <p>Antwoord: Anion</p>
<p>Welk element heeft de grootste EN-waarde?</p> <p>A) Cl          B) S          C) F</p> <p>Antwoord: C</p>	<p>Hoe lager de EN-waarde hoe ... het metaalkarakter</p> <p>A) sterker          B) zwakker          C) de EN-waarde en het metaalkarakter staan niet in verband met elkaar</p> <p>Antwoord: A</p>	<p>Hoe hoger de EN-waarde hoe ... het metaalkarakter.</p> <p>A) sterker          B) zwakker          C) de EN-waarde en het metaalkarakter staan niet in verband met elkaar</p> <p>Antwoord: B</p>
<p>De ionen bij de verbinding <math>Al_2S_3</math> zijn:</p> <p>A) <math>Al^{3+}</math> en <math>S^{2-}</math>          B) <math>Al^{2+}</math> en <math>S^{3-}</math>          C) <math>Al^{3-}</math> en <math>S^{2+}</math></p> <p>Antwoord: A</p>	<p>Hoeveel natriumionen omgeven 1 chloorion in het ionenrooster van keukenzout?</p> <p>A) 4          B) 6          C) 8</p> <p>Antwoord: B</p>	<p>Als de lading van het Mg-ion <math>2+</math> is en de lading van het Cl-ion <math>-</math> is, wat is dan de ionenbinding?</p> <p>Antwoord: <math>MgCl_2</math></p>










<p>ionverbindingen zijn bij kamertemperatuur:</p> <p>A) gas B) vloeibaar C) vast</p> <p>Antwoord: C</p>	<p>De elektronenoverdracht in een ionenverbinding is van ...</p> <p>A) niet-metaal naar metaal B) metaal naar niet-metaal C) er is geen sprake van elektronenoverdracht</p> <p>Antwoord: B</p>	<p>Een binding tussen Na en S is een</p> <p>A) atoombinding B) ionbinding C) metaalbinding</p> <p>Antwoord: B</p>
<p>Een binding tussen N en O is een</p> <p>A) atoombinding B) ionbinding C) metaalbinding</p> <p>Antwoord: A</p>	<p>Een binding tussen Mg en Cl is een</p> <p>A) atoombinding B) ionbinding C) metaalbinding</p> <p>Antwoord: B</p>	<p>Een binding tussen H en Cl is een</p> <p>A) atoombinding B) ionbinding C) metaalbinding</p> <p>Antwoord: A</p>
<p>Een binding tussen Li en S is een</p> <p>A) atoombinding B) ionbinding C) metaalbinding</p> <p>Antwoord: B</p>	<p>Een binding tussen O en O is een</p> <p>A) atoombinding B) ionbinding C) metaalbinding</p> <p>Antwoord: A</p>	<p>Een binding tussen Al en F is een</p> <p>A) atoombinding B) ionbinding C) metaalbinding</p> <p>Antwoord: B</p>

<p>Een binding tussen H en S is een</p> <p>A) atoombinding B) ionbinding C) metaalbinding</p> <p>Antwoord: A</p>	<p>Een binding tussen Be en O is een</p> <p>A) atoombinding B) ionbinding C) metaalbinding</p> <p>Antwoord: B</p>	<p>Een binding tussen H en N is een</p> <p>A) atoombinding B) ionbinding C) metaalbinding</p> <p>Antwoord: A</p>
<p>De binding tussen K en O in <math>K_2SO_4</math> is een</p> <p>A) ionbinding B) atoombinding C) metaalbinding</p> <p>Antwoord: A</p>	<p>De binding tussen C en N in NaCN is een</p> <p>A) ionbinding B) atoombinding C) metaalbinding</p> <p>Antwoord: B</p>	<p>De binding tussen Na en C in NaCN is een</p> <p>A) ionbinding B) atoombinding C) metaalbinding</p> <p>Antwoord: A</p>
<p>De binding tussen Na en O in <math>Na_2CO_3</math> is een</p> <p>A) ionbinding B) atoombinding C) metaalbinding</p> <p>Antwoord: A</p>	<p>De binding tussen Cl en O in NaClO is een</p> <p>A) ionbinding B) atoombinding C) metaalbinding</p> <p>Antwoord: B</p>	<p>De binding tussen S en O in <math>K_2SO_4</math> is een</p> <p>A) ionbinding B) atoombinding C) metaalbinding</p> <p>Antwoord: A</p>

Vragen metaalbinding + categoriekaartjes

<p>Een metaalbinding is een binding tussen:</p> <p>A) verschillende metaalatomen                  B) Dezelfde metaalatomen                  C) een metaal en een niet-metaal</p> <p>Antwoord: A</p>	<p>Bij een metaalbinding geven de metaalatomen de elektronen van de buitenste schil af, zo ontstaan er ...</p> <p>A) positieve metaalionen                  B) Negatieve metaalionen                  C) geen metaalionen</p> <p>Antwoord: A</p>	<p>Wat doen de elektronen die afgegeven worden door de metaalatomen?</p> <p>A) Ze bewegen vrij tussen de metaalionen                  B) Ze gaan binden aan de andere metaalionen                  C) Geen van beiden</p> <p>Antwoord: A</p>
<p>De positieve metaalionen gaan op een bepaalde manier geschikt worden, dit is een...</p> <p>Antwoord: Metaalrooster</p>	<p>Wat kan een metaalbinding geleiden doordat de elektronen vrij kunnen bewegen?</p> <p>A) Warmte en magnetisme                  B) elektriciteit en magnetisme                  C) Warmte en elektriciteit</p> <p>Antwoord: C</p>	<p>Waarom zijn metalen plooibaar en pletbaar?</p> <p>A) Omdat de metaalionen elkaar afstoten en de verschillende lagen gemakkelijk kunnen verschuiven                  B) Omdat de binding tussen metalen niet zo sterk is.                  C) Omdat metalen een laag smeltpunt hebben.</p> <p>Antwoord: A</p>
<p>In welke binding komen geen ladingen voor?</p> <p>A) metaalbinding                  B) atoombinding                  C) ionbinding</p> <p>Antwoord: B</p>	<p>Welke bindingen zijn altijd vast bij kamertemperatuur?</p> <p>A) metaalbinding                  B) atoombinding                  C) ionbinding</p> <p>Antwoord: C</p>	<p>Bij welke binding gebeurt een overdracht van elektronen?</p> <p>A) metaalbinding                  B) atoombinding                  C) ionbinding</p> <p>Antwoord: C</p>

<p>In welke binding worden elektronen samengesteld?</p> <p>A) metaalbinding B) atoombinding C) ionbinding</p> <p>Antwoord: B</p>	<p>Welke binding hebben de moleculen in een molecuulrooster?</p> <p>A) Atoombinding B) Ionbinding C) Beide zijn mogelijk</p> <p>Antwoord: A</p>	<p>In welk rooster komen anionen voor?</p> <p>A) metaalrooster B) Ionrooster C) beide zijn mogelijk</p> <p>Antwoord: B</p>
<p>Hoe wordt een elektronenpaar nog genoemd?</p> <p>Antwoord: Doublet</p>	<p>Welk oxidatiegetal bezit Fe in een Fe-metaalbinding?</p> <p>A) +2 B) +3 C) 0</p> <p>Antwoord: C</p>	<p>Welk soort atomen geeft graag elektronen af?</p> <p>A) Metalen B) amfotere stoffen C) niet-metalen</p> <p>Antwoord: A</p>
<p>Welke soort stof bevat deze eigenschappen: vast, geleidend, plooibaar?</p> <p>A) Niet-metaal B) Metaalionen C) Metalen</p> <p>Antwoord: C</p>	<p>Welke toestand probeert elk atoom te bekommen?</p> <p>Antwoord: Edelgasconfiguratie</p>	<p>Hoe worden elektronen van de buitenste schil genoemd?</p> <p>Antwoord: Valentie-elektronen</p>

<p>Welke binding kan ontstaan tussen Na-atomen?</p> <p>A) Metaalbinding B) Ionbinding C) Atoombinding</p> <p>Antwoord: A</p>	<p>Welke binding kan ontstaan tussen Cl-atomen?</p> <p>A) Metaalbinding B) Ionbinding C) Atoombinding</p> <p>Antwoord: C</p>	<p>De binding tussen C en O in <math>\text{Na}_2\text{CO}_3</math> is een</p> <p>A) ionbinding B) atoombinding C) metaalbinding</p> <p>Antwoord: B</p>
<p>De binding tussen Na en O in NaClO is een</p> <p>A) B) atoombinding C) metaalbinding</p> <p>Antwoord: A</p>	<p> Atoombindingen</p> <p> Ionbindingen</p> <p> Metaalbindingen</p>	<p> Atoombindingen</p> <p> Ionbindingen</p> <p> Metaalbindingen</p>
<p> Atoombindingen</p> <p> Ionbindingen</p> <p> Metaalbindingen</p>		

Vragen atoombinding

<p>Wat is de andere benaming voor een atoombinding?</p> <p>Antwoord: Covalente binding</p>	<p>Een atoombinding is een binding tussen:</p> <p>A) een niet-metaal en een metaal</p> <p>B) een niet-metaal en een niet-metaal</p> <p>C) een metaal en een metaal</p> <p>Antwoord: B</p>	<p>Wat bekomt ieder atoom in een atoombinding?</p> <p>Antwoord: Edelgasconfiguratie</p>
<p>In een atoombinding worden de ongepaarde elektronen ... gesteld.</p> <p>Antwoord: Gemeenschappelijk</p>	<p>Welke elementen hebben de hoogste EN-waarde?</p> <p>A) edelgassen</p> <p>B) metalen</p> <p>C) niet-metalen</p> <p>Antwoord: C</p>	<p>Welk verschil in EN-waarde vormt de grens tussen ionenbinding en atoombinding?</p> <p>A) 1,6</p> <p>B) 1,7</p> <p>C) 1,8</p> <p>Antwoord: A</p>
<p>Wat is de benaming voor de streepjesvoorstelling van een atoombinding?</p> <p>Antwoord: Lewisstructuur</p>	<p>Hoeveel vrije elektronenparen staan er in de Lewisstructuur van N<sub>2</sub> rond elk N-atoom?</p> <p>Antwoord: 1</p>	<p>Hoeveel vrije elektronenparen staan er in de Lewisstructuur van O<sub>2</sub> rond elk O-atoom?</p> <p>Antwoord: 2</p>



<p>Hoeveel vrije elektronenparen staan er in de Lewisstructuur van <math>F_2</math> rond elk F-atoom?</p> <p>Antwoord: 3</p>	<p>Hoeveel vrije elektronenparen staan er in de Lewisstructuur van <math>Cl_2</math> rond elk Cl-atoom?</p> <p>Antwoord: 3</p>	<p>Hoeveel vrije elektronenparen staan er in de Lewisstructuur van <math>H_2</math> rond elk H-atoom?</p> <p>Antwoord: 0</p>
<p>Hoeveel bindingen zijn er in de Lewisstructuur van <math>N_2</math> tussen de N-atomen?</p> <p>Antwoord: 3</p>	<p>Hoeveel bindingen zijn er in de Lewisstructuur van <math>O_2</math> tussen de O-atomen?</p> <p>Antwoord: 2</p>	<p>Hoeveel bindingen zijn er in de Lewisstructuur van <math>F_2</math> tussen de F-atomen?</p> <p>Antwoord: 1</p>
<p>Hoeveel bindingen zijn er in de Lewisstructuur van <math>Cl_2</math> tussen de Cl-atomen?</p> <p>Antwoord: 1</p>	<p>Hoeveel bindingen zijn er in de Lewisstructuur van <math>H_2</math> tussen de H-atomen?</p> <p>Antwoord: 1</p>	<p>Hoeveel vrije elektronenparen staan er in de Lewisstructuur van <math>CO_2</math> rond het O-atoom?</p> <p>Antwoord: 2</p>

<p>Hoeveel vrije elektronenparen staan er in de Lewisstructuur van HOCl rond het Cl-atoom</p> <p>Antwoord: 3</p>	<p>Hoeveel vrije elektronenparen staan er in de Lewisstructuur van HCN rond het C-atoom</p> <p>Antwoord: 0</p>	<p>Hoeveel vrije elektronenparen staan er in de Lewisstructuur van NH<sub>3</sub> rond het N-atoom</p> <p>Antwoord: 1</p>
<p>Hoeveel vrije elektronenparen staan er in de Lewisstructuur van H<sub>2</sub>S rond het S-atoom</p> <p>Antwoord: 2</p>	<p>Hoeveel vrije elektronenparen staan er in de Lewisstructuur van HF rond het F-atoom</p> <p>Antwoord: 3</p>	<p>De binding tussen C en O in CO<sub>2</sub> is een</p> <p>A) ionbinding B) atoombinding C) metaalbinding</p> <p>Antwoord: B</p>

Bord en vragenkaartjes



Bord

