

Hemläxa

Årskurs: Gymnasiet

Ämne: Kemi 1

Tema: Kemisk bindning och dess egenskaper

Ordkollen

Här listas fem ämnesord på läxans tema som är bra att känna till betydelsen av.

- **Jonisk bindning:** En typ av kemisk bindning som uppstår mellan joner med motsatt laddning, som attraherar varandra.
- **Kovalent bindning:** En bindning där atomer delar elektroner för att uppnå en stabil elektronkonfiguration.
- **Polär molekyl:** En molekyl som har en ojämn fördelning av elektroner, vilket ger den en positiv och en negativ ände.
- **Opolär molekyl:** En molekyl där elektronerna är jämnt fördelade, vilket gör att den inte har några laddningssärskiljningar.
- **Kristallstruktur:** Den ordnade arrangemangen av atomer eller joner i ett fast ämne, vilket påverkar dess fysikaliska egenskaper.

Instuderingsfrågor

Besvara följande frågor:

1. Vad är skillnaden mellan joniska och kovalenta bindningar?
2. Ge ett exempel på en jonisk och en kovalent förening.
3. Hur påverkar bindningarna ämnens fysikaliska egenskaper?
4. Förklara vad som menas med valenselektroner.
5. Vad kännetecknar en polär molekyl?
6. Vilka egenskaper har joniska föreningar?
7. Vad är skillnaden mellan enkel-, dubbel- och trippelbindningar?
8. Vilka faktorer avgör om en molekyl är polär eller opolär?
9. Hur bildas joniska bindningar?
10. Vad menas med kristallstruktur?

Skrivuppgift

Uppgift 1: Jämförande rapport

Skriv en jämförande rapport om joniska och kovalenta bindningar. Diskutera skillnader och likheter, samt ge exempel på vardagliga ämnen som är uppbyggda av dessa bindningar.

Svarslängd: ca. 500 ord (En sida)

Uppgift 2: Illustrera bindningarna

Skapa en illustration som visar skillnaden mellan joniska och kovalenta bindningar. Förklara även i textform vad du visar i din bild.

Svarslängd: ca. 300 ord (En halv sida)

Uppgift 3: Reflektion över laboratorieövning

Reflektera över en eventuell laboration eller övning där du byggde molekylmodeller. Beskriv vad du lärde dig om bindningarna och deras betydelse för ämnens egenskaper.

Svarslängd: ca. 250 ord (En halv sida)

Lycka till med läxan!

Tags: [Läxa](#)