

Kovalenta bindningar

Stadie: Åk. 7 - 9

Ämne: Kemi

Tema: Kovalenta bindningar

Ordkollen

Ord i listan nedan är bra att känna till i ämnet, och särskilt bra att känna till för att lyckas väl med arbetsbladet.

Ämnesbegrepp	Förklaring	Synonymer
Kovalent bindning	En typ av kemisk bindning där atomer delar elektronpar.	Delad bindning, molekylär bindning
Molekyl	En grupp av atomer som hålls samman av kovalenta bindningar.	Kemisk förening
Elektron	En negativt laddad partikel som cirkulerar runt atomens kärna.	-
Atom	Den minsta enheten av ett grundämne som fortfarande har dess egenskaper.	-
Grundämne	Ett ämne som består av en enda sorts atomer.	-

Faktafrågor

Svara på följande frågor:

1. Vad är en kovalent bindning?
2. Nämn ett exempel på en molekyl som bildas genom kovalenta bindningar.
3. Hur många elektroner delas i en dubbelbindning?
4. Vad kallas det grundämne som oftast bildar kovalenta bindningar?
5. Vilka två typer av atomer är involverade i kovalenta bindningar?

Flervalsfrågor

Kryssa för det rätta svaret:

1. Vad är en molekyl?
 - a) En enhet av ett grundämne
 - b) En grupp av atomer förenade av kovalenta bindningar
 - c) En atom med extra elektroner
2. Vilken partikel är positivt laddad?
 - a) Elektron
 - b) Neutron
 - c) Proton
3. Vilket av följande ämnen är ett exempel på ett grundämne?
 - a) H_2O
 - b) O_2
 - c) CO_2
4. Kovalenta bindningar bildas vanligtvis mellan:
 - a) Metal- och icke-metallatomer
 - b) Icke-metallatomer
 - c) Metallatomer
5. Vad kallas det när atomer delar tre elektronpar?
 - a) Enkelbindning
 - b) Dubbelbindning
 - c) Trippelbindning

Sanna eller falska påståenden

Skriv "S" för sant och "F" för falskt:

1. Kovalenta bindningar involverar alltid en metallatom.
2. En molekyl är alltid neutral i laddning.
3. Kovalenta bindningar är starkare än joniska bindningar.

4. Atomer delar elektroner för att uppnå ett stabilt elektronformat.
5. Elektroner är positivt laddade partiklar.

Kortessäfrågor

Svara med några meningar:

1. Förklara skillnaden mellan en kovalent bindning och en jonisk bindning.
2. Beskriv varför kovalenta bindningar är viktiga för livets kemi.

Sammanfattning

Sammanfatta kort vad du har lärt dig om kovalenta bindningar under denna lektion.

Datum: ____

Namn: ____

Klass: ____

Tags: [Arbetsblad](#)