

# Kemiska bindningar

**Stadie:** Åk. 7 - 9

**Ämne:** Kemi

**Tema:** Kemiska bindningar

## Ordkollen

Orden 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               |
|-------------------|----------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------|
| Jonbindning       | En typ av kemisk bindning som bildas mellan joner med motsatt laddning.                | Elektrostatisk bindning |
| Kovalent bindning | En bindning som uppstår när atomer delar elektronpar.                                  | Delad bindning          |
| Metallbindning    | En bindning som hålls samman av delokaliserade elektroner i ett metallgitter.          | Ingen synonymer         |
| Molekyl           | En grupp av atomer som är sammanbundna av kovalenta bindningar.                        | Ingen synonymer         |
| Valenselektron    | Elektroner som finns i det yttersta skalet av en atom och deltar i kemiska bindningar. | Ingen synonymer         |

## Faktafrågor

Svara på följande frågor om kemiska bindningar:

1. Vad är en jonbindning?
2. Beskriv vad en kovalent bindning är.
3. Vad kännetecknar en metallbindning?
4. Vad är en molekyl?
5. Vad menas med valenselektroner?

## Flervalsfrågor

Kryssa för det korrekta svaret:

1. Vilken typ av bindning bildas mellan natrium och klor?  
A) Kovalent  
B) Jonbindning  
C) Metallbindning
2. Vilken av följande är en egenskap hos metallbindningar?  
A) Hög smältpunkt  
B) Låg ledningsförmåga  
C) Mjuka material
3. Hur många elektroner delar en kovalent bindning oftast?  
A) En  
B) Två  
C) Fyra
4. Vad händer med elektronerna i en metall?  
A) De stannar på sina atomer  
B) De delokaliseras  
C) De försvinner
5. Vilken av följande molekyler är ett exempel på en kovalent bindning?  
A) NaCl  
B) H<sub>2</sub>O  
C) Fe

## Sanna eller falska påståenden

Skriv S för sant och F för falskt:

1. Jonbindningar uppstår mellan atomer med samma laddning.
2. Kovalenta bindningar delas mellan två atomer.
3. Metallbindning är den svagaste av de tre bindningarna.

4. En molekyl kan bestå av samma typ av atomer.
5. Valenselektroner är alltid i det innersta skalet.

## Fyll i luckor

Fyll i de saknade orden i meningarna:

1. I en \_\_ bindning delas elektroner mellan atomer.
2. En \_\_ består av två eller flera atomer som är sammanbundna.
3. Jonbindningar uppstår mellan \_\_ och negativa joner.
4. \_\_ är elektroner som deltar i kemiska bindningar.
5. Metallbindning gör att metaller kan \_\_ elektricitet.

## Kortessäfrågor

Svara med några meningar på följande frågor:

1. Förklara skillnaden mellan jonbindning och kovalent bindning.
2. Diskutera varför metallbindningar ger metaller deras speciella egenskaper.
3. Beskriv hur en molekyl av vatten ( $H_2O$ ) bildas.

## Sammanfattning

Sammanfatta vad du har lärt dig om kemiska bindningar i en kort text.

**Datum:** \_\_\_\_

**Namn:** \_\_\_\_

**Klass:** \_\_\_\_

Tags: [Arbetsblad](#)