

Hemläxa

Årskurs: Gymnasiet

Ämne: Kemi 1

Tema: Materiens uppbyggnad och klassificering

Ordkollen

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

- **Atom:** Den minsta enheten av ett grundämne som behåller ämnets kemiska egenskaper.
- **Molekyl:** En sammansättning av två eller flera atomer som är kemiskt bundna.
- **Grundämne:** Ett ämne som består av enbart en sorts atomer och som inte kan brytas ned till enklare ämnen.
- **Kovalent bindning:** En typ av kemisk bindning där två atomer delar elektroner.
- **Periodiska systemet:** En tabell där grundämnena är organiserade efter deras atomnummer och kemiska egenskaper.

Instuderingsfrågor

Besvara följande frågor:

1. Vad är en atom och vilka delar består den av?
2. Förklara skillnaden mellan atomer och molekyler.
3. Ge exempel på tre grundämnena och deras symboler.
4. Vad menas med atomnummer och hur används det?
5. Vad kännetecknar en jonisk bindning?
6. Vad är typiskt för kovalenta bindningar?
7. Hur kan grundämnena klassificeras?
8. Vad är skillnaden mellan metaller, icke-metaller och ädelgaser?
9. Beskriv hur man läser det periodiska systemet.
10. Varför är det viktigt att förstå atomens struktur i kemi?

Skrivuppgift

Uppgift 1: Rapport om grundämnena

Skriv en kort rapport om tre grundämnena. I rapporten ska du inkludera

deras egenskaper, användningsområden och historik. **Svarslängd:** ca. 300 ord (En halv sida)

Uppgift 2: Skillnader mellan bindningar

Förklara skillnaderna mellan joniska och kovalenta bindningar. Ge exempel på ämnen som bildar dessa typer av bindningar. **Svarslängd:** ca. 200 ord (En kvart sida)

Uppgift 3: Det periodiska systemet

Välj ett grundämne från det periodiska systemet och skriv en presentation om det. Inkludera information om dess egenskaper, varumärke, historik och användningsområden. **Svarslängd:** ca. 250 ord (En halv sida)

Tags: [Läxa](#)