

Molmassa och mol

Stadie: Åk. 7 - 9

Ämne: Kemi

Tema: Molmassa och mol

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
Molmassa	Mängden gram av ett ämne i en mol	Molar massa
Mol	En enhet för att mäta mängden substans	Substansmol
Avogadros tal	Antal partiklar i en mol, cirka $6,022 \times 10^{23}$	-
Kemi	Läran om ämnen och deras egenskaper	-
Reaktion	När ämnen omvandlas till nya ämnen	-

Faktafrågor

Svara på följande frågor:

1. Vad är molmassa?
2. Vilket tal föreställer Avogadros tal?
3. Hur många atomer finns det i ett mol av ett ämne?
4. Vad är en kemisk reaktion?
5. Ge ett exempel på en kemisk reaktion.

Flervalsfrågor

Kryssa i rätt alternativ.

1. Vad mäts med mol?
 - a) Energi

- b) Mängd substans
 - c) Temperatur
2. Vilken enhet används för att ange molmassa?
- a) kg
 - b) g/mol
 - c) J
3. Avogadros tal används för att räkna antalet...
- a) atomer
 - b) molekyler
 - c) molekyler i ett mol
4. Vilken av följande är inte en typ av reaktion?
- a) Förbränning
 - b) Fotokemi
 - c) Massbalans
5. Kemi handlar om...
- a) Människor
 - b) Materia och dess förändringar
 - c) Djur och växter

Sanna eller falska påståenden

Skriv "Sant" eller "Falskt" beroende på påståendets riktighet.

1. Molmassa anges i enheten kilogram.
2. Avogadros tal är ett stort tal.
3. En kemisk reaktion kan innebära att ämnen blandas.
4. Kemi handlar enbart om vätskor.
5. Ett mol innehåller alltid samma antal molekyler oavsett vilket ämne det handlar om.

Kortessäfrågor

Besvara följande frågor med några meningar.

1. Beskriv vad molmassa innebär.
2. Vad är en kemisk reaktion och vilka förändringar kan ske?

Sammanfattningsuppgifter

Skriv en kort sammanfattning om betydelsen av Avogadros tal och hur det används i kemin.

Öppna frågor

Besvara följande frågor kortfattat.

1. Hur kan kunskap om mol och molmassa vara användbar i kemiska experiment?
2. Diskutera varför det är viktigt att förstå kemiska reaktioner i vardagen.
3. Ge exempel på hur kemins principer tillämpas i andra vetenskaper, som biologi eller fysik.

Tags: [Arbetsblad](#)