

Kemi och det Periodiska Systemet

Stadie: Åk. 7 - 9

Ämne: Kemi

Tema: Det Periodiska Systemet

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
Atom	Den minsta enheten av ett grundämne som behåller dess egenskaper	Grundpartikel
Grundämne	Ett ämne som inte kan brytas ner i enklare ämnen	Element
Period	Horisontell rad i det periodiska systemet	-
Grupp	Vertikal kolumn i det periodiska systemet	Familj
Molekyl	En enhet bestående av två eller flera atomer	-

Faktafrågor

Besvara följande frågor om det periodiska systemet:

1. Vad kallas den minsta enheten av ett grundämne?
2. Hur många perioder finns det i det periodiska systemet?
3. Nämn ett exempel på ett grundämne.
4. Vad kallas de vertikala kolumnerna i det periodiska systemet?
5. Vilken information ger det periodiska systemet om ett grundämne?

Flervalsfrågor

Kryssa för det rätta svaret.

1. Vad består en molekyl av?
 - a) En atom
 - b) Två eller flera atomer
 - c) En elektron
2. Vilket av följande är ett exempel på ett grundämne?
 - a) Vatten
 - b) Syre
 - c) Koldioxid
3. Atomer är uppbyggda av protoner, neutroner och?
 - a) Elektroner
 - b) Molekyler
 - c) Joner
4. Vilket syftar på en horisontell rad?
 - a) Grupp
 - b) Period
 - c) Familj
5. Vilken partikel har ingen elektrisk laddning?
 - a) Proton
 - b) Elektron
 - c) Neutron

Sanna eller falska påståenden

Markera om påståendet är sant eller falskt.

1. En atom kan delas upp i mindre delar.
2. Det periodiska systemet visar hur grundämnena är relaterade till varandra.
3. Molekyler innehåller alltid minst tre atomer.
4. Grundämnena kan brytas ner i enklare ämnen.

5. Protoner har en positiv laddning.

Öppna frågor

Svara med några meningar.

1. Förklara vad skillnaden är mellan ett grundämne och ett molekyl.
2. Beskriv hur det periodiska systemet är organiserat och vad som gör det användbart.
3. Diskutera varför det är viktigt att förstå det periodiska systemet i kemi.

Tags: [Arbetsblad](#)