

Kemiska Reaktioner och Molekyler

Namn: ____

Klass: ____

Datum: ____

Stadie: Åk. 7 - 9

Ämne: Kemi

Tema: Kemiska reaktioner och molekyler

Ordkollen

För att lyckas väl med detta arbetsblad är det bra att känna till följande begrepp inom kemi.

Ämnesbegrepp	Förklaring	Synonymer
Molekyl	En grupp av atomer bundna tillsammans	Atomering
Reaktant	De ämnen som startar en kemisk reaktion	Utgångsmaterial
Produkter	De ämnen som bildas efter en kemisk reaktion	Slutämnena
Katalysator	Ett ämne som påskyndar en kemisk reaktion utan att själv förbrukas	Reaktionspåskyndare
Endoterma reaktion	En reaktion som absorberar värme	Energiupptagande reaktion

Faktafrågor

1. Vad är en molekyl?
2. Vilka två delar består en kemisk reaktion vanligtvis av?
3. Ge ett exempel på en endoterma reaktion.
4. Vad är skillnaden mellan reaktanter och produkter?
5. Hur fungerar en katalysator i en kemisk reaktion?

Flervalsfrågor

1. Vad händer med molekylerna under en kemisk reaktion?
 - A) De förblir oförändrade
 - B) De bryts ner och bildas nya
 - C) De blir större
 - D) De blir mindre

2. Vilket av följande är en produkt i reaktionen mellan natrium och klor?
 - A) Salt
 - B) Vatten
 - C) Syrgas
 - D) Koldioxid

3. En katalysator:
 - A) Är en typ av molekyl
 - B) Förbrukas under reaktionen
 - C) Förbättrar reaktionshastigheten
 - D) Minskar antalet produkter

4. Vilken typ av reaktion absorberar energi?
 - A) Exoterm
 - B) Endoterm
 - C) Neutral
 - D) Hastighetsreducerande

5. Vad är ett exempel på en reaktant?
 - A) Vatten
 - B) Syre
 - C) Salt
 - D) Koldioxid

6. Vid en kemisk reaktion:
 - A) Antalet atomer förändras
 - B) Atomer omarrangeras
 - C) Molekyler kombineras utan förändring
 - D) Endast en atom typ ändras

Sanna eller falska påståenden

1. En kemisk reaktion kan endast ske mellan två olika ämnen.
2. Produkterna i en kemisk reaktion kan alltid återgå till ursprungliga reaktanter.
3. En endoterm reaktion frigör värme.
4. Molekyler består av två eller flera atomer bundna tillsammans.
5. En katalysator förändras permanent efter reaktionen.

Kortessäfrågor

1. Förklara vad som händer på molekylär nivå under en kemisk reaktion.
2. Beskriv rollen av en katalysator i en kemisk reaktion.

Sammanfattningsuppgifter

Sammanfatta processen för en kemisk reaktion från reaktanter till produkter. Inkludera betydelsen av molekyler och eventuella katalysatorer som används.

Kom ihåg att använda orden från ordkollen i dina svar där det är relevant för att visa din förståelse av ämnet.

Tags: [Arbetsblad](#)