

Kemiska reaktioner i naturen

Stadie: Åk. 7 - 9

Ämne: Kemi

Tema: Kemiska reaktioner

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
Reaktion	En process där ämnen omvandlas till nya ämnen.	Omvandling
Reaktanter	De ämnen som deltar i en kemisk reaktion.	Utgångsämnen
Producenter	Ämnen som bildas som resultat av en kemisk reaktion.	Produkt
Katalysator	Ett ämne som påskyndar en reaktion utan att själv förbrukas.	Påskyndande ämne
Energiproduktion	Frigörande av energi i en kemisk reaktion.	Energiutveckling

Faktafrågor

1. Vad kallas de ämnen som deltar i en kemisk reaktion?
2. Vad är en katalysator?
3. Vilken typ av energi kan frigöras vid en kemisk reaktion?
4. Ge ett exempel på en kemisk reaktion som sker i naturen.
5. Vad betyder det att en reaktion är exoterm?

Flervalsfrågor

1. Vilket av följande är en reaktant?

- a) Vatten
 - b) Koldioxid
 - c) Syre
2. Vilken av följande processer är en kemisk reaktion?
- a) Smältning av is
 - b) Förbränning av bränsle
 - c) Förångning av vatten
3. Vad bildas vid fotosyntes?
- a) Syre och glukos
 - b) Koldioxid och vatten
 - c) Vatten och syre
4. Vilken av följande reaktioner är exoterm?
- a) Reaktionen mellan ättika och bakpulver
 - b) Förbränning av metan
 - c) Upplösning av salt i vatten
5. Vad är en typisk egenskap hos en katalysator?
- a) Den förbrukas under reaktionen
 - b) Den ökar hastigheten på reaktionen
 - c) Den ändrar reaktionens resultat

Sanna eller falska påståenden

- 1. En katalysator kan förbrukas under en kemisk reaktion.
- 2. Alla kemiska reaktioner frigör energi.
- 3. Reaktanter omvandlas till produkter.
- 4. Fotosyntes är en kemisk reaktion där koldioxid och vatten omvandlas till syre och glukos.
- 5. Exoterma reaktioner tar upp energi från omgivningen.

6. Katalysatorer kan vara både organiska och oorganiska ämnen.

Kortessäfrågor

1. Beskriv vad som händer under en kemisk reaktion.
2. Förklara skillnaden mellan en exoterm och en endoterm reaktion.
3. Diskutera vikten av katalysatorer i kemiska processer.

Tags: [Arbetsblad](#)