

Hemläxa

Årskurs: Gymnasiet

Ämne: Kemi 2

Tema: Kemiska reaktioner och energiomvandlingar

Ordkollen

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

- **Exotermisk reaktion:** En kemisk reaktion som frigör energi, oftast i form av värme.
- **Endotermisk reaktion:** En kemisk reaktion som upptar energi från omgivningen.
- **Entalpi:** En termodynamisk potential som representerar den totala energin i ett system.
- **Energidiagram:** En grafisk representation av energiförändringar som sker under en kemisk reaktion.
- **Temperaturförändring:** En förändring i temperaturen som kan uppkomma på grund av energiförändringar under en kemisk reaktion.

Instuderingsfrågor

- Vad kännetecknar en exotermisk reaktion?
- Vad är syftet med att förstå endotermiska reaktioner?
- Hur kan entalpiändringar påverka reaktionsförlopp?
- Exemplifiera en exotermisk reaktion och förklara kort dess betydelse.
- Exemplifiera en endotermisk reaktion och förklara dess roll i naturen.
- Vad är en energidiagram och varför används det?
- Hur påverkar temperaturförändringar reaktionshastighet?
- Koppla entalpi till en praktisk tillämpning inom kemi.
- Vilka faktorer kan påverka energiförändringar i en reaktion?