

Läxa

Årskurs: Gymnasiet

Ämne: Kemi 2

Tema: Termokemi

Instruktioner

Denna läxa syftar till att fördjupa din förståelse för termokemi, med fokus på energiförändringar och beräkningar av entalpi. Du kommer att utföra uppgifter för att repetera och tillämpa det du har lärt dig under lektionen. Var noga med att läsa igenom varje uppgift och besvara dem utförligt.

Uppgifter

1. Begreppsanalys (Längd: ca. 150 ord)

Redogör för begreppen entalpi, exoterm och endoterm reaktion. Förklara din förståelse med egna ord och ange exempel på reaktioner som faller under vart och ett av begreppen.

Svar:

2. Entalpiberäkningar (Längd: ca. 200 ord)

Välj en kemisk reaktion och beräkna entalpiändringen för den. Beskriv hur du går tillväga och vilka entalpivärden du använder. Dokumentera dina beräkningar och förklara dem steg för steg.

Svar:

3. Laborationsrapport (Observera: ca. 300 ord)

Beskriv en laboration där du mätte värmeutvecklingen för en specifik kemisk reaktion, till exempel en syra-baserreaktion. Redogör för metodik, säkerhetsåtgärder, resultat och slutsatser. Använd gärna tabeller eller diagram för att sammanfatta dina resultat.

Svar:

4. Gruppdiskussion (Längd: ca. 100 ord)

Välj en termokemisk reaktion från din vardag, till exempel förbränning eller

matlagning. Diskutera hur energiförändringarna uppstår i denna reaktion och reflektera över din insikt kring fenomenet.

Svar:

5. Exit-ticket (Längd: korta svar)

Besvara följande frågor utifrån lektionen:

- Vad innebär begreppet entalpi?

Svar:

- Vad kännetecknar en exoterm reaktion?

Svar:

- Hur beräknar man entalpiändringen för en reaktion?

Svar:

- Vad är skillnaden mellan värme och temperatur?

Svar:

- Ge exempel på en endoterm reaktion.

Svar:

Tags: [Läxa](#)