

Begreppslista

Analytisk kemi handlar om metoder och tekniker för att identifiera och mäta kemiska ämnen. I detta ämne är det viktigt att förstå olika begrepp och terminologier för att kunna utföra experiment och analys korrekt. Genom att lära sig dessa begrepp får eleverna en djupare insikt i hur kemiska reaktioner fungerar och hur man analyserar resultat. En god kännedom om ord och begrepp inom analytisk kemi är grundläggande för att klara undervisningen och förstå viktiga moment inom kemiämnet.

Prov och Analyismetoder

- **Analys**

Förklaring: En systematisk undersökning av ett ämne för att förstå dess sammansättning.

Exempelmening: Vid analysen av vattnet fann vi höga halter av föroreningar.

- **Kvantitativ**

Förklaring: Anger ett mätvärde eller mängd av ett ämne.

Exempelmening: Vi gjorde en kvantitativ mätning av sockret i lösningen.

- **Kvalitativ**

Förklaring: Anger kvaliteter eller egenskaper hos ett ämne utan att ange mängd.

Exempelmening: I den kvalitativa analysen identifierade vi flera ämnen i blandningen.

- **Spektroskopi**

Förklaring: En teknik för att studera ljusets spektrum och analysera ämnen.

Exempelmening: Vi använde spektroskopi för att identifiera de kemiska föreningarna.

- **Reagens**

Förklaring: Ett ämne som används för att påvisa eller mäta förekomsten av andra ämnen.

Exempelmening: Vi tillsatte ett reagens för att upptäcka om syran var närvarande.

Kemiska Reaktioner

- **Reaktion**

Förklaring: En process där ett eller flera ämnen omvandlas till nya ämnen.

Exempelmening: Under reaktionen bildades gas och värme avges.

- **Oxidation**

Förklaring: En kemisk reaktion där ett ämne förlorar elektroner.

Exempelmening: Oxidation av järn leder till rostbildning.

- **Reducerat**

Förklaring: När ett ämne får elektroner under en reaktion.

Exempelmening: Kupferjoner reducerades till metalliskt koppar i reaktionen.

- **Katalysator**

Förklaring: Ett ämne som påskyndar en kemisk reaktion utan att själv förbrukas.

Exempelmening: En katalysator användes för att snabba på reaktionen.

- **Jämviktsreaktion**

Förklaring: En reaktion som kan gå åt båda hållen och där ämnenas koncentrationer förblir konstanta.

Exempelmening: I jämviktsreaktionen mellan syran och basen skapas både produkterna och reaktanterna.

Mätning och Utrustning

- **Pipett**

Förklaring: Ett verktyg för att mäta och överföra små volymer vätska.

Exempelmening: Vi använde en pipett för att noggrant mäta upp 5 ml av lösningen.

- **Bägare**

Förklaring: En behållare för att mäta och hålla vätskor.

Exempelmening: Bägaren var fylld med kemikalien vi skulle arbeta med.

- **Våg**

Förklaring: Ett instrument för att mäta vikten av ett ämne.

Exempelmening: Vi vägde substratet på en digital våg innan experimentet.

- **Termometer**

Förklaring: Ett instrument för att mäta temperaturen.

Exempelmening: Termometern visade att lösningen var 25 grader Celsius.

- **Kolonn**

Förklaring: Används vid separation av ämnen i en vätskefas.

Exempelmening: I kolonnen separerades de olika komponenterna av blandningen.

Säkerhet och Hantering

- **Säkerhetsglasögon**

Förklaring: Skydd som används för att skydda ögonen vid kemiska arbeten.

Exempelmening: Vi satte på oss säkerhetsglasögon innan vi började experimentera.

- **Handskar**

Förklaring: Skyddshandskar som bärs vid arbete med kemikalier.

Exempelmening: Det är viktigt att alltid använda handskar när man hanterar farliga ämnen.

- **Avfallsbehållare**

Förklaring: En behållare för att slänga kemiskt avfall på ett säkert sätt.

Exempelmening: Vi kastade det biologiska avfallet i den speciella avfallsbehållaren.

- **Brandfilt**

Förklaring: En filt som används för att släcka små bränder.

Exempelmening: Vi hade en brandfilt tillgänglig nära laboratoriet för säkerhets skull.

- **Nöddusch**

Förklaring: En dusch för att skölja av kemikalier från huden vid olyckor.

Exempelmening: Om du får kemikalier på huden, gå genast till nödduschen.

Tags: [Okategoriserade](#)