

Werkpad 5vwo maart -mei

Chemie hoofdstuk 13 Analysemethoden

Na deze periode weet je

1. Wat de toepassing is van de mobiele en stationaire fase en verdelingsconstante binnen chromatografie (13.1)
2. Op basis van welke twee eigenschappen stoffen gescheiden worden bij chromatografie (13.1)

Na deze periode kan je

3. Berekeningen met Rf-waarde uitvoeren (13.1)
4. Berekeningen aan een zuur-basetitratie uitvoeren (13.2)
5. Bij gegeven titratiecurve een geschikte indicator kiezen (13.2)
6. Berekeningen aan een terugtitratie en aan een indirecte titratie uitvoeren (13.3)
7. Berekeningen aan een RedOx-titratie uitvoeren (13.4)

Chemie hoofdstuk 14

Na deze periode weet je

1. Wat de werking is van een warmtewisselaar (14.1)
2. De algemene samenstelling van synthesesgas (14.1)

Na deze periode kan je

3. De reactievergelijking van een kraakproces opstellen (Hfd3)
4. Berekeningen met reactiewarmte uitvoeren (Hfd7)
5. Een blokschema interpreteren en aanvullen met behulp van een omschrijving (Hfd8)
6. De verschuiving van de ligging van het evenwicht voorspellen onder invloed van veranderingen in temperatuur, druk, concentratie en volume (Hfd8)
7. Berekeningen met het rendement uitvoeren (Hfd8)
8. Een keuze maken voor een geschikte scheidingsmethode bij een gegeven proces (14.2)
9. De toepassing en de reactievergelijking opstellen van een om-estering (14.3)
10. Berekeningen met atoomeconomie uitvoeren (14.4)
11. Berekeningen met E-factor uitvoeren (14.4)
12. Twee processen vergelijken op basis van de principes van de groene chemie (Hfd8)

Dit leer je door te oefenen met de opgaven uit het boek. De toepassingsparagraaf en het voorbeeldproefwerk zijn op toetsniveau.

Relevante voorkennis haal je uit de hoofdstukken 7 Scheikunde demonstreren 8 Evenwichten.

§14.5 “Hoe krijgt een bedrijf een vergunning” hoef je niet te kennen.