

Werkpad 5vwo januari-februari

Chemie 6^e editie

Blokschema, Batch/continu, rendement, evenw, -voorwaarde, aflopend maken, groene chemie

Sterke Zuren en basen, pH-berekening, indicatoren, reacties, berekeningen

Ruimtelijke bouw, isomerie, ethers, aldehyden en ketonen, carbonzuren en aminozuren, esters, Gaschromatografie, massaspectrometrie

Metaalrooster, corrosie, Redoxreacties, Electrochemische cel

Chemie hoofdstuk 10 Geurstoffen & Smaakstoffen

Na deze periode weet je

1. de betekenis van de begrippen retentietijd en oppervlakte in de context van (gas)chromatografie (10.1)
2. op welk principe (gas)chromatografie is gebaseerd (10.1)
3. op welk principe massaspectrometrie is gebaseerd (10.2)
4. wat een condensatiereactie en wat een hydrolysereactie is (10.5)

Na deze periode kan je

5. Een (gas)chromatogram interpreteren (10.1)
6. Een massaspectrogram interpreteren (10.2)
7. Van systematische naam naar structuurformule en/of molecuulformule v.v. van ethers (10.3), aldehyden en ketonen (10.4), carbonzuren, esters, aminozuren (10.5)
8. Reactievergelijkingen opstellen van
9. Verschillende structuur- en stereoisomeren (cis/trans) tekenen en benoemen (10.3)
10. De ruimtelijke structuur van een verbinding voorspellen aan de hand van het omringingsgetal (10.3)
11. Een asymmetrisch koolstofatoom herkennen (10.6)
12. het verband aangeven tussen spiegelbeeldisomerie en symmetrie (10.6)

Chemie hoofdstuk 11 Metalen in actie

volgt

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