Vak: Fysische Chemie — credits: 5

Vakcode	CCVP23FYSCHEMIE
Naam	Fysische Chemie
Studiejaar	2026-2027
ECTS credits	5
Taal	Nederlands
Coördinator	R.A. Knigge
Werkvormen	Hoorcollege Practicum / Training Projectonderwijs
Toetsen	Fysische Chemie Theorie - Schriftelijk, organisatie ToetsCentrum Practicum - Overige toetsing

Leeruitkomsten

Deze module kent de volgende leeruitkomsten:

- Je beschrijft en voorspelt de invloed van intermoleculaire aantrekkingskrachten op fysische eigenschappen als faseovergangstemperaturen, oppervlaktespanning en viscositeit.
- Je beschrijft en berekent de warmte-effecten van faseovergangen van stoffen en temperatuurveranderingen.
- Je beschrijft de werking van enkelvoudige destillatie.
- Je voert individueel en in groepsverband op een veilige en verantwoorde wijze een eenvoudig onderzoek uit en communiceert hierover via een logboek en/of resultaten formulier volgens de geldende richtlijnen.

Inhoud

In deze module wordt de invloed van de intermoleculaire interacties op de fysische eigenschappen van stoffen, zoals viscositeit en oppervlaktespanning behandeld. Ook wordt de invloed van temperatuur op de fysische eigenschappen behandeld, met in het bijzonder destillatie. Tijdens het bijbehorende practicum wordt een eenvoudige destillatie uitgevoerd. Daarnaast wordt tijdens het project de invloed van temperatuur op viscositeit onderzocht.

Basiskennis van atoomstructuren wordt bekend verondersteld.

DAS competenties

Competentie	Niveau (I-IV)
Onderzoeken	I
Experimenteren	I
Ontwikkelen	
Beheren	
Adviseren	
Instrueren | Begeleiden | Doceren | Coachen	
Leidinggeven | Managen	
Zelfsturing	I

Opgenomen in opleiding(en)

Chemie
Chemische Technologie

School(s)

Engineering, Life Sciences & ICT

share your talent. move the world.

De ECTS onderwijscatalogus van de Hanzehogeschool Groningen wordt met de grootst mogelijke zorg samengesteld. Het is echter mogelijk dat de inhoud van de catalogus -en de daarin vervatte informatie- verouderd, incompleet of onjuist is. Aan de inhoud van de catalogus kunnen dan ook geen rechten worden ontleend.