

## Kwantumkijk op chemie (C004360)

**Cursusomvang** *(nominale waarden; effectieve waarden kunnen verschillen per opleiding)*

**Studiepunten 4.0** **Studietijd 120 u**

**Aanbodsessies en werkvormen in academiejaar 2024-2025**

A (semester 2)	Nederlands	Gent	werkcollege hoorcollege
----------------	------------	------	----------------------------

**Lesgevers in academiejaar 2024-2025**

Bultinck, Patrick	WE06	Verantwoordelijk lesgever
Hens, Zeger	WE06	Medelesgever

**Aangeboden in onderstaande opleidingen in 2024-2025**

	stptn	aanbodsessie
<a href="#">Schakelprogramma tot Master of Science in Chemistry (afstudeerrichting (Bio)Organic and Polymer Chemistry)</a>	4	A
<a href="#">Schakelprogramma tot Master of Science in Chemistry (afstudeerrichting Analytical and Environmental Chemistry)</a>	4	A
<a href="#">Schakelprogramma tot Master of Science in Chemistry (afstudeerrichting Materials and Nano Chemistry)</a>	4	A
<a href="#">Vorbereidingsprogramma tot Master of Science in Chemistry (afstudeerrichting (Bio)Organic and Polymer Chemistry)</a>	4	A
<a href="#">Vorbereidingsprogramma tot Master of Science in Chemistry (afstudeerrichting Materials and Nano Chemistry)</a>	4	A

**Onderwijstalen**

Nederlands

**Trefwoorden**

atomen en moleculen, ruimtelijke opbouw, elektronische structuur, chemische binding, kwantummechanica, stereochemie, conformatie

**Situering**

Het opleidingsonderdeel 'kwantumkijk op chemie' past binnen de leerlijn algemene chemie. Het beoogt een grondige kennis van de ruimtelijke opbouw en elektronische structuur van moleculen en de relatie tussen beide. Dit omvat een grondige kennismaking volgt met de basisbegrippen van de kwantummechanica en het gebruik ervan in het beschrijven en begrijpen van elektronische structuur en de chemische binding.

De nadruk ligt hierbij op het aanleren van algemene basiskennis waar meer gespecialiseerde leerlijnen op kunnen voortbouwen. Het opleidingsonderdeel maakt gebruik van vaardigheden in modelleren en simuleren.

**Inhoud**

- Functies en vectoren; operatoren en matrices
- De Schrödinger vergelijking
- Chemische 2-toestandssystemen
- Tijdsafhankelijke systemen
- Meer elektronsystemen
- Golfmechanica – exact oplosbare problemen
- Golfmechanica – sferische potentialen
- Kwantummechanische beschrijving van atomaire systemen
- Kwantummechanische beschrijving van moleculen

**Begincompetenties**

Het vak vereist geen specifieke begincompetenties.

## Eindcompetenties

- 1 De student heeft inzicht in de beschrijving van atomen, moleculen en de chemische binding en is vertrouwd met het taalgebruik en de bijhorende interpretaties van de concepten aan de basis ervan.
- 2 De student heeft inzicht in de wijze waarop het voorgaande leidt tot de opbouw en structuur van het Periodiek Systeem.
- 3 De student heeft inzicht in de verschillende chemische bindingstypes verworven en kan deze herkennen en correct beschrijven.
- 4 De student is vertrouwd met het concept resonantie en de precieze betekenis en toepassing ervan; hij/zij kan relevante resonantiestructuren afleiden.
- 5 De student kan de verschillende soorten isomerie herkennen, beschrijven en benoemen.
- 6 De student kan de voornaamste functionele groepen van organische moleculen herkennen en benoemen.
- 7 De IUPAC-naam van eenvoudige anorganische en organische verbindingen kunnen afleiden en van de IUPAC naam ook de bijhorende structuurformule kunnen opstellen.
- 8 De symmetrie van een molecule kunnen analyseren en toepassen bij het voorspellen van ruimtelijke eigenschappen, kristalvormen en orbitalen.
- 9 De student is vertrouwd met het begrip conformatie en kan eenvoudige conformationele analyses uitvoeren om van hieruit het dynamisch gedrag van moleculen af te leiden en te verklaren.
- 10 De student heeft inzicht in de basisprincipes van de kwantummechanica en kan ze toepassen binnen de context van 2-niveausystemen.
- 11 De student heeft inzicht in de elektronische structuur van atomen en de kwantummechanische beschrijving hiervan.
- 12 De student heeft inzicht in de chemische binding en de kwantummechanische beschrijving hiervan.
- 13 De student is in staat problemen in verband met chemische structuren op te lossen door te redeneren vanuit een kwantummechanische context.

## Creditcontractvoorwaarde

Toelating tot dit opleidingsonderdeel via creditcontract is mogelijk mits gunstige beoordeling van de competenties

## Examencontractvoorwaarde

Dit opleidingsonderdeel kan niet via examencontract gevolgd worden

## Didactische werkvormen

Werkcollege, Hoorcollege

## Studiemateriaal

Type: Syllabus

Naam: Bachelor's Quantum Theory

Richtprijs: € 20

Optioneel: nee

Taal : Engels

Aantal pagina's : 200

Beschikbaar op Ufora : Ja

Online beschikbaar : Ja

Beschikbaar in de bibliotheek : Nee

Beschikbaar via studentenvereniging : Nee

## Referenties

- Leonard Susskind and Art Friedman, Quantum Mechanics, the theoretical minimum. Penguin books, UK, 2015. ISBN 9780141977812 (ongeveer 15 EUR) – optioneel.
- Colleges (video) uit dit boek op , iTunes of Youtube (gratis) – verplicht te bekijken.

## Vakinhoudelijke studiebegeleiding

## Evaluatiemomenten

periodegebonden evaluatie

## Evaluatievormen bij periodegebonden evaluatie in de eerste examenperiode

Schriftelijke evaluatie met open vragen

(Goedgekeurd)

**Evaluatievormen bij periodegebonden evaluatie in de tweede examenperiode**

Schriftelijke evaluatie met open vragen

**Evaluatievormen bij niet-periodegebonden evaluatie****Tweede examenkans in geval van niet-periodegebonden evaluatie**

Niet van toepassing

**Toelichtingen bij de evaluatievormen**

Het examen betreft zowel een deel met theorievragen als een deel oefeningen.

**Eindscoreberekening**

Het luik theorievragen telt voor 40% mee, de oefeningen voor 60%.