

## CHƯƠNG TRÌNH ĐÀO TẠO NGÀNH HÓA HỌC

**Khóa tuyển: 2020**

(Ban hành kèm theo Quyết định số 1503/QĐ-KHTN ngày 29/6/2022  
của Hiệu trưởng Trường Đại học Khoa học tự nhiên, ĐHQG-HCM)

### 1. Thông tin chung về chương trình đào tạo

1.1. Tên ngành đào tạo:

- Tiếng Việt: Hóa học
- Tiếng Anh: Chemistry

1.2. Mã ngành đào tạo: 7440112

1.3. Trình độ đào tạo: Đại học.

1.4. Tên chương trình: Cử nhân Hóa học chương trình tài năng

1.5. Loại hình đào tạo: Chính quy

1.6. Thời gian đào tạo: 4 năm

1.7. Tên văn bằng sau khi tốt nghiệp:

- Tên tiếng Việt: Cử nhân Hóa học chương trình tài năng
- Tên tiếng Anh: Bachelor of Science in Chemistry – Honor Program

1.8. Ngôn ngữ giảng dạy: Tiếng Việt, tăng cường Tiếng Anh

1.9. Nơi đào tạo:

- Cơ sở 1: 227 Nguyễn Văn Cừ, P4, Q5, Thành phố Hồ Chí Minh.
- Cơ sở 2: Phường Linh Trung, Thành phố Thủ Đức, Thành phố Hồ Chí Minh.

### 2. Mục tiêu đào tạo

2.1. Mục tiêu chung

Đào tạo các Cử nhân Hóa học có kiến thức hóa học cơ bản cũng như kỹ năng thực hành sâu rộng và có phương pháp luận vững chắc để có thể vận dụng kiến thức hóa học hướng tới một nền kinh tế tri thức, đóng góp tích cực cho sự phát triển của khoa học và công nghệ. Chương trình cung cấp cho sinh viên kỹ năng làm việc độc lập, chủ động, khả năng phát hiện và giải quyết vấn đề một cách logic, sáng tạo, kỹ năng lãnh đạo. Sinh viên tốt nghiệp có khả năng cạnh tranh trong môi trường làm việc trong nước cũng như thị trường lao động toàn cầu.

2.2. Mục tiêu cụ thể

Đào tạo Cử nhân Hóa học với những năng lực và phẩm chất sau:

STT	Ký hiệu mục tiêu (MT hoặc G)	Nội dung
<b>KIẾN THỨC</b>		
1	G1	Có các kiến thức cơ bản về toán học và khoa học tự nhiên, khoa học xã hội áp dụng trong lĩnh vực hóa học.
2	G2	Có các kiến thức hóa học cơ bản và nâng cao, kiến thức cốt lõi các quá trình hóa học, phương pháp luận vững chắc, kỹ năng thực hành tốt, sử dụng thành thạo thiết bị hiện đại, có khả năng vận dụng và triển khai thực hiện các vấn đề có liên quan đến hóa học trong thực tế.
<b>KỸ NĂNG</b>		
3	G3	Có khả năng nghiên cứu, thiết lập quy trình và phát triển các sản phẩm trong lĩnh vực hóa học. Tiếp cận nhanh với các kiến thức mới, hiện đại đóng góp tích cực cho sự phát triển của khoa học và công nghệ
4	G4	Có kỹ năng làm việc độc lập, chủ động, khả năng phát hiện và giải quyết vấn đề một cách logic, sáng tạo, kỹ năng lãnh đạo, có khả năng cạnh tranh trong môi trường làm việc trong nước cũng như trên thị trường lao động toàn cầu.
5	G5	Có khả năng sử dụng thành thạo tiếng Anh trong giao tiếp và chuyên ngành.
<b>THÁI ĐỘ</b>		
6	G6	Có phẩm chất đạo đức tốt, có ý thức cống hiến cho sự nghiệp xây dựng và bảo vệ tổ quốc và tự rèn luyện nâng cao phẩm chất chính trị, tự tin và trung thực khoa học.
<b>TRÁCH NHIỆM NGHỀ NGHIỆP</b>		
7	G7	Có lòng say mê khoa học và tự hoàn thiện và nâng cao năng lực chuyên môn, nghiên cứu.

2.3. Chuẩn đầu ra (CDR) của chương trình đào tạo (*được cụ thể hóa từ mục tiêu cụ thể*)

Thứ tự các CDR	Ký hiệu CDR (CCT hoặc ELO)	Nội dung CDR	Mức độ đạt được của CDR (theo thang đánh giá Bloom)*	Liên kết giữa CDR và mục tiêu CTĐT
<b>KIẾN THỨC</b>				
1	ELO1.1	Khả năng áp dụng được các kiến thức khoa học cơ bản tự nhiên và xã hội, kiến thức hóa học cơ sở và chuyên ngành làm nền tảng để giải quyết các vấn đề thực tiễn trong ngành Hóa học.	3	G1
2	ELO2.1	Khả năng vận dụng và phân tích được các kiến thức khoa học chuyên sâu về các lĩnh vực trong ngành Hóa học như: Hóa Hữu cơ, Hóa Vô cơ, Hóa Lý, Hóa Phân tích, Hóa Polyme và Hóa Dược (kiến thức và lập luận khoa học)	3.5	G2
<b>KỸ NĂNG</b>				
3	ELO3.1	Khả năng ứng dụng thành thạo tin học căn bản và tin học dùng trong hóa học trong giao tiếp xã hội và hoạt động nghề nghiệp.	3	G3
4	ELO3.2	Khả năng sử dụng thành thạo các dụng cụ, công cụ cần thiết và kỹ thuật phòng thí nghiệm trong giải quyết vấn đề liên quan đến hóa học.	4	G3
5	ELO4.1	Khả năng tư duy hiệu quả và nghiên cứu phát triển nhằm định hướng cho nghiên cứu của bản thân và ý thức được việc tự học tập, tự nghiên cứu và học tập suốt đời từ đó có khả năng tiếp cận với những hướng phát triển mới và kết nối giữa nghiên cứu quy mô PTN với phát triển ứng dụng;	4.0	G4
6	ELO4.2	Khả năng tổ chức, sắp xếp công việc và làm việc độc lập; giao tiếp hiệu	4.0	G4

Thứ tự các CDR	Ký hiệu CDR (CCT hoặc ELO)	Nội dung CDR	Mức độ đạt được của CDR (theo thang đánh giá Bloom)*	Liên kết giữa CDR và mục tiêu CTĐT
		qua, tự tin trong môi trường làm việc nhóm, thích ứng với sự thay đổi khi đổi môi trường làm việc.		
7	ELO5.1	Khả năng sử dụng thành thạo tiếng Anh tổng quát.	3	G5
8	ELO5.2	Khả năng sử dụng thành thạo tiếng Anh chuyên ngành.	4.0	G5
<b>THÁI ĐỘ</b>				
8	ELO6.1	Kiến thức văn hóa và đạo đức nghề nghiệp, trung thực trong khoa học, trách nhiệm trong công việc và tôn trọng các kết quả nghiên cứu khoa học.	3.5	G6
9	ELO6.2	Ý thức công dân, hiểu biết và tôn trọng luật pháp, ý thức được cống hiến cho sự nghiệp xây dựng và bảo vệ tổ quốc	3.5	G6
<b>TRÁCH NHIỆM NGHỀ NGHIỆP</b>				
10	ELO7.1	Khả năng phân tích, đánh giá bối cảnh xã hội có liên quan đến ngành nghề, hiểu biết các vấn đề kinh tế - xã hội để định hướng phát triển nghề nghiệp.	3.5	G7
11	ELO7.1	Khả năng tự học tập, tích lũy kiến thức, kinh nghiệm để nâng cao trình độ.	3.5	G7
12	ELO7.3	Khả năng thiết kế, tiến hành thực nghiệm, phân tích để cho ra sản phẩm mới và dần hoàn thiện chúng.	4.0	G7

#### 2.4. Cơ hội nghề nghiệp/công việc người học có thể đảm nhận

Cử nhân Hóa học có khả năng tham gia giải quyết tất cả các vấn đề liên quan đến hóa học như hóa chất, thực phẩm, dược phẩm, môi trường, y tế, vật liệu... tại các viện nghiên cứu, trung tâm kiểm nghiệm, đơn vị sản xuất, công ty kinh doanh khoa học kỹ

thuật, các trường đại học, cao đẳng và trung học với vai trò như nhà nghiên cứu và phát triển, kiểm nghiệm, kinh doanh, quản lý, giảng viên.

3. **Khối lượng kiến thức toàn khoá: 137** (không kể môn GDQP, GDTC, Tin học cơ sở và ngoại ngữ tổng quát).

4. **Đối tượng tuyển sinh:** theo Quy chế Tuyển sinh của Bộ Giáo dục và Đào tạo và Đại học Quốc gia Thành phố Hồ Chí Minh.

5. **Quy trình đào tạo, điều kiện tốt nghiệp.**

### 5.1. Quy trình đào tạo

Căn cứ Quy chế học vụ đào tạo đại học và cao đẳng hệ chính quy theo hệ thống tín chỉ ban hành kèm theo Quyết định số 1227/QĐ-KHTN ngày 12 tháng 7 năm 2018 của Hiệu trưởng Trường Đại học Khoa học Tự nhiên - ĐHQG-HCM.

### 5.2. Điều kiện tốt nghiệp

Sinh viên phải đồng thời thỏa các điều kiện sau đây:

- Tích lũy đủ số tín chỉ của khối kiến thức giáo dục đại cương và giáo dục chuyên nghiệp như đã mô tả ở mục 6 và mục 7 của CTĐT này, đồng thời thỏa các điều kiện tại Điều 28 Quy chế học vụ đào tạo đại học và cao đẳng hệ chính quy theo hệ thống tín chỉ ban hành kèm theo Quyết định số 1227/QĐ-KHTN ngày 12 tháng 7 năm 2018 của Hiệu trưởng Trường Đại học Khoa học Tự nhiên - ĐHQG-HCM;
- Có kết quả học tập toàn khóa từ 7.0 trở lên;
- Chuẩn ngoại ngữ đầu ra của sinh viên tốt nghiệp trình độ đại học hệ chính quy chương trình CNTT phải đạt tối thiểu bậc 3/6 theo khung năng lực ngoại ngữ 6 bậc dùng cho Việt Nam được quy định tại Thông tư số 01/2014/TT-BGDĐT ngày 24 tháng 01 năm 2014 của Bộ Giáo dục và Đào tạo về Khung năng lực ngoại ngữ 6 bậc dùng cho Việt Nam.

### 6. Cấu trúc chương trình đào tạo

STT	KHỐI KIẾN THỨC		SỐ TÍN CHỈ (TC)			Tổng số TC tích lũy khi tốt nghiệp (1+2+3+4)
			Bắt buộc	Tự chọn	Tổng cộng	
1	Giáo dục đại cương (không kể môn GDQP, GDTC, tin học cơ sở và ngoại ngữ) (1)		46	4	50	137
2	Giáo dục chuyên nghiệp	Cơ sở ngành (2)	54	0	54	
		Chuyên ngành (3)	13	10	23	
		Tốt nghiệp (4)	10	0	10	

## 7. Nội dung chương trình đào tạo

### 7.1. Kiến thức giáo dục đại cương

Tích lũy tổng cộng 50 TC (không kể Giáo dục thể chất, Giáo dục quốc phòng, ngoại ngữ và tin học).

#### 7.1.1. Lý luận chính trị - Pháp luật

STT	MÃ HỌC PHẦN	TÊN HỌC PHẦN	SỐ TC	SỐ TIẾT			Loại học phần	Ghi chú
				Lý thuyết	Thực hành	Bài tập		
1	BAA00003	Tư tưởng Hồ Chí Minh	2	30	0	0	BB	
2	BAA00004	Pháp luật đại cương	3	45	0	0	BB	
3	BAA00101	Triết học Mác - Lênin	3	45	0	0	BB	
4	BAA00102	Kinh tế chính trị Mác - Lênin	2	30	0	0	BB	
5	BAA00103	Chủ nghĩa xã hội khoa học	2	30	0	0	BB	
6	BAA00104	Lịch sử Đảng Cộng sản Việt Nam	2	30	0	0	BB	
<b>TỔNG CỘNG</b>			<b>14</b>					

#### 7.1.2. Khoa học xã hội – Kinh tế - Kỹ năng

STT	MÃ HỌC PHẦN	TÊN HỌC PHẦN	SỐ TC	SỐ TIẾT			Loại học phần	Ghi chú
				Lý thuyết	Thực hành	Bài tập		
1	BAA00005	Kinh tế đại cương	2	30	0	0	TC	chọn 1 trong 3 học phần
2	BAA00006	Tâm lý đại cương	2	30	0	0	TC	
3	BAA00007	Phương pháp luận sáng tạo	2	30	0	0	TC	
<b>TỔNG CỘNG</b>			<b>2</b>					

#### 7.1.3. Toán - Khoa học tự nhiên - Công nghệ - Môi trường

STT	MÃ HỌC PHẦN	TÊN HỌC PHẦN	SỐ TC	SỐ TIẾT			Loại học phần	Ghi chú
				Lý thuyết	Thực hành	Bài tập		
1	BIO00001	Sinh đại cương 1	3	45	0	0	BB	
2	CHE00001	Hoá đại cương 1	3	30	0	30	BB	
3	CHE00002	Hoá đại cương 2	3	30	0	30	BB	
4	CHE00010	Giới thiệu ngành Hóa học	2	15	0	30	BB	
5	CHE00081	TT Hoá đại cương 1	2	0	60	0	BB	
6	ENV00001	Môi trường đại cương	2	30	0	0	BB	

STT	MÃ HỌC PHẦN	TÊN HỌC PHẦN	SỐ TC	SỐ TIẾT			Loại học phần	Ghi chú
				Lý thuyết	Thực hành	Bài tập		
7	MTH00001	Vi tích phân 1C	3	45	0	0	BB	
8	MTH00002	Toán cao cấp C	3	45	0	0	BB	
9	MTH00040	Xác suất thống kê	3	45	0	0	BB	
10	PHY00001	Vật lý đại cương 1 (Cơ-nhiệt)	3	45	0	0	BB	
11	PHY00002	Vật lý đại cương 2 (Điện từ-Quang)	3	45	0	0	BB	
12	PHY00081	Thực tập vật lý đại cương.	2	0	60	0	BB	
13	BIO00081	Thực tập Sinh đại cương 1	1	0	30	0	TC	Chọn 2TC trong các môn học này
14	BIO00002	Sinh đại cương 2	3	45	0	0	TC	
15	BIO00082	Thực tập Sinh đại cương 2	1	0	30	0	TC	
16	CHE00011	An toàn phòng thí nghiệm	2	15	0	30	TC	
17	CHE00012	Tin học cho hoá học	2	15	30	0	TC	
<b>TỔNG CỘNG</b>			<b>34</b>					

**7.1.4. Tin học (không tính vào điểm trung bình, ngoại trừ nhóm ngành Công nghệ thông tin)**

STT	MÃ HỌC PHẦN	TÊN HỌC PHẦN	SỐ TC	SỐ TIẾT			Loại học phần	Ghi chú
				Lý thuyết	Thực hành	Bài tập		
1	CSC00003	Tin học cơ sở	3	15	60	0	BB	
<b>TỔNG CỘNG</b>			<b>3</b>					

**7.1.5. Ngoại ngữ (không tính vào điểm trung bình)**

STT	MÃ HỌC PHẦN	TÊN HỌC PHẦN	SỐ TC	SỐ TIẾT			Loại học phần	Ghi chú
				Lý thuyết	Thực hành	Bài tập		
1	BAA00011	Anh văn 1	3	30	30	0	BB	Không tính vào điểm TBTL
2	BAA00012	Anh văn 2	3	30	30	0	BB	
3	BAA00013	Anh văn 3	3	30	30	0	BB	
4	BAA00014	Anh văn 4	3	30	30	0	BB	
<b>TỔNG CỘNG</b>			<b>12</b>					

**7.1.6. Giáo dục thể chất (không tính vào điểm trung bình)**

STT	MÃ HỌC PHẦN	TÊN HỌC PHẦN	SỐ TC	SỐ TIẾT			Loại học phần	Ghi chú
				Lý thuyết	Thực hành	Bài tập		
1	BAA00021	Thể dục 1	2	15	30	0	BB	Không tính vào điểm TBTL
2	BAA00022	Thể dục 2	2	15	30	0	BB	
<b>TỔNG CỘNG</b>			<b>8</b>					

**7.1.7. Giáo dục quốc phòng- an ninh (không tính vào điểm trung bình)**

STT	MÃ HỌC PHẦN	TÊN HỌC PHẦN	SỐ TC	SỐ TIẾT			Loại học phần	Ghi chú
				Lý thuyết	Thực hành	Bài tập		
1	BAA00030	Giáo dục quốc phòng	4				BB	Không tính vào điểm TBTL
<b>TỔNG CỘNG</b>			<b>4</b>					

**7.2. Kiến thức giáo dục chuyên nghiệp**

**7.2.1. Kiến thức cơ sở ngành:** Tích lũy tổng cộng 54 tín chỉ từ các học phần theo bảng sau đây:

STT	MÃ HỌC PHẦN	TÊN HỌC PHẦN	SỐ TC	SỐ TIẾT			Loại học phần	Ghi chú
				Lý thuyết	Thực hành	Bài tập		
1	CHE10002	Hóa hữu cơ 1	3	30	0	30	BB	
2	CHE10003	Hóa hữu cơ 2	4	45	0	30	BB	
3	CHE10004	Hóa lượng tử	2	30	0	0	BB	
4	CHE10005	Hóa lý 1	3	15	0	60	BB	
5	CHE10006	Hóa lý 2	3	30	0	30	BB	
6	CHE10007	Hóa phân tích 1	4	45	0	30	BB	
7	CHE10008	Hóa phân tích 2	3	30	0	30	BB	
8	CHE10009	Hóa vô cơ 1	4	45	0	30	BB	
9	CHE10010	Hóa vô cơ 2	3	30	0	30	BB	
10	CHE10011	Thực tập hóa hữu cơ 1	2	0	60	0	BB	
11	CHE10012	Thực tập hóa hữu cơ 2	2	0	60	0	BB	
12	CHE10013	Thực tập hóa lý 1	2	0	60	0	BB	
13	CHE10014	Thực tập hóa lý 2	2	0	60	0	BB	
14	CHE10015	Thực tập hóa phân tích 1	2	0	60	0	BB	
15	CHE10016	Thực tập hóa phân tích 2	2	0	60	0	BB	
16	CHE10017	Thực tập hóa vô cơ 1	2	0	60	0	BB	



STT	MÃ HỌC PHẦN	TÊN HỌC PHẦN	SỐ TC	SỐ TIẾT			Loại học phần	Ghi chú
				Lý thuyết	Thực hành	Bài tập		
17	CHE10018	Thực tập hóa vô cơ 2	2	0	60	0	BB	
18	CHE10024	Anh văn chuyên ngành 1	2	30	0	0	BB	
19	CHE10025	Anh văn chuyên ngành 2	2	30	0	0	BB	
20	CHE10026	Các phương pháp phân tích vật liệu	2	15	0	30	BB	
21	CHE10027	Các phương pháp phổ nghiệm	3	30	0	30	BB	
<b>TỔNG CỘNG</b>			<b>54</b>					

### 7.2.2. Kiến thức chuyên ngành

Kiến thức chuyên ngành bao gồm: các học phần bắt buộc, các học phần tự chọn và học phần tốt nghiệp.

a. *Học phần bắt buộc: Tích lũy tổng cộng 13 tín chỉ.*

STT	MÃ HỌC PHẦN	TÊN HỌC PHẦN	SỐ TC	SỐ TIẾT			Loại học phần	Ghi chú
				Lý thuyết	Thực hành	Bài tập		
<b>Sinh viên tích lũy 08 TC trong số 12 học phần sau</b>								
1	CHE10105	Tổng hợp hữu cơ	2	30	0	0	TC	
2	CHE10106	Hợp chất thiên nhiên	2	30	0	0	TC	
3	CHE10202	Hóa học xúc tác	2	30	0	0	TC	
4	CHE10203	Động học điện hóa	2	15	0	30	TC	
5	CHE10301	Phổ nguyên tử	2	30	0	0	TC	
6	CHE10303	Phân tích sắc ký	2	30	0	0	TC	
7	CHE10403	Tổng hợp vô cơ	2	30	0	0	TC	
8	CHE10408	Các phương pháp phân tích vật liệu vô cơ	2	30	0	0	TC	
9	CHE10501	Tổng hợp polyme	2	30	0	0	TC	
10	CHE10502	Cấu tạo, tính chất polyme	2	30	0	0	TC	
11	CHE10601	Hóa dược	2	30	0	0	TC	
12	CHE10608	Các phương pháp phát hiện và phát triển thuốc	2	30	0	0	TC	
<b>Sinh viên tích lũy 5 TC của hai học phần bắt buộc sau</b>								
13	CHE10785	Phương pháp nghiên cứu khoa học	3	15	75	0	BB	
14	CHE10023	Thực tập thực tế	2	0	60	0	BB	
<b>TỔNG CỘNG</b>			<b>13</b>					

b. **Học phần tự chọn: Sinh viên tích lũy 10 tín chỉ tự chọn, trong đó phải có tối thiểu 1 môn Thực hành chuyên ngành (THCN) làm môn tự chọn.**

STT	MÃ HỌC PHẦN	TÊN HỌC PHẦN	SỐ TC	SỐ TIẾT			Loại học phần	Ghi chú
				Lý thuyết	Thực hành	Bài tập		
1	CHE10019	Hóa học ứng dụng 1	2	30	0	0	TC	
2	CHE10020	Hóa học ứng dụng 2	2	30	0	0	TC	
3	CHE10021	Hóa học ứng dụng 3	2	30	0	0	TC	
4	CHE10022	Thực hành Hóa học ứng dụng	2	0	60	0	TC	
5	CHE10023	Thực tập thực tế	2	0	60	0	TC	
6	CHE10028	Thiết kế thí nghiệm	2	7.5	30	15	TC	
7	CHE10101	Hóa học lập thể hữu cơ	2	30	0	0	TC	
8	CHE10102	Cơ chế phản ứng hữu cơ 1	2	30	0	0	TC	
9	CHE10103	Cơ chế phản ứng hữu cơ 2	2	30	0	0	TC	
10	CHE10104	Thực hành hoá hữu cơ chuyên ngành	2	0	60	0	TC	THCN
11	CHE10121	Kỹ thuật hóa hữu cơ	2	30	0	0	TC	
12	CHE10122	Phân tích hữu cơ	2	30	0	0	TC	
13	CHE10123	Hợp chất dị vòng	2	30	0	0	TC	
14	CHE10124	Tinh dầu	2	30	0	0	TC	
15	CHE10126	Tổng hợp hóa dầu	2	30	0	0	TC	
16	CHE10127	Các phương pháp phổ nghiệm nâng cao	2	30	0	0	TC	
17	CHE10128	Hóa thực phẩm	2	30	0	0	TC	
18	CHE10129	Hóa dược đại cương	2	30	0	0	TC	
19	CHE10130	Hóa hữu cơ ứng dụng 1	2	30	0	0	TC	
20	CHE10131	Hóa hữu cơ ứng dụng 2	2	30	0	0	TC	
21	CHE10132	Thực hành kiểm nghiệm thuốc	3	30	30	0	TC	
22	CHE10133	Công nghệ hương liệu và mỹ phẩm	2	30	0	0	TC	
23	CHE10201	Hóa lượng tử ứng dụng	2	30	0	0	TC	
24	CHE10204	Thực hành hóa lý chuyên ngành 1	2	0	60	0	TC	THCN
25	CHE10205	Thực hành hóa lý chuyên ngành 2	2	0	60	0	TC	THCN
26	CHE10206	Hóa lý hữu cơ	2	30	0	0	TC	
27	CHE10220	Hóa học dầu mỏ	2	30	0	0	TC	
28	CHE10221	PP tính ứng dụng trong hóa học	2	30	0	0	TC	
29	CHE10222	Điện hóa học ứng dụng	3	45	0	0	TC	
30	CHE10223	Ứng dụng vi tính trong hóa học	3	30	30	0	TC	
31	CHE10224	Phân tích ô nhiễm môi trường khí	2	30	0	0	TC	

STT	MÃ HỌC PHẦN	TÊN HỌC PHẦN	SỐ TC	SỐ TIẾT			Loại học phần	Ghi chú
				Lý thuyết	Thực hành	Bài tập		
32	CHE10225	Thực tập PT ô nhiễm môi trường khí	2	0	60	0	TC	
33	CHE10226	TT Hóa lý chuyên ngành - Hóa tính toán	2	0	60	0	TC	
34	CHE10227	Hoá học nano	2	30	0	0	TC	
35	CHE10228	Năng lượng bền vững	2	30	0	0	TC	
36	CHE10302	Phân tích trắc quang	2	30	0	0	TC	
37	CHE10304	Phân tích điện hóa	2	30	0	0	TC	
38	CHE10305	Thực hành phân tích quang phổ	2	0	60	0	TC	THCN
39	CHE10306	Thực hành phân tích điện hóa và sắc ký	2	0	60	0	TC	THCN
40	CHE10320	Xử lý mẫu	2	30	0	0	TC	
41	CHE10321	Xử lý thống kê trong hóa học	2	30	0	0	TC	
42	CHE10322	Hoá môi trường	3	45	0	0	TC	
43	CHE10323	Phân tích kỹ thuật	2	30	0	0	TC	
44	CHE10324	Thực tập phân tích kỹ thuật	2	0	60	0	TC	
45	CHE10325	Kiểm nghiệm thực phẩm	2	30	0	0	TC	
46	CHE10326	Kiểm nghiệm dược phẩm	2	30	0	0	TC	
47	CHE10327	Phân tích Hoá sinh	2	30	0	0	TC	
48	CHE10328	Hoá học nước thải - Kỹ thuật xử lý nước	2	30	0	0	TC	
49	CHE10329	Hoá thực vật 1	2	30	0	0	TC	
50	CHE10330	Thiết bị phân tích	2	30	0	0	TC	
51	CHE10401	Hóa học chất rắn	2	30	0	0	TC	
	CHE10402	Phức chất	2	30	0	0	TC	
52	CHE10404	Thực hành hóa vô cơ chuyên ngành 1	2	0	60	0	TC	THCN
54	CHE10405	Thiết bị các công nghệ hóa học	2	30	0	0	TC	
55	CHE10420	Các phương pháp tuyến	2	30	0	0	TC	
56	CHE10421	Giản đồ pha	2	30	0	0	TC	
57	CHE10422	Kỹ thuật tiến hành phản ứng hóa học	2	30	0	0	TC	
58	CHE10423	Hóa nước	2	30	0	0	TC	
59	CHE10424	Hoá học cơ kim	2	30	0	0	TC	
60	CHE10425	Chiết bằng dung môi	2	30	0	0	TC	
61	CHE10426	Vật liệu vô cơ	2	30	0	0	TC	
62	CHE10427	Thực tập hóa vô cơ chuyên ngành 2	2	0	60	0	TC	
63	CHE10428	Lý thuyết đối xứng và lý thuyết nhóm ứng dụng trong hóa học	2	30	0	0	TC	

STT	MÃ HỌC PHẦN	TÊN HỌC PHẦN	SỐ TC	SỐ TIẾT			Loại học phần	Ghi chú
				Lý thuyết	Thực hành	Bài tập		
64	CHE10503	Kỹ thuật gia công polyme	2	30	0	0	TC	
65	CHE10504	Thực hành polymer 1	2	0	60	0	TC	THCN
66	CHE10505	Phân tích polyme	2	30	0	0	TC	
67	CHE10506	Thực hành polymer 2	2	0	60	0	TC	THCN
68	CHE10520	(Nano) composit polyme	2	30	0	0	TC	
69	CHE10521	Phụ gia polyme	2	30	0	0	TC	
70	CHE10522	Cao su, keo dán và chất tạo màng	2	30	0	0	TC	
71	CHE10523	Polyme cao cấp	2	30	0	0	TC	
72	CHE10524	Biến tính polyme	2	30	0	0	TC	
73	CHE10525	Hỗn hợp polyme	2	30	0	0	TC	
74	CHE10526	Quản trị, phát triển bao bì	2	30	0	0	TC	
75	CHE10527	Hóa học polyme: khái niệm và ứng dụng	2	30	0	0	TC	
76	CHE10602	Hóa sinh	2	30	0	0	TC	
77	CHE10603	Tổng hợp hóa dược	2	30	0	0	TC	
78	CHE10606	Thực hành chuyên ngành hóa dược	2	0	60	0	TC	THCN
79	CHE10620	Dược động học	2	30	0	0	TC	
80	CHE10621	Độc chất học	2	30	0	0	TC	
81	CHE10622	Kiểm nghiệm dược liệu	2	30	0	0	TC	
82	CHE10623	Thực tập kiểm nghiệm dược liệu	2	0	60	0	TC	
83	CHE10624	Tổng hợp tá dược	2	30	0	0	TC	
84	CHE10625	Thực phẩm chức năng	2	30	0	0	TC	
85	CHE10626	Mối quan hệ giữa cấu trúc và tác dụng sinh học	2	30	0	0	TC	
86	CHE10627	Tổng hợp thuốc thông minh	2	30	0	0	TC	
87	CHE10628	Các phương pháp phát triển thuốc	2	30	0	0	TC	
88	CHE10629	Bán tổng hợp thuốc	2	30	0	0	TC	
89	CHE10630	Thiết kế dược phẩm bằng máy tính	2	15	30	0	TC	
90	CHE10631	Tổng hợp bất đối xứng để điều chế các hợp chất có hoạt tính sinh học	2	30	0	0	TC	
<b>TỔNG CỘNG</b>								

c. *Học phần tốt nghiệp*

STT	MÃ HỌC PHẦN	TÊN HỌC PHẦN	SỐ TC	SỐ TIẾT			Loại học phần	Ghi chú
				Lý thuyết	Thực hành	Bài tập		
1	CHE10700	Khóa luận tốt nghiệp	10	0	300	0	BB	
<b>TỔNG CỘNG</b>			<b>10</b>					

8. Dự kiến kế hoạch giảng dạy/cấu trúc chương trình dạy học, liên kết giữa học phần và chuẩn đầu ra chương trình đào tạo

Học kỳ	Mã học phần	Tên học phần	Số tín chỉ	Mức độ đạt được của CĐR (theo thang đánh giá Bloom)	Liên kết giữa học phần và CĐR CTĐT
1	CSC00003	Tin học cơ sở	3	3.5	ELO3.1
	MTH00001	Vi tích phân 1C	3	3	ELO1.1
	CHE00001	Hóa đại cương 1	3	3	ELO1.1 ELO5.1 ELO4.1 ELO4.2
	CHE00002	Hóa đại cương 2	3	3	ELO1.1 ELO5.1 ELO4.1 ELO4.2
	CHE00010	Giới thiệu ngành Hoá học	2	2.5	ELO1.1 ELO4.1 ELO6.1 ELO4.2
	BAA00011	Anh văn 1	3	2.5	ELO5.1
	BIO00001	Sinh đại cương 1	3	3	ELO1.1
	PHY00001	Vật lý đại cương 1 (Cơ-nhiệt)	3	3	ELO1.1
	BAA00021	Thể dục 1	2	3	ELO1.1, ELO6.2
	BAA00030	Giáo dục quốc phòng - An ninh	4	3	ELO1.1, ELO6.2
		Tổng cộng	23		
2	BAA00101	Triết học Mác - Lênin	3	3.5	ELO6.2
	BAA00102	Kinh tế chính trị Mác - Lênin	2	3.5	ELO6.2
	CHE00081	Thực hành Hóa ĐC 1	2	2.5	ELO1.1 ELO2.1 ELO3.2 ELO7.1 ELO7.2

Học kỳ	Mã học phần	Tên học phần	Số tín chỉ	Mức độ đạt được của CĐR (theo thang đánh giá Bloom)	Liên kết giữa học phần và CĐR CTĐT
					ELO7.3
	ENV00001	Môi trường đại cương	2	3	ELO1.1 ELO6.2
	BAA00012	Anh văn 2	3	2.5	ELO5.1
	MTH00002	Toán cao cấp C	3	3	ELO1.1
	PHY00002	Vật lý đại cương 2 (Điện từ-Quang)	3	3	ELO1.1
	MTH00040	Xác suất thống kê	3	3	ELO1.1
	CHE00012	Tin học cho Hóa học	2	3	ELO1.1 ELO2.1 ELO3.1
	BIO00081	Thực hành Sinh đại cương 1	1	2.5	ELO1.1
	BIO00002	Sinh đại cương 2	3	3	ELO1.1
	BIO00082	Thực hành Sinh đại cương 2	1	2.5	ELO1.1
	CHE00011	An toàn phòng thí nghiệm	2	3	ELO1.1 ELO2.1 ELO3.1 ELO4.2
	BAA00022	Thẻ dực 2	2	3.5	ELO1.1, ELO6.2
		Tổng cộng	<b>23</b>		
3	BAA00013	Anh văn 3	3	2.5	ELO5.1
	PHY00081	Thực hành Vật lý ĐC	2	2.5	ELO1.1 ELO3.2
	BAA00005	Kinh tế đại cương	2	3	ELO6.2
	BAA00007	Phương pháp luận sáng tạo	2	3	ELO6.2
	BAA00006	Tâm lý đại cương	2	3	ELO6.2
	CHE10004	Hóa lượng tử	2	2.5	ELO1.1 ELO3.2
	CHE10007	Hóa Phân tích 1	4	3	ELO1.1 ELO5.1 ELO4.2
	CHE10009	Hóa vô cơ 1	4	3	ELO1.1 ELO5.1 ELO4.2
	CHE10017	Thực hành hóa vô cơ 1	2	3	ELO1.1 ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO6.1 ELO7.3

Học kỳ	Mã học phần	Tên học phần	Số tín chỉ	Mức độ đạt được của CĐR (theo thang đánh giá Bloom)	Liên kết giữa học phần và CĐR CTĐT
	CHE10005	Hóa lý 1	3	3	ELO1.1 ELO5.1 ELO4.2
			<b>23</b>		
4	BAA00014	Anh văn 4	3	2.5	ELO5.1
	CHE10008	Hóa Phân tích 2	3	3	ELO1.1 ELO5.1 ELO4.2
	CHE10015	Thực hành hóa phân tích 1	2	3	ELO1.1 ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO6.1 ELO7.1 ELO7.2
	CHE10011	Thực hành hóa hữu cơ 1	2	3	ELO1.1 ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO6.1 ELO7.3
	CHE10010	Hóa vô cơ 2	3	3	ELO1.1 ELO5.1 ELO4.2
	CHE10018	Thực hành hóa vô cơ 2	2	3	ELO1.1 ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO6.1 ELO7.3
	CHE10013	Thực hành hóa lý 1	2	3	ELO1.1 ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO6.1 ELO7.1 ELO7.2
	CHE10002	Hóa hữu cơ 1	3	3	ELO1.1 ELO5.1 ELO4.2
	CHE10027	Các phương pháp phổ nghiệm	3	3	ELO1.1 ELO5.1 ELO4.2

Học kỳ	Mã học phần	Tên học phần	Số tín chỉ	Mức độ đạt được của CĐR (theo thang đánh giá Bloom)	Liên kết giữa học phần và CĐR CTĐT
	CHE10024	Anh văn chuyên ngành 1	2	3.5	ELO5.2
			<b>23</b>		
5	BAA00004	Pháp luật đại cương	3	3	ELO6.2
	BAA00104	Lịch sử Đảng Cộng sản Việt Nam	2	3	ELO6.2
	BAA00003	Tư tưởng Hồ Chí Minh	2	3	ELO6.2
	BAA00103	Chủ nghĩa xã hội khoa học	2	3	ELO6.2
	CHE10006	Hóa lý 2	3	3	ELO1.1 ELO5.1 ELO4.2
	CHE10014	Thực hành hóa lý 2	2	3	ELO1.1 ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO6.1 ELO7.1 ELO7.2
	CHE10016	Thực hành hóa phân tích 2	2	3	ELO1.1 ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO6.1 ELO7.1 ELO7.2
	CHE10003	Hóa hữu cơ 2	4	3	ELO1.1 ELO5.1 ELO4.2
	CHE10012	Thực hành hóa hữu cơ 2	2	3	ELO1.1 ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO6.1 ELO7.3
	CHE10026	Các phương pháp phân tích vật liệu	2	3	ELO1.1 ELO5.1 ELO4.2
	CHE10025	Anh văn chuyên ngành 2	2	4.0	ELO5.2
			<b>24</b>		
6, 7	<b>Học kỳ 6 và 7 (Chọn 4 trong 12 môn lý thuyết và 1 trong 9 môn thực hành chuyên sâu của ngành) + môn Thực tập thực tế + môn PP NCKH + các môn tự chọn khác</b>				
	CHE10105	Tổng hợp hữu cơ	2	3.5	ELO2.1



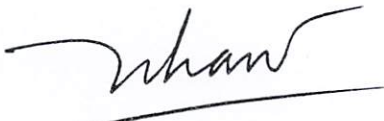
Học kỳ	Mã học phần	Tên học phần	Số tín chỉ	Mức độ đạt được của CDR (theo thang đánh giá Bloom)	Liên kết giữa học phần và CDR CTĐT
					ELO5.1 ELO4.2
	CHE10106	Hợp chất thiên nhiên	2	3.5	ELO2.1 ELO5.1 ELO4.2
	CHE10103	Cơ chế phản ứng hữu cơ 2	2	3.5	ELO2.1 ELO5.1 ELO4.2
	CHE10202	Hóa học xúc tác	2	3.5	ELO2.1 ELO5.1 ELO4.2
	CHE10203	Động học điện hóa	2	3.5	ELO2.1 ELO5.1 ELO4.2
	CHE10301	Phổ nguyên tử	2	3.5	ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO7.3
	CHE10303	Phân tích sắc ký	2	3.5	ELO4.1 ELO4.2 ELO5.1 ELO6.1 ELO6.2 ELO7.1 ELO7.2 ELO7.3
	CHE10403	Tổng hợp vô cơ	2	3.5	ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO7.2
	CHE10408	Các phương pháp phân tích vật liệu vô cơ	2	3.5	ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO7.2
	CHE10501	Tổng hợp polyme	2	3.5	ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO7.2
	CHE10502	Cấu tạo, tính chất polyme	2	3.5	ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO7.3
	CHE10601	Hóa dược	2	3.5	ELO2.1 ELO5.1 ELO4.2
	CHE10608	Các phương pháp phát hiện và phát triển thuốc	2	3.5	ELO2.1 ELO5.1

Học kỳ	Mã học phần	Tên học phần	Số tín chỉ	Mức độ đạt được của CĐR (theo thang đánh giá Bloom)	Liên kết giữa học phần và CĐR CTĐT
					ELO4.2
	CHE10104	Thực hành hoá hữu cơ chuyên ngành	2	4.0	ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO7.2
	CHE10204	Thực hành hóa lý CN 1	2	4.0	ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO7.2
	CHE10205	Thực hành hóa lý CN 2	2	4.0	ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO7.2
	CHE10305	Thực hành phân tích quang phổ	2	4.0	ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO7.2
	CHE10306	Thực hành phân tích điện hóa và sắc ký	2	4.0	ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO7.2
	CHE10404	Thực hành hóa vô cơ chuyên ngành 1	2	4.0	ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO7.2
	CHE10504	Thực hành polyme 1	2	4.0	ELO4.2
	CHE10505	Thực hành polyme 2	2	4.0	ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO7.2
	CHE10606	Thực hành chuyên ngành hóa dược	2	4.0	ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO7.2
	CHE10785	Phương pháp nghiên cứu khoa học	3	4.0	ELO2.1 ELO3.2 ELO4.2 ELO7.2
	CHE10023	Thực tập thực tế	2	3.5	ELO2.1 ELO3.1 ELO4.2 ELO6.1 ELO7.1
		Các môn học tự chọn khác			
8	CHE10700	Khóa luận tốt nghiệp	10	4	ELO3.1 ELO3.2 ELO4.1

Học kỳ	Mã học phần	Tên học phần	Số tín chỉ	Mức độ đạt được của CDR (theo thang đánh giá Bloom)	Liên kết giữa học phần và CDR CTĐT
					ELO4.2 ELO5.1 ELO6.1 ELO6.2 ELO7.1 ELO7.2 ELO7.3

**Lưu ý:** Mỗi học kỳ có số tín chỉ tối thiểu là 14, tối đa là 25 (ngoại trừ học kỳ cuối của sinh viên).

TRƯỜNG KHOA

  
Nguyễn Trung Nhân

TRƯỜNG PHÒNG ĐÀO TẠO

  
Trần Thái Sơn

HIỆU TRƯỞNG



Trần Lê Quan

