



Corso di studi: Chimica (Laurea)

Denominazione: Chimica

Facoltà: SCIENZE MATEMATICHE, FISICHE E NATURALI

Classe di appartenenza: L-27 SCIENZE E TECNOLOGIE CHIMICHE

Interateneo: No

Interfacoltà: No

Obiettivi formativi: il Corso di Laurea in CHIMICA ha come obiettivo la formazione della solida base culturale necessaria per accedere a gradi superiori di studio accademico rivolti alla preparazione di una figura che si dedichi allo sviluppo degli studi sul mondo molecolare e alle conseguenti applicazioni. I laureati in Chimica dovranno possedere le seguenti conoscenze e capacità: la conoscenza dei diversi settori della chimica, nei suoi aspetti di base, teorici e sperimentali; la capacità di utilizzare le metodiche disciplinari di indagine a fini applicativi; il bagaglio culturale necessario per la rapida assimilazione dei progressi delle tecnologie chimiche; adeguate abilità comunicative ai fini specifici del proprio lavoro; capacità di collaborazione e di inserimento in un ambiente co-operativo.

Per il raggiungimento degli obiettivi sopra citati il corso di laurea è stato progettato con curriculum unico, di tipo "metodologico", che conferisca un solido impianto culturale e che permetta agli studenti di adattarsi alla continua evoluzione della scienza e della tecnologia e contemporaneamente di accedere ai successivi corsi di Laurea Magistrale.

Numero programmato: Non programmato

Numero stimato immatricolati: 75

Requisiti di ammissione: Per l'accesso al Corso di Laurea in Chimica sono richieste, oltre che una buona capacità di comunicazione scritta e orale, le principali conoscenze di matematica elementare.

Sono previste attività formative propedeutiche per incrementare il livello di preparazione di base in matematica, fisica e chimica. In particolare per l'acquisizione e/o il consolidamento delle seguenti conoscenze di matematica elementare: operazioni e disequazioni fra frazioni; operazioni e disequazioni tra numeri reali; familiarità con la manipolazione di semplici espressioni algebriche e con la risoluzione di equazioni e disequazioni algebriche di primo e di secondo grado; elementi di geometria euclidea e di geometria analitica.

Specifiche CFU: Le attività formative sono costituite da corsi di lezioni teoriche, esercitazioni in aula, laboratorio, tirocini.

Per i corsi costituiti solo da lezioni teoriche ogni CFU corrisponde a 8 ore di didattica frontale e 17 ore di studio individuale. Per i corsi costituiti da lezioni teoriche ed esercitazioni in aula ogni CFU corrisponde a 10 ore di lezione e 15 ore di studio individuale. Per i corsi costituiti da esercitazioni in laboratorio con lezioni di introduzione alle esercitazioni ogni CFU corrisponde a 15 ore di lezione (ripartite fra didattica frontale ed esercitazioni in laboratorio) e 10 ore di studio individuale.

La ripartizione dei crediti a scelta dello studente su attività da 3 CFU viene suggerita per un migliore bilanciamento dei CFU sulle tre annualità. I piani di studio in cui i crediti a scelta dello studente vengono acquisiti attraverso le attività specifiche indicate nei tre gruppi saranno approvati automaticamente. Potranno essere presentati piani di studio che prevedono ripartizioni diverse dei CFU a scelta, per esempio anche una sola attività da 12 CFU.

Attività di ricerca rilevante: I docenti del Corso di Laurea in Chimica afferiscono in larga maggioranza al Dipartimento di Chimica e Chimica Industriale. Le principali aree di ricerca sono: Settori CHIM/01 e CHIM/12: Metodologie analitiche strumentali per la caratterizzazione di materiali nel campo ambientale, agro-alimentare, clinico, biotecnologico e dei beni culturali. Procedure innovative basate su cromatografia, spettrometria di massa e chemiometria per l'identificazione dei materiali organici in micro-campioni nel settore dei Beni Culturali e studio dei processi di degrado. Metodologie per la caratterizzazione del profilo metabolico in piante normali e geneticamente modificate (GMP). PNR in Antartide. Procedure per il monitoraggio e controllo della contaminazione ambientale. Progettazione e validazione di biosensori optoelettronici e chemoelettronici. Aspetti cinetici e termodinamici delle reazioni degli acidi nucleici con intercalatori; valutazione dell'impatto sulla salute di nanoparticelle metalliche. Ultrafiltrazione per il recupero di metalli nocivi e preziosi. Settore CHIM/02: Termodinamica di miscele liquide: misure sperimentali e sviluppo di relazioni previsionali. Studio della micellizzazione in soluzione acquosa. Sistemi artificiali per il trasporto di ossigeno. Fotoreazioni organiche e in mezzi chirali con uso di luce polarizzata circolarmente. Spettroscopia di assorbimento, fluorescenza e diffusione da matrici solide. Nuove tecniche NMR, modellistica e simulazione della struttura e dinamica di cristalli liquidi. Teoria e simulazione di processi molecolari indotti da radiazione intensa. Teoria e simulazione di reazioni fotochimiche. Fotochimica supramolecolare e materiali fotomodulabili. Fotochimica dell'atmosfera. Modelli teorici delle proprietà di nanomateriali e di dimensioni molecolari. Settore CHIM/03: Sintesi di derivati alchilcarbammici e studio comparativo della loro struttura e reattività. Studio della reattività di leganti metallo-coordinati: reazioni di sostituzione o di attacco ai leganti e loro implicazioni in catalisi ed in sintesi metallo-assistite di composti organici. Sintesi e caratterizzazione strutturale di silicati microporosi analoghi a fasi minerali naturali e studio delle loro proprietà chimico-fisiche. Impiantazione di ioni metallici su superfici di matrici inorganiche. Preparazione di materiali nanostrutturati contenenti cluster metallici alternati a spaziatori organici coniugati. Studio del comportamento ossido-riduttivo di complessi metallici con tecniche elettrochimiche. Settori CHIM/04, CHIM/05 e ING-IND/22: Catalisi con catalizzatori a base di metalli di transizione, ottenimento di molecole per la chimica organica industriale con riferimento ai processi e prodotti per la chimica fine, trasferimento di elettroni; chimica delle macromolecole per la produzione di materiali sia strutturali che funzionali riguardanti compositi e nanocompositi e polimeri per usi speciali e biomateriali, lo sviluppo di processi e materiali ecocompatibili e biorinnovabili, materiali biodegradabili e riciclo delle materie plastiche. Settore CHIM/06: Sintesi organica stereoselettiva per la preparazione di sostanze chirali, con applicazioni in campo biomedico/farmaceutico e agroalimentare. Sviluppo e studio di nuovi catalizzatori e nuovi metodi di eterogeneizzazione. Sviluppo di nuove metodologie sintetiche con composti organometallici. Immobilizzazione di enzimi su supporti solidi per la preparazione di intermedi chimici chirali. Stereochimica e determinazione quali-quantitativa di composti e addotti organici, organometallici e bioorganici con tecniche spettroscopiche. Impiego di vapori metallici e attivazione dei metalli per la catalisi omogenea ed eterogenea. Applicazioni delle microonde in reazioni organiche. Sintesi di composti naturali analoghi con attività antitumorale e di semiochimici per insetti. Sintesi di sostanze eteroaromatiche di potenziale interesse farmacologico con reazioni catalitiche di arilazione.

Docenti referenti: Pasquali Marco, PO, CHIM/3, 9 CFU

Labella Luca, PA, CHIM/03, 6 CFU

Mauro Sassetti, PA, MAT/07, 12 CFU

Anna Maria Nobili, PA, FIS/05, 9 CFU

Tinè Maria Rosaria, PA, CHIM/02, 6 CFU



Regolamento Chimica

Caporusso Anna Maria, PA, CHIM/06, 12 CFU

Giulietti Danilo, PA, FIS/01, 6 CFU

Colombini Maria Perla, PO, CHIM/01, 6 CFU

Veracini Carlo Alberto, PO, CHIM/02, 12 CFU

Carpita Adriano, PA, CHIM/06, 6 CFU

Biver Tarita, RU, CHIM/01, 6 CFU

Percorso di eccellenza: no

Rapporto con il mondo del lavoro: Importanti studi e rilevazioni di istituti accreditati (Federchimica, Istat, Unioncamere-Ministero del Lavoro), sottolineano l'interesse del settore produttivo e le buone prospettive professionali offerte dal settore chimico industriale, in particolare la richiesta di laureati. Vedi allegato cartaceo

Informazioni aggiuntive: Approvato con delibera del Senato Accademico n. 143 del 13 maggio 2008

DECRETO RETTORALE 3 SETTEMBRE 2008 n. 11772



Curriculum: Chimica

Primo anno (57 CFU)

Chimica Generale ed Inorganica + Laboratorio (12 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Chimica Generale ed Inorganica	6	CHIM/03	Base
Laboratorio di Chimica Generale ed Inorganica	6	CHIM/03	Base

Fisica Generale I + Esercitazioni (9 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Fisica Generale I	9	FIS/01	Base

Istituzioni di Matematica I + Esercitazioni (12 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Esercitazioni di Matematica I	6	MAT/05	Base
Istituzioni di Matematica I	6	MAT/05	Base

Algebra Lineare (3 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Algebra lineare	3	MAT/02	Affini o integrative

Atomo e struttura molecolare (3 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Atomo e struttura molecolare	3	CHIM/02	Affini o integrative

Fondamenti di Chimica Analitica (6 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Fondamenti di Chimica Analitica + Laboratorio	6	CHIM/01	Affini o integrative

Fondamenti di Chimica Organica (3 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Fondamenti di Chimica Organica	3	CHIM/06	Affini o integrative

Abilità informatiche (3 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Abilità informatiche	3		Altre attività - Abilità informatiche e telematiche

Lingua inglese (3 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Lingua inglese	3		Altre attività

Scelta studente 1 (3 CFU)



Regolamento Chimica

	CFU	SSD	Tipologia
Scelta studente 1	3		Altre attività - scelta libera dello studente



Curriculum: Chimica

Secondo anno (57 CFU)**Chimica Fisica I + Laboratorio (12 CFU)**

	CFU	SSD	Tipologia
Chimica Fisica I	6	CHIM/02	Base
Complementi di Chimica Fisica I e Laboratorio	6	CHIM/02	Base

Chimica Inorganica I (6 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Chimica Inorganica I	6	CHIM/03	Base

Chimica Analitica I + Laboratorio (9 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Chimica Analitica I + Laboratorio	9	CHIM/01	Caratterizzanti

Chimica Industriale (6 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Chimica Industriale	6	CHIM/04	Caratterizzanti

Chimica Organica I + Laboratorio (9 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Chimica Organica I + Laboratorio	9	CHIM/06	Caratterizzanti

Fisica Generale II + Esercitazioni (6 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Fisica Generale II + Esercitazioni	6	FIS/01	Affini o integrative

Istituzioni di Matematica II + Esercitazioni (6 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Istituzioni di Matematica II + Esercitazioni	6	MAT/05	Affini o integrative

Scelta studente 2 (3 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
scelta studente 2	3		Altre attività - scelta libera dello studente



Curriculum: Chimica

Terzo anno (66 CFU)

Biochimica (6 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Biochimica	6	BIO/10	Caratterizzanti

Chimica Analitica II + Laboratorio (9 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Chimica Analitica II + Laboratorio	9	CHIM/01	Caratterizzanti

Chimica Fisica II + Laboratorio (12 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Chimica Fisica II	6	CHIM/02	Caratterizzanti
Laboratorio di Chimica Fisica II	6	CHIM/02	Caratterizzanti

Chimica Inorganica complementi + Laboratorio (6 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Chimica Inorganica Complementi e Laboratorio	6	CHIM/03	Caratterizzanti

Chimica Organica II + Laboratorio (12 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
Chimica Organica II	6	CHIM/06	Caratterizzanti
Laboratorio di Chimica Organica II	6	CHIM/06	Caratterizzanti

Scelta studente 3 (6 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
scelta studente 3	6		Altre attività - scelta libera dello studente

Tesi e prova finale (15 CFU)

	CFU	SSD	Tipologia
tesi e prova finale	15		Prova finale



Gruppi per attività a scelta nel CDS Chimica

Gruppo Attività consigliate per la scelta libera: gruppo 1 (3 CFU)

Descrizione: scelta studente 1° anno: ripartizione suggerita. Potranno essere presentati piani di studio che prevedono ripartizioni diverse dei CFU a scelta.

Attività contenute nel gruppo

Elementi di Chimica Inorganica (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Elementi di Chimica Inorganica	3	CHIM/03 CHIMICA GENERALE E INORGANICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Industria e Ambiente (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Industria e Ambiente	3	CHIM/04 CHIMICA INDUSTRIALE	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Introduzione al trattamento dei dati sperimentali (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Introduzione al trattamento dei dati sperimentali	3	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Gruppo Attività consigliate per la scelta libera: gruppo 2 (3 CFU)

Descrizione: scelta studente 2° anno: ripartizione suggerita. Potranno essere presentati piani di studio che prevedono ripartizioni diverse dei CFU a scelta.

Attività contenute nel gruppo

Chimica Analitica Strumentale - Complementi (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Analitica Strumentale - Complementi	3	CHIM/01 CHIMICA ANALITICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica degli elementi di transizione (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica degli elementi di transizione	3	CHIM/03 CHIMICA GENERALE E INORGANICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica dei Composti di Coordinazione I (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica dei Composti di Coordinazione I	3	CHIM/03 CHIMICA GENERALE E INORGANICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica dei Composti Organometallici (3 CFU)



Regolamento Chimica

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica dei Composti Organometallici	3	CHIM/06 CHIMICA ORGANICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica dell'atmosfera (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica dell'Ambiente: Macrosistemi Ambientali.	3	CHIM/12 CHIMICA DELL'AMBIENTE E DEI BENI CULTURALI	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica Fisica Biologica I (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Fisica Biologica	3	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Didattica della Chimica (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Didattica della Chimica	3		Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Errori e Analisi dei Dati (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Errori e Analisi dei Dati	3	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Fotochimica: aspetti fenomenologici (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Fotochimica: aspetti fenomenologici	3	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Industria e Ambiente (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Industria e Ambiente	3	CHIM/04 CHIMICA INDUSTRIALE	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Introduzione alla Chimica Computazionale (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Introduzione alla Chimica Computazionale	3		Altre attività - scelta libera dello studente	lezioni frontali

Introduzione alla professione di Chimico (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Introduzione alla professione di Chimico	3	IUS/07 DIRITTO DEL LAVORO	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Monitoraggio ambientale (3 CFU)



Regolamento Chimica

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Monitoraggio ambientale	3	CHIM/01 CHIMICA ANALITICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Gruppo Attività consigliate per la scelta libera: gruppo 3 (6 CFU)

Descrizione: scelta studente 3° anno: ripartizione suggerita. Potranno essere presentati piani di studio che prevedono ripartizioni diverse dei CFU a scelta.

Attività contenute nel gruppo**Chimica Analitica Spettroscopica I (3 CFU)**

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Analitica Spettroscopica	3	CHIM/01 CHIMICA ANALITICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica Bioanalitica (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Bioanalitica	3	CHIM/01 CHIMICA ANALITICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica Bioinorganica (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Bioinorganica	3	CHIM/03 CHIMICA GENERALE E INORGANICA	Altre attività - scelta libera dello studente	lezioni frontali

Chimica dei beni culturali A (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica dei beni culturali mod. A	3	CHIM/12 CHIMICA DELL'AMBIENTE E DEI BENI CULTURALI	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica dei beni culturali B (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica dei beni culturali mod. B	3	CHIM/01 CHIMICA ANALITICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica e Tecnologia dei Materiali A (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica e Tecnologia dei Materiali: Principi	3	CHIM/05 SCIENZA E TECNOLOGIA DEI MATERIALI POLIMERICI	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica e Tecnologia dei Materiali B (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica e Tecnologia dei Materiali: Applicazioni	3	CHIM/05 SCIENZA E TECNOLOGIA DEI	Altre attività - scelta libera dello studente	altro



Regolamento Chimica

industriali		MATERIALI POLIMERICI		
-------------	--	----------------------	--	--

Chimica Industriale: Catalisi (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Industriale: Catalisi	3	CHIM/04 CHIMICA INDUSTRIALE	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica Industriale: Prodotti e Processi (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Industriale: Prodotti e Processi	3	CHIM/04 CHIMICA INDUSTRIALE	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica teorica organica (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica teorica organica	3	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Complementi di termodinamica statistica (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Complementi di termodinamica statistica	3	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Elettrochimica (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Elettrochimica	3	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Introduzione alla Sintesi Organica (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Introduzione alla Sintesi Organica	3	CHIM/06 CHIMICA ORGANICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Scienza delle Macromolecole A (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica delle Macromolecole: Chimica	3	CHIM/05 SCIENZA E TECNOLOGIA DEI MATERIALI POLIMERICI	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Scienza delle Macromolecole A + B (6 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Scienza delle Macromolecole A (Chimica)	3	CHIM/05 SCIENZA E TECNOLOGIA DEI MATERIALI POLIMERICI	Altre attività - scelta libera dello studente	lezioni frontali
Scienza delle Macromolecole B (Tecnologia)	3	CHIM/05 SCIENZA E TECNOLOGIA DEI MATERIALI POLIMERICI	Altre attività - scelta libera dello studente	lezioni frontali



Regolamento Chimica

Spettrometria di Massa in Chimica Organica e Bioorganica (3 CFU)

Modulo	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Spettrometria di Massa in Chimica Organica e Bioorganica	3	CHIM/06 CHIMICA ORGANICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro



Attività formative definite nel CDS Chimica

Abilità informatiche (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Informatic Capabilities

Obiettivi formativi: Il corso fornisce le conoscenze informatiche teorico/pratiche sui seguenti argomenti: videoscrittura, web, analisi dei dati. Si presuppone come prerequisito un livello conoscitivo di base del sistema operativo Windows e delle operazioni elementari di gestione dei file.

Nell'ambito della videoscrittura verranno analizzate la funzionalità di base e alcune delle funzionalità avanzate del programma Microsoft Word con l'obiettivo di fornire le competenze necessarie alla realizzazione di documentazione strutturata comprendente testo, immagini, tabelle, formule, indici e sommari e formattazione, anche in previsione della realizzazione di elaborati e della tesi di laurea.

Nell'ambito del web verranno affrontate varie tematiche: la struttura delle reti di computer, i protocolli di comunicazione nelle reti, gli strumenti per la visualizzazione e la navigazione degli ipertesti, la ricerca delle informazioni nel web, al fine di favorire l'utilizzo della rete come strumento di studio, di lavoro e di ricerca. Inoltre verranno fornite le basi del linguaggio HTML per la costruzione di pagine di ipertesto e l'utilizzo di strumenti open source per la realizzazione stessa delle pagine.

Nell'ambito dell'analisi dei dati verranno affrontate due tematiche principali: l'utilizzo di fogli di calcolo e quello dei data base per i quali si farà riferimento ai programmi Microsoft Excel e Microsoft Access. In particolare si utilizzeranno le funzioni avanzate di Excel, quali le tabelle pivot, per l'analisi multidimensionale dei dati. Dove sia possibile si farà riferimento ad esempi di risoluzione di problemi nell'ambito della chimica.

Obiettivi formativi in Inglese: The course provides theoretical/practical computer science skills, especially on the wordprocessing, web, data analysis.

A basic knowledge on the Windows operating system and on elementary file management operation is required.

Concerning wordprocessing, the standard functionalities and some advanced functionalities of the Microsoft Word application will be analyzed, in order to provide the necessary skills for realizing structured documents including text, images, tables, formulas, indexes, tables of matters and layouts of documents.

Concerning the web, several aspects will be dealt with, including computer networks structure, communication protocols of the nets, instruments for hypertext visualization and navigation, information retrieval on the web. This part aims at using the net as a research, job and study instrument. Moreover, the bases of HTML language for hypertext page construction will be provided

along with some open source programs for web design and production.

Concerning data analysis, two main topics will be treated: use of spreadsheets and use of databases with some references to Microsoft Excel and Microsoft Access programs, and in particular Excel advanced functions, like pivot tables, for the multidimensional analysis of the data. Reference will be made to examples of problem solving in the domain of chemistry.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: L'esame consiste in una prova pratica e nella presentazione di un elaborato in HTML.

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Abilità informatiche	3	No settore	Altre attività - Abilità informatiche e telematiche	altro

Algebra Lineare (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Linear Algebra

Obiettivi formativi: Il corso fornisce le nozioni di base dell'algebra lineare e gli strumenti fondamentali per affrontare problemi come la risoluzione di sistemi lineari e il calcolo di autovalori.

In particolare, gli argomenti trattati sono:

- Spazi vettoriali, indipendenza lineare e basi di vettori, sottospazi, prodotti scalari.
- Applicazioni lineari, matrici, operazioni su matrici, cambiamenti di base.
- Sistemi lineari, metodo di eliminazione di Gauss.
- Norme di vettore e di matrice.
- Autovalori e autovettori, matrici diagonalizzabili.
- Problemi lineari ai minimi quadrati.

Obiettivi formativi in Inglese: Basic notions in linear algebra are given and fundamental tools are shown, in order to solve common problems like linear systems of equations and eigenvalue computations.

In detail, the topics are the following:

- Vector spaces, linear independence and vector bases, subspaces, scalar products.
- Linear applications, matrices, matrix operations, change of basis.
- Linear systems of equations, Gauss elimination method.
- Vector and matrix norms.
- Eigenvalues and eigenvectors, diagonalizable matrices.
- Linear least squares problems.

CFU: 3

Propedeuticità: Introduzione alla matematica



Regolamento Chimica

Modalità di verifica finale: Esame scritto e orale
Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Algebra lineare	3	MAT/02 ALGEBRA	Affini o integrative	lezioni frontali + esercitazioni

Atomo e struttura molecolare (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Atomic and molecular structure

Obiettivi formativi: Il corso ha lo scopo di presentare i concetti fondamentali della struttura elettronica degli atomi e di come questa si modifica quando si forma il legame chimico. In particolare, saranno presentati gli aspetti più importanti della teoria quantomeccanica quando applicati a descrivere l'atomo e le molecole.

Obiettivi formativi in Inglese: The goal is to give the fundamentals of the electronic structure of atoms and the way this is modified when a chemical bond is formed. In particular, the main aspects of the quantum mechanical theory will be presented in the framework of the description of atoms and molecules.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: L'esame prevede una prova scritta

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Atomo e struttura molecolare	3	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Affini o integrative	lezioni frontali

Biochimica (6 CFU)

Denominazione in Inglese: Biological Chemistry

Obiettivi formativi: Il corso ha lo scopo di fornire agli studenti le nozioni di base chimiche e fisico-chimiche che governano le funzioni biologiche, dai processi di trascrizione e traduzione dell'informazione genica al metabolismo cellulare.

Nel corso vengono descritte le caratteristiche distintive di cellule procariotiche ed eucariotiche fornendo elementi di base dei processi di duplicazione e trascrizione del DNA nonché del processo di biosintesi delle proteine; vengono inoltre affrontati argomenti relativi allo studio della struttura e della funzione delle proteine prendendo a modello molecole come l'emoglobina, la mioglobina

e gli enzimi in generale. Come esempio di integrazione metabolica, vengono presi in considerazione il catabolismo e l'anabolismo degli zuccheri, e la loro regolazione, in relazione al fabbisogno energetico cellulare.

Obiettivi formativi in Inglese: Objectives. The course provides students with a working knowledge of fundamental chemical and chemical-physical principles governing prokaryotic and eukaryotic biological functions, from the processes of transcription and translation of genetic information to cellular metabolism.

The course is devoted to mastering: the structural organization of eukaryotic and prokaryotic cells, with emphasis on the basic principles governing the processes of DNA duplication and transcription and protein synthesis; the structure and function of proteins, with haemoglobin, myoglobin and enzymes as models of proteins in action; the metabolism of carbohydrates, with emphasis on the reciprocal regulation of their anabolic and catabolic pathways in response to cellular energy requirement, as an example of metabolic integration.

CFU: 6

Propedeuticità: Chimica Organica I

Modalità di verifica finale: Scritto con eventuale orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Biochimica	6	BIO/10 BIOCHIMICA	Caratterizzanti	lezioni frontali

Chimica Analitica I + Laboratorio (9 CFU)

Denominazione in Inglese: Analytical Chemistry I + Laboratory

Obiettivi formativi: Corso teorico: lo scopo del corso è quello di fornire agli studenti gli strumenti necessari per impostare correttamente problemi di tipo analitico e risolverli appropriatamente. Il corso si occupa dell'analisi di sistemi chimici in



Regolamento Chimica

soluzione con particolare riguardo ai sistemi ionici. In particolare verranno affrontati i seguenti argomenti:
 Reazioni di trasferimento protonico.
 Reazioni di complessazione. Reazioni di precipitazione. Reazioni di trasferimento elettronico. Analisi qualitativa di sistemi inorganici.
 Metodi ottici di analisi. Valutazione degli errori.
 Laboratorio: lo scopo del corso di laboratorio è quello di fornire agli studenti gli strumenti necessari per impostare sperimentalmente e risolvere un problema analitico semplice.
 Verranno affrontati i seguenti argomenti: La sicurezza in Laboratorio.
 Analisi qualitativa di cationi e anioni. Stadi di una analisi quantitativa.
 Analisi Volumetrica. Resine scambiatrici di ioni. Potenzimetria. Metodi ottici di analisi.
Obiettivi formativi in Inglese: Theory: the purpose of the course is to provide the students with theoretical backgrounds and methodologies that can enable them to correctly set and appropriately resolve basic problems of analytical chemistry. The course is devoted mainly to the qualitative and quantitative analysis of inorganic systems, in particular electrolytes. The following topics are treated: proton transfer, complex formation, precipitation and electron transfer reactions. Optical methods of analysis and error evaluation are also part of the program.
 Laboratory: Simple analytical problems are solved by using suitable experimental procedures. The issues discussed in the laboratory course include: safety, steps of the chemical analysis, qualitative analysis of cations and anions, volumetric analysis, ion exchange resins, spectrophotometry and atomic absorption spectrometry.
CFU: 9
Propedeuticità: E' obbligatorio frequentare il laboratorio.
 Propedeuticità: Chimica Generale e Inorganica. Fondamenti di Chimica Analitica.
Modalità di verifica finale: Esame scritto e orale
Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Analitica I + Laboratorio	9	CHIM/01 CHIMICA ANALITICA	Caratterizzanti	altro

Chimica Analitica II + Laboratorio (9 CFU)

Denominazione in Inglese: Analytical Chemistry II + Laboratory
Obiettivi formativi: corso teorico: fornire le basi teoriche e le metodologie strumentali delle tecniche elettrochimiche, cromatografiche e spettrometriche per la caratterizzazione di composti in matrici anche complesse. Fornire le conoscenze per il controllo della qualità dei dati analitici. Vengono affrontate le problematiche relative a:
 - limiti di rivelabilità di procedure analitiche e loro validazione;
 - campionamento ed trattamento del campione;
 - teoria e applicazioni delle tecniche cromatografiche;
 - teoria e applicazioni delle tecniche di spettrometria di assorbimento atomico;
 - teoria e applicazioni delle tecniche elettroanalitiche polarografiche e voltammetriche.
 Laboratorio: In questo modulo viene acquisita la capacità di:
 -eseguire analisi chimiche qualitative e quantitative mediante le tecniche elettrochimiche, cromatografiche e spettrometriche per la determinazione di analiti organici ed inorganici in matrici a diversa complessità;
 -usare gli strumenti statistici per il trattamento degli errori sperimentali e usare le tecniche chemometriche per la valutazione dei dati analitici .
Obiettivi formativi in Inglese: The course enables students to acquire the theoretical knowledge of instrumental techniques based on electrochemistry, chromatography and mass spectrometry for the characterisation of compounds in complex matrices. The course enables students to acquire the knowledge for checking the analytical data quality. The main topics are:
 - Detection limit of an analytical procedure and its validation;
 - Sampling and sample pre-treatment;
 - theory and practice of chromatographic techniques;
 - theory and practice of atomic absorption spectrometry;
 - theory and practice of polarographic and voltammetric electroanalytical techniques.
 Laboratory: This part of the course enables students to perform qualitative and quantitative chemical analyses by means of electrochemical techniques, by chromatographic and spectrophotometric techniques for the determination of organic and inorganic compounds in matrices with different complexity. The course enables students to be able to use statistical and chemometric methods for the treatment of experimental errors.
CFU: 9
Propedeuticità: Chimica Analitica I +Laboratorio
Modalità di verifica finale: Esame orale
Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Analitica II +	9	CHIM/01 CHIMICA	Caratterizzanti	altro



Regolamento Chimica

Laboratorio

ANALITICA

Chimica Analitica Spettroscopica I (3 CFU)**Denominazione in Inglese:** Analytical Chemistry Spectroscopy I**Obiettivi formativi:** Concetti di base per l'interpretazione degli spettri IR di composti organici, inorganici e polimerici. Criteri per la messa a punto di metodi di analisi qualitative, quantitative e strutturali. Radiazione elettromagnetica e parametri associati. Interazione della radiazione con la materia e correlazioni dell'assorbimento di radiazione nelle varie regioni dello spettro con differenti tipi di livelli energetici molecolari. Vibrazioni molecolari. Bande non dovute alle vibrazioni fondamentali.**Obiettivi formativi in Inglese:** The aim is to cover the fundamental principles behind infrared spectroscopy and to take the student up to the point where he understands the origin of the features in an infrared spectrum. Basic concepts for IR spectra interpretation of solids, liquids, gaseous compounds and polymers will be given. Qualitative and quantitative chemical analysis aspects will be discussed. Electromagnetic radiation and the associated parameters. Light-matter interactions, and the correlation of the absorption of radiation in various regions of the spectrum with different types of molecular energy levels. Physical pictures of molecular vibrations. Factors which limit the number of absorption bands in a spectrum. Features of infrared spectra which are not due fundamental vibrations.**CFU:** 3**Modalità di verifica finale:** esame orale**Lingua ufficiale:** Italiano**Moduli**

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Analitica Spettroscopica	3	CHIM/01 CHIMICA ANALITICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica Analitica Strumentale - Complementi (3 CFU)**Denominazione in Inglese:** Instrumental Analytical Chemistry**Obiettivi formativi:** Lo studente dovrà acquisire conoscenze sul funzionamento della moderna strumentazione analitica di laboratorio necessarie al miglioramento dell'informazione analitica in termini di accuratezza e rapporto segnale rumore. Elementi di elettronica. Segnali elettrici nella strumentazione chimica.

Rumore associato ai segnali elettrici. Filtri analogici. Applicazione dei semiconduttori nei circuiti elettronici. Amplificatori operazionali e loro principali applicazioni alle misure elettriche. Amplificatore lockin.

Introduzione all'elettronica digitale. Circuiti di memoria, circuiti di conteggio, convertitore D/A e A/D.

L'ottica negli spettrofotometri. Sorgenti di radiazione utilizzate in spettrofotometria. Lenti, specchi, fenditure. Sistemi di monocromazione. Trasduttori e sistemi di misura di energia radiante.

Fattori che influenzano l'accuratezza della misura di assorbanza. Considerazioni sul rapporto segnale/rumore nelle tecniche spettrofotometriche. Limiti di rivelabilità nelle tecniche spettrofotometriche.

Obiettivi formativi in Inglese: The aim of this course is to improve the knowledge of the operation of the most diffused analytical instrumentations. In particular, the following topics are discussed:

Electronic for chemical instrumentation. Noise associated to electrical signal. Analog filters. Semiconductor circuit elements: thermistors, photoresistors, photodiodes. The operational amplifier.

The lock-in amplifier. Digital signals. Counters and memory circuits.

Digital-to-analog and analog-to-digital converters.

Optical components of spectrometers. Radiation sources. Lens, mirrors and slits. Wavelength selectors, Transducers and measurement systems.

Accuracy in absorbance measurement. Signal-to-noise expressions for absorption measurements and detection limit.

CFU: 3**Modalità di verifica finale:** Prova orale**Lingua ufficiale:** Italiano**Moduli**

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Analitica Strumentale - Complementi	3	CHIM/01 CHIMICA ANALITICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica Bioanalitica (3 CFU)**Denominazione in Inglese:** Bioanalytical Chemistry



Regolamento Chimica

Obiettivi formativi: Uso della fluorescenza nell'analisi di sistemi biologici. Il fenomeno della fluorescenza, Diagramma di Jablonski, lo shift di Stokes. Fluorofori. Spettri di eccitazione e di emissione. Quenching di fluorescenza, polarizzazione e anisotropia, resonance energy transfer (FRET). Identificazione di singole molecole. Sensori fluorescenti. Fluorescenza di proteine, interazione di fluorofori con acidi nucleici, sonde per acidi nucleici e per membrane. Misura della fluorescenza della sieralbumina nel sangue. Fluorescenza risolta nel tempo. Strumentazioni per le misure statiche e dinamiche di fluorescenza.

Obiettivi formativi in Inglese: The fluorescence in the analysis of biologically relevant systems. The phenomenon of fluorescence, Jablonski diagram, Stokes shift. Fluorophores. Excitation and emission spectra. Quenching of fluorescence, polarization and anisotropy, resonance energy transfer (FRET). Single molecule identification. Fluorescent sensors. Fluorescence of proteins, fluorophores interaction with nucleic acids, nucleic acids and membranes probes. Measure of fluorescence of serumalbumin in blood. Fluorescence resolved in time. Instrumentations for static and dynamic measurement of fluorescence.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Bioanalitica	3	CHIM/01 CHIMICA ANALITICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica Bioinorganica (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Bioinorganic Chemistry

Obiettivi formativi: Obiettivi:

- 1) Acquisire conoscenze di base riguardanti il ruolo dei metalli nei sistemi biologici.
- 2) Acquisire conoscenze riguardo le problematiche collegate alla diffusione nell'ambiente di composti inorganici provenienti da attività umana.

Programma in breve: il ruolo degli elementi del I e II gruppo e di azoto, fosforo e zolfo nei sistemi biologici; il ruolo dei metalli di transizione nei principali processi biologici, con particolare riferimento al trasporto dell'ossigeno; cicli di azoto, ossigeno e fosforo; problematiche relative alla diffusione nell'ambiente di composti inorganici (es. additivi di carburanti, vernici, catalizzatori); cenni di storia dell'impiego dei metalli in medicina.

Obiettivi formativi in Inglese: Objectives:

- 3) To gain basic knowledge on the role of metals in biologic systems.
- 4) To gain knowledge about problems associated with the dispersion of inorganic compounds derived from human activities (e.g. fuel additives, paints, catalysts) in the Environment.

Syllabus: the role of the I and II groups elements and of nitrogen, phosphorous and sulphur in biologic systems; the role of transition elements in the most important biologic processes, with particular reference to oxygen carrying; the cycles of nitrogen, phosphorous and sulphur; problems associated with the dispersion of inorganic compounds (e.g. fuel additives, paints, catalysts) in the Environment; brief history of the use of metals in medicine.

CFU: 3

Propedeuticità: Nessuno

Modalità di verifica finale: Esame

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Bioinorganica	3	CHIM/03 CHIMICA GENERALE E INORGANICA	Altre attività - scelta libera dello studente	lezioni frontali

Chimica degli elementi di transizione (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Transition element chemistry

Obiettivi formativi: Nel corso sono trattate le tecniche per la separazione e la purificazione degli elementi dei Gruppi 8, 9, 10, 11, che in natura si trovano in miscela fra loro e vengono recuperati principalmente dai fanghi anodici del rame e del nichel. Se possibile, le tecniche vengono anche mostrate in laboratorio. Partendo da fanghi anodici del rame vengono recuperati rutenio, rodio, iridio, palladio, platino e oro con purezze che soddisfano i limiti commerciali. Viene anche mostrata la preparazione del dicarbonilacetilacetato di rodio(I), un catalizzatore omogeneo impiegato industrialmente nella idroformilazione di olefine.

Obiettivi formativi in Inglese: The techniques will be illustrated for separating and refining transition metals of Groups 8,9,10,11, which in nature are found in mixture. They are recovered most of all from anodic slimes of copper and nichel. In



Regolamento Chimica

the case of a limited number of participants, the techniques will be partially applied in the laboratory hands on. Starting from anodic slimes of copper, ruthenium, rhodium, iridium, palladium, platinum and gold are obtained in commercial grade purities.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica degli elementi di transizione	3	CHIM/03 CHIMICA GENERALE E INORGANICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica dei beni culturali A (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Chemistry of Cultural Heritage A

Obiettivi formativi: Obiettivi: Fornire gli strumenti di base per un approccio scientifico relativo ai criteri di intervento, ai prodotti ed alle tecniche per il recupero conservativo basato sulla conoscenza dei materiali costitutivi i manufatti di interesse culturale.

Programma: Introduzione storica sulla evoluzione e metodologia dell'intervento conservativo.

Vengono successivamente trattate quattro tipologie di materiali: lapidei, vetri, metalli e leghe, materiali tessili.

Per ogni tipologia vengono presentate le caratteristiche morfologiche e strutturali, l'evoluzione della tecnologia produttiva, le cause e meccanismi di alterazione e degrado con riferimento ai fattori naturali e ambientali, al ruolo del trasporto dei fluidi in matrici porose, bagnabilità, tensione superficiale e capillarità; cenni alle principali tecniche di caratterizzazione e di diagnosi del degrado, alle tecniche e prodotti per la pulitura, il consolidamento e la protezione, sia tradizionali che moderni (polimeri sintetici).

Obiettivi formativi in Inglese: Objectives: Provide the basic tools for a scientific approach to the planning, selection of materials and techniques for the restoration and conservation of works of art. Provide the knowledge and understanding of the materials.

Programme: Historic introduction on the evolution and methodology of the conservation techniques.

Four types of materials are discussed: natural stones, glasses, metals and alloys, textiles.

For each type of material are presented: morphology and structure; evolution of the production technology; causes and mechanisms of alteration and decay with specific reference to natural and environmental factors; wettability, surface tension, capillarity and transport of fluids in porous materials; techniques for the characterization and diagnosis of the state of conservation; techniques and products for the cleaning, consolidation, and protection, both traditional and modern (synthetic polymers).

CFU: 3

Propedeuticità: Frequenza fortemente consigliata (in alternativa sono richieste parti tratte da diversi libri di testo)

Modalità di verifica finale: Esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica dei beni culturali mod. A	3	CHIM/12 CHIMICA DELL'AMBIENTE E DEI BENI CULTURALI	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica dei beni culturali B (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Cultural heritage chemistry B

Obiettivi formativi: Introdurre lo studente alle problematiche chimiche nel settore dei beni culturali. Rendere edotto lo studente su i metodi e le strumentazioni più idonee al fine di:

- caratterizzare i materiali originali costitutivi di un'opera d'arte;
- studiare il degrado dei materiali in funzione dell'invecchiamento naturale e dell'inquinamento ambientale.

Il concetto di Bene Culturale. Definizione del manufatto storicoartistico.

Degrado, restauro e conservazione.

La caratterizzazione chimica per la definizione delle procedure di restauro. Le tecniche non distruttive e le tecniche distruttive: principi fondamentali e applicazioni. Le tecniche spettroscopiche di superficie per le indagini della composizione inorganica.

L'impatto ambientale sulle opere d'arte: croste nere e pellicole ad ossalato. Origini, cause e determinazione.

Il campionamento di un'opera d'arte: rappresentatività di un campione.

I materiali pittorici. I materiali organici in oggetti archeologici. I materiali usati per il restauro.

Obiettivi formativi in Inglese: The course enables students to understand how chemistry is applied in the field of



Regolamento Chimica

restoration and conservation. They acquire analytical techniques and instrumental methods in order to characterise original materials in artworks and to study degradation processes of materials in function of ageing and environmental pollution.

Particularly, the following topics are discussed:

- The concept of safeguard of Cultural heritage and the chemical characterisation to suggest a correct restoration approach.
- non invasive and invasive techniques.
- environmental impact on artworks: black crusts and oxalate films: origin, causes and characterisation.
- Sampling an artwork: sample representativity
- the painting materials. Classification of organic binders (proteins, lipids, resins, gums, waxes, bitumen) and of pigments and their characterisation by chromatography and spectroscopic techniques. Degradation processes
- organic materials in archaeological objects. Chemical characterisation of balms, waterproofing materials, adhesives
- materials used in the restoration practice.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: esame orale con seminario su argomento concordato

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica dei beni culturali mod. B	3	CHIM/01 CHIMICA ANALITICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica dei Composti di Coordinazione I (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Coordination Chemistry I

Obiettivi formativi: Gli studenti acquisiranno esperienza sui vari numeri di coordinazione e le geometrie ad essi associate.

Prenderanno dimestichezza con elementi e operazioni di simmetria ed impareranno ad individuare la simmetria molecolare. Saranno trattati vari tipi di isomeria. Si applicheranno le varie teorie (VB, CFT, MO) al settore della chimica di coordinazione. Si analizzerà la separazione degli orbitali d in campi di varia simmetria. Saranno analizzati gli spettri di assorbimento nel visibile ed il comportamento magnetico dei complessi ed alcuni andamenti interessanti (lungo le serie e lungo i gruppi di transizione) collegabili alla configurazione elettronica dello ione centrale.

Obiettivi formativi in Inglese: Students will be introduced to the coordination chemistry by an analysis of the different coordination numbers and the associated geometries. Point groups and molecular symmetry will be treated. Bonding, spectra, magnetism and some periodic trends inside the three transition series will be analysed with the use of the VB, CFT and MO theories.

CFU: 3

Propedeuticità: Chimica Generale ed Inorganica

Modalità di verifica finale: Esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica dei Composti di Coordinazione I	3	CHIM/03 CHIMICA GENERALE E INORGANICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica dei Composti Organometallici (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Chemistry of organometallic compounds

Obiettivi formativi: Struttura e reattività di composti organici degli elementi del gruppo principale del sistema periodico.

Scopo di questo Corso è fornire agli studenti le prime conoscenze sulla relazione tra natura del legame carbonio-metallo e reattività chimica necessarie per impiegare composti organometallici degli elementi del gruppo principale in sintesi organica.

Obiettivi formativi in Inglese: Structure and reactivity of the organometallic compounds of the main group elements

To acquire the necessary background on the relationship between the nature of metal-carbon bonds and chemical reactivity to suggest strategies for use the main group organometallic compounds in organic synthesis

CFU: 3

Propedeuticità: Chimica Generale ed inorganica , Fondamenti di Chimica Organica, Chimica Organica I + Laboratorio.

Modalità di verifica finale: Esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli



Regolamento Chimica

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica dei Composti Organometallici	3	CHIM/06 CHIMICA ORGANICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica dell'atmosfera (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Atmosphere Chemistry

Obiettivi formativi: Introduzione ai concetti base della chimica e fisica dell'ambiente. Introduzione ai principali fenomeni che regolano i cicli geochimici, il clima e la chimica dell'atmosfera, comprese le modificazioni di origine antropica. Capacità di risolvere semplici problemi numerici.

Obiettivi formativi in Inglese: Introduction to the basic concepts of the environmental physical chemistry. Introduction to the main phenomena that occur in the geochemical cycles, the climate and the atmospheric chemistry, including the modifications of anthropic origin. Ability to solve simple numerical problems.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: esame scritto e orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica dell'Ambiente: Macrosistemi Ambientali.	3	CHIM/12 CHIMICA DELL'AMBIENTE E DEI BENI CULTURALI	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica e Tecnologia dei Materiali A (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Materials Chemistry and Technology A

Obiettivi formativi: Il corso fornisce i fondamenti della scienza e tecnologia dei materiali, incentrando l'attenzione sulla capacità di manipolare la chimica dei materiali per produrre sistemi con strutture e proprietà macroscopiche di interesse applicativo e tecnologico.

Lo studente saprà interpretare i diagrammi di stato a uno e a più componenti di varie classi di materiali (metalli, inorganici, organici e polimerici) e i principi di trasformazione allo scopo di ottenere materiali tecnologici.

Obiettivi formativi in Inglese: The course will provide the fundamentals of materials science and technology with the main focus being placed on the capability of manipulating the materials chemistry in order to produce systems with macroscopic structures of applied and technological relevance.

The student will be able to interpret the phase diagrams of pure and multicomponent systems in diverse classes of materials (metals, inorganics, organics, polymers) and the transformation and processing principles in order to produce technological materials.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica e Tecnologia dei Materiali: Principi	3	CHIM/05 SCIENZA E TECNOLOGIA DEI MATERIALI POLIMERICI	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica e Tecnologia dei Materiali B (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Materials Chemistry and Technology B

Obiettivi formativi: Il corso tratterà esempi di applicazioni industriali di alcuni principi che stanno alla base della chimica e tecnologia dei materiali. Dopo una breve introduzione generale ai materiali inorganici ed alla metallurgia, sarà presa in esame in maniera dettagliata la metallurgia di alcuni degli elementi più significativi (Fe, Al, Cu) per le loro applicazioni industriali. Sarà poi trattata la produzione industriale di silicio, per la notevole importanza che questo elemento riveste nella società odierna, e quella del vetro e delle fibre di vetro. Infine sarà affrontato in maniera generale l'ottenimento dei prodotti ceramici propriamente detti.

Obiettivi formativi in Inglese: The course will deal with examples of industrial applications which provide the background to materials chemistry and technology. After an introduction to inorganic materials and metallurgy, detailed attention will be devoted to the metallurgy of the most significant elements (Fe, Al, Cu) for their industrial applications. The industrial production of silicon, glasses and glass fibers will then be discussed. Finally, the general methods for the



Regolamento Chimica

production of ceramic materials will be presented.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica e Tecnologia dei Materiali: Applicazioni industriali	3	CHIM/05 SCIENZA E TECNOLOGIA DEI MATERIALI POLIMERICI	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica Fisica Biologica I (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Biophysical Chemistry I

Obiettivi formativi: Il corso si propone di illustrare l'applicazione dei metodi di indagine chimico fisici allo studio della struttura, delle proprietà e del comportamento delle macromolecole biologiche. Saranno approfonditi in particolare gli aspetti termodinamici e cinetici dell'interazione tra specifici leganti e macromolecole biologiche, i meccanismi di controllo per la regolazione dell'attività biologica, gli equilibri conformazionali di polipeptidi e proteine.

Obiettivi formativi in Inglese: The course focuses on experimental and theoretical topics relevant to the understanding of the structure, properties and behaviour of biological macromolecules in terms of the principles and methods of physics and chemistry. Particular attention will be paid to the equilibrium and kinetic aspects of ligand interactions, including a discussion of control mechanisms that modulate biological activity. The conformational behaviour of biological polymers will be considered as well.

CFU: 3

Propedeuticità: Propedeuticità: Chimica Generale e Inorganica, Istituzioni di Matematica I, Fisica Generale I.

Modalità di verifica finale: Esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Fisica Biologica	3	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica Fisica I + Laboratorio (12 CFU)

Denominazione in Inglese: Physical Chemistry I + Laboratory

Obiettivi formativi: Il corso si propone di fornire agli studenti le seguenti competenze disciplinari:

Conoscere i principi generali che regolano gli scambi energetici nei sistemi chimici.

Conoscere le leggi che regolano gli equilibri chimici nei sistemi a più componenti e a più fasi.

Conoscere i principi che determinano la reattività nei sistemi chimici e la velocità di reazione.

Saper legare le leggi del mondo microscopico al comportamento macroscopico della materia.

Essere capaci di raccogliere ed interpretare dati scientifici attraverso l'uso di tecniche e metodologie chimico-fisiche.

Utilizzare le metodologie e le tecniche di misura chimico fisiche e calorimetriche di base.

Obiettivi formativi in Inglese: Aim of the course is to provide students the following knowledge and abilities:

General principles controlling energy changes in chemical systems.

The laws which govern chemical equilibria in multicomponent and polyphasic systems.

Principles governing chemical reactivity and reaction rate.

Capability to relate the laws of the microscopic world with the macroscopic behaviour of matter.

Capability of collecting and interpreting scientific data through the use of physico-chemical techniques and methodologies.

Use of basic physico-chemical techniques, including calorimetry, for determining experimental properties.

CFU: 12

Propedeuticità: Propedeuticità: Chimica Generale e Inorganica, Istituzioni di Matematica I, Fisica Generale I.

Modalità di verifica finale: Esame scritto e orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Fisica I	6	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Base	lezioni frontali + esercitazioni
Complementi di Chimica Fisica I e Laboratorio	6	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Base	altro



Regolamento Chimica

Chimica Fisica II + Laboratorio (12 CFU)

Denominazione in Inglese: Physical Chemistry II + Laboratory

Obiettivi formativi: Interazione luce-materia nelle varie regioni spettrali; inadeguatezze della fisica classica e necessità di introdurre descrizioni quantiche; Esempi di equazione di Schrodinger; Separazione dei moti; Moto di traslazione, livelli energetici traslazionali; Rotazione molecolare nello spazio, livelli energetici e loro degenerazione; Moto di rotazione di molecole lineari e non, spettri rotazionali e loro caratteristiche; Moto vibrazionale di una molecola biatomica ed energia di punto zero; Spettri rotovibrazionali e loro caratteristiche; la vibrazione in molecole poliatomiche e modi normali; Contributo elettronico all'energia di atomi e molecole; Dettagli vibrazionali e rotazionali degli spettri elettronici; Ordini di grandezza di energie elettroniche, vibrazionali, rotazionali e traslazionali e loro implicazioni; Stati quantici accessibili ad un sistema macroscopico; insiemi rappresentativi; funzione di partizione; Entropia di Boltzmann; Dipendenza della funzione di partizione dallo zero delle energie; Insieme rappresentativo di Gibbs; Energia media come energia interna del sistema; L'entropia e le Energie libere di Gibbs e di Helmholtz per via statistica; Capacità termica di un cristallo perfetto in funzione della temperatura; Superamento del modello di Einstein: cenni al modello di Debye; Particelle indistinguibili; Funzione di partizione di gas perfetti; Equilibrio chimico e costante di equilibrio dal punto di vista statistico; Distribuzione di Maxwell delle velocità molecolari; Reazioni chimiche in fase gassosa teorie e modelli elementari; Teoria semplice degli urti; Energia di attivazione; Teoria del complesso attivato; Superfici di energia potenziale e loro ruolo; Aspetti termodinamici della teoria del complesso attivato Entropia ed Entalpia di attivazione; Stima del fattore sterico.

Obiettivi formativi in Inglese: Interaction light-matter in the various spectral regions; Quantum theory introduction and principles; Schrodinger equation for simple systems, separation of variables; Translational motions and translational levels; Free rotation of molecules: rotational levels and their degeneracy; Vibrational motion of biatomic molecules and zero-point energy; Roto-vibrational energy levels; Rotational and vibrational motions in polyatomic molecules and normal modes; Electronic energy and spectra in atoms and molecules; Frank-Condon Factors: vibrational and rotational details of electronic spectra; Accessible quantum states for a macroscopic system; Boltzmann entropy; Ensembles and Canonical partition function; Mean Energy of a system; Entropy and statistical Gibbs and Helmholtz Free Energies; Partition functions of perfect gases; Heat capacity of gases and perfect solids as a function of temperature; Indistinguishable particles: Quantum Statistics; Statistical evaluation of Chemical Equilibrium constants; Maxwell distribution of molecular velocities; Elementary theories of reaction rates; Activation energy; Molecular reaction dynamics: activated complex theory of reaction rates; Activation parameters: Entalpy and Entropy of activation.

CFU: 12

Propedeuticità: Chimica Fisica I

Modalità di verifica finale: Esame scritto e orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Fisica II	6	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Caratterizzanti	lezioni frontali
Laboratorio di Chimica Fisica II	6	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Caratterizzanti	laboratorio e/o esercitazioni

Chimica Generale ed Inorganica + Laboratorio (12 CFU)

Denominazione in Inglese: General and Inorganic Chemistry + Laboratory

Obiettivi formativi: Il corso ha lo scopo di dare allo studente iscritto al corso di studio in Chimica i concetti fondamentali della struttura atomica, del legame chimico, dell'equilibrio e, più in generale, delle proprietà e della reattività degli elementi e dei composti. Particolare enfasi viene data alla deduzione delle proprietà di una sostanza sulla base della posizione che gli elementi costituenti occupano all'interno del Sistema Periodico. Ulteriore obiettivo formativo è far comprendere agli studenti come i principi fondamentali della chimica possono essere applicati sia dal punto di vista numerico che sperimentale.

Obiettivi formativi in Inglese: The student will be instructed on the fundamentals of the atomic structure, of the chemical bond, of the chemical equilibrium with connections to the properties and reactivities of elements and compounds. Special attention is attributed to the prediction of the properties of different samples based on the knowledge of the position in the Periodic Table of the elements present in the compounds. The student will be trained to understand how the fundamentals of chemistry can be applied both from the numerical and experimental viewpoint.

CFU: 12

Propedeuticità: Obbligo di frequenza per le esercitazioni di laboratorio

Modalità di verifica finale: prova scritta e prova orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Generale ed Inorganica	6	CHIM/03 CHIMICA GENERALE E INORGANICA	Base	lezioni frontali + esercitazioni



Regolamento Chimica

Laboratorio di Chimica Generale ed Inorganica	6	CHIM/03 CHIMICA GENERALE E INORGANICA	Base	laboratorio e/o esercitazioni
---	---	---------------------------------------	------	-------------------------------

Chimica Industriale (6 CFU)

Denominazione in Inglese: Industrial Chemistry

Obiettivi formativi: Il corso fornisce i fondamenti della chimica industriale, con riferimento alle interconnessioni tra i processi chimici industriali moderni e la produzione di prodotti di interesse pratico su varie scale. Tra questi i processi delle produzioni organiche e macromolecolari industriali saranno discussi più in dettaglio.

Lo studente sarà in grado di applicare i concetti della quantificazione dei flussi di materia e di energia in un processo di produzione di alcune delle principali materie plastiche di interesse industriale, a partire dalle fonti dei suoi precursori e monomeri.

Obiettivi formativi in Inglese: The course provides the fundamental elements of industrial chemistry, with reference to the interconnections between the modern industrial chemical processes and the production of chemicals and products of applied interest over different scales. Among such processes, those dealing with the industrial productions of organic and macromolecular products will be discussed in more detail.

The student will be able to apply the concepts of quantifying flows of matter and energy in an industrial process of some of the most relevant industrial polymers from their respective raw materials and monomers.

CFU: 6

Modalità di verifica finale: Essame scritto e/o orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Industriale	6	CHIM/04 CHIMICA INDUSTRIALE	Caratterizzanti	lezioni frontali

Chimica Industriale: Catalisi (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Industrial Chemistry: Catalysis

Obiettivi formativi: A partire da una breve introduzione storica e dalla definizione del fenomeno catalitico, il modulo si propone di fornire un sintetico ma definito panorama dei principi, della portata culturale e delle prospettive della catalisi metallica eterogenea ed omogenea. In particolare sarà approfondita la chimica dei processi di attivazione e trasferimento dell'idrogeno molecolare, del monossido di carbonio, dei processi di formazione di legami carbonio-carbonio, e dei processi di ossidazione. Infine saranno trattati dei cenni di catalisi enzimatica.

Obiettivi formativi in Inglese: The basic concepts and principles of homogeneous and heterogeneous transition metal-based catalysis are illustrated through the detailed discussion of the chemistry of some important processes like hydrogenation, carbonylation, oxidation, and oligomerization. Moreover, a short part of the course is dedicated to an outline of metallo-enzymes chemistry.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Industriale: Catalisi	3	CHIM/04 CHIMICA INDUSTRIALE	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica Industriale: Prodotti e Processi (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Industrial Chemistry: Products and Processes

Obiettivi formativi: Nel corso saranno presi in esame in maniera dettagliata alcuni dei principali processi della Chimica Industriale organica ed inorganica in maniera tale da costituire esempi qualificanti di applicazione pratica dei principi chimico-fisici che stanno alla base della Chimica Industriale. Altresì la scelta di questi processi sarà attuata anche in modo da correlarsi strettamente con i contenuti del modulo di catalisi per quanto attiene i principi della catalisi industriale.

Obiettivi formativi in Inglese: In the course we will examine in detail some main processes of the inorganic and organic industrial chemistry such as qualitative examples of practical application of the fundamental chemical-physic principles of the industrial chemistry. Moreover the choice of these processes will bind strictly to the contents of the modulus of catalysis with regard to the principles of the industrial catalysis.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: esame orale



Regolamento Chimica

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Industriale: Prodotti e Processi	3	CHIM/04 CHIMICA INDUSTRIALE	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Chimica Inorganica complementi + Laboratorio (6 CFU)

Denominazione in Inglese: Inorganic Chemistry: selected areas

Obiettivi formativi: Gli studenti acquisiranno conoscenze relative agli elementi di transizione d e di transizione interna (in particolare 4f). Sarà discussa la chimica dei composti di coordinazione e le teorie utilizzate in questo settore (VB, CFT, MO). Si metteranno a confronto cationi con configurazione elettronica a gas nobile con cationi a configurazione elettronica dn e fn.

Nella parte dedicata al laboratorio saranno sintetizzati alcuni composti di coordinazione e si effettuerà la loro caratterizzazione con tecniche spettroscopiche (IR, NMR, UV-Vis).

Obiettivi formativi in Inglese: The aim of this course is to introduce the students to the chemistry of transition elements (d and f series). A comparison between closed and open shell cations will be presented.

In the practical part some coordination compounds will be synthesized. Their characterization will be performed with the use of spectroscopic methods (IR, NMR, UV-Vis).

CFU: 6

Propedeuticità: Chimica generale ed Inorganica + Laboratorio, Chimica Inorganica I.

Obbligo di frequenza al Laboratorio.

Modalità di verifica finale: Esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Inorganica Complementi e Laboratorio	6	CHIM/03 CHIMICA GENERALE E INORGANICA	Caratterizzanti	altro

Chimica Inorganica I (6 CFU)

Denominazione in Inglese: Inorganic Chemistry I

Obiettivi formativi: Il corso si propone di fornire un quadro completo della chimica degli elementi rappresentativi insieme ai modelli indispensabili per organizzare tali conoscenze.

Obiettivi formativi in Inglese: The course intends to give a full description of the chemistry of representative elements together with the models which are necessary for the organization of the material.

CFU: 6

Propedeuticità: Chimica Generale ed Inorganica + Laboratorio

Modalità di verifica finale: Esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Inorganica I	6	CHIM/03 CHIMICA GENERALE E INORGANICA	Base	lezioni frontali

Chimica Organica I + Laboratorio (9 CFU)

Denominazione in Inglese: Organic Chemistry I + Laboratory

Obiettivi formativi: Studio della struttura e reattività dei principali gruppi funzionali organici. Tecniche sperimentali della chimica organica sintetica. Purificazione dei composti organici. Analisi qualitativa organica.

Acquisizione delle conoscenze sulla relazione tra struttura e proprietà chimiche dei principali gruppi funzionali organici necessarie per poter accedere a procedure di interconversione tra classi di composti e per progettare la sintesi di semplici molecole bersaglio.

Acquisizione, inoltre, delle necessarie conoscenze teoriche e delle capacità sperimentali di base per effettuare la



Regolamento Chimica

preparazione, la purificazione ed il riconoscimento dei gruppi funzionali di composti organici.
 Laboratorio: Sicurezza nel laboratorio di chimica organica.
 Tecniche sperimentali della chimica organica sintetica: impiego vetreria, agitazione, riscaldamento, raffreddamento di miscele di reazione.
 Purificazione dei composti organici: estrazione con solventi ed anidrifcazione, ricristallizzazione, distillazione, cromatografia.
 Analisi qualitativa organica: determinazioni delle classi di solubilità, analisi elementare, identificazione dei gruppi funzionali delle principali classi di composti organici mediante saggi generali e specifici. Preparazione di derivati cristallini.
Obiettivi formativi in Inglese: The study of the structure and reactivity of main organic functional groups. Experimental techniques of synthetic organic chemistry. Purification of organic compounds. Qualitative organic analysis.
 To acquire the necessary background on structure -chemical properties relationship of the main organic functional groups to suggest strategies for the interconversion between organic compounds and the synthesis of simple organic molecules.
 To acquire also the theoretical background and basic experimental skills to carry out the preparation, purification, and identification of functional groups of organic compounds.

CFU: 9

Propedeuticità: Chimica generale ed inorganica, Fondamenti di Chimica Organica

Modalità di verifica finale: Prova scritta e orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Organica I + Laboratorio	9	CHIM/06 CHIMICA ORGANICA	Caratterizzanti	altro

Chimica Organica II + Laboratorio (12 CFU)

Denominazione in Inglese: Organic Chemistry II + Laboratory

Obiettivi formativi: Approfondimento ed ampliamento delle conoscenze (rispetto a quelle fornite dal Corso di Chimica Organica I + Laboratorio di Chimica Organica I) sulle principali classi di composti organici e sui principi che ne determinano il comportamento, al fine di fornire un panorama il più possibile completo delle caratteristiche e delle proprietà di tali composti.

Il corso si prefigge inoltre lo scopo di trasferire allo studente le conoscenze di base necessarie per realizzare in modo autonomo la caratterizzazione strutturale di un composto tramite spettroscopia NMR, con cenni alle spettroscopie UV e IR.

Obiettivi formativi in Inglese: Deepening and widening of knowledge (in relation to the Course of Organic Chemistry I + Laboratory of Organic Chemistry I) regarding the main classes of organic compounds and the principles that determine their behaviour, to supply the most possible wide panorama about the characteristics and the property of such compounds.

Acquisition of basis knowledges regarding the structural characterization of organic compounds by spectroscopical methods (UV, IR and mainly NMR).

CFU: 12

Propedeuticità: Chimica Organica I

Modalità di verifica finale: Prova scritta e prova orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica Organica II	6	CHIM/06 CHIMICA ORGANICA	Caratterizzanti	altro
Laboratorio di Chimica Organica II	6	CHIM/06 CHIMICA ORGANICA	Caratterizzanti	laboratorio e/o esercitazioni

Chimica teorica organica (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Theoretical Organic Chemistry

Obiettivi formativi: Introduzione all'uso di strumenti teorici quantomeccanici per l'interpretazione delle proprietà e della reattività dei composti del carbonio (incluso nanostrutture). Argomenti trattati: funzione d'onda elettronica, densità elettronica, superfici di energia, indici di reattività, metodo di Huckel, sistemi pi-greco (incluse nanostrutture di tipo grafite), cammini di reazione trattati con metodi multiconfigurazionali, regole di Woodward-Hoffmann.

Obiettivi formativi in Inglese: Introduction to the use of basic quantum mechanical theoretical tools for the study of properties and reactivity of C compounds and graphitic nanostructures. Keywords: electronic wavefunction, DFT, semiempirical methods, reactivity indexes, CASSCF, VB, reaction paths.

CFU: 3



Regolamento Chimica

Modalità di verifica finale: Esame orale
Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica teorica organica	3	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Complementi di termodinamica statistica (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Complements of Statistical Mechanics

Obiettivi formativi: Conoscenza di base di meccanica statistica e applicazioni a modelli semplici come il reticolo perfetto e il gas ideale. Introduzione alle statistiche quantiche e ai fenomeni dipendenti dal tempo

Obiettivi formativi in Inglese: Basic statistical mechanics formalisms and applications to simple models (ideal lattice and gas). Introduction to quantum statistics and non equilibrium processes

CFU: 3

Modalità di verifica finale: esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Complementi di termodinamica statistica	3	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Didattica della Chimica (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Al termine del corso lo studente dovrebbe aver acquisito alcuni dei principali concetti relativi alla didattica della Chimica, in modo da poter orientare eventualmente la propria scelta di prosecuzione degli studi verso sbocchi didattici. Dovrebbe anche aver acquisito la padronanza di alcune tecniche che facilitano l'apprendimento.

Argomenti principali: aspetti della didattica moderna; breve indagine sulla didattica delle scienze negli ultimi 50 anni;

Sviluppo del pensiero chimico nel XIX secolo; tecniche utili per l'apprendimento; analisi disciplinare e didattica di alcuni temi fondamentali della Chimica.

Obiettivi formativi: The aims of the course are: a) the acquisition of some main concepts of chemical education, so that the student can address his choice towards teaching activities; b) the acquisition of some learning techniques.

Main topics: some aspects of modern education; science education in the last 50 years; the development of Chemistry in the XIX century; analysis of some key subjects of Chemistry.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: seminario su argomento a scelta

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Didattica della Chimica	3		Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Elementi di Chimica Inorganica (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Inorganic Chemistry Elements

Obiettivi formativi: .Gli elementi dei gruppi rappresentativi ed i loro principali composti.

Obiettivi formativi in Inglese: Main groups elements and their most important compounds.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: esame orale con voto

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica



Regolamento Chimica

Elementi di Chimica Inorganica	3	CHIM/03 CHIMICA GENERALE E INORGANICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro
--------------------------------	---	---------------------------------------	---	-------

Elettrochimica (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Electrochemistry

Obiettivi formativi: Basi termodinamiche dell'elettrochimica. Celle senza trasporto, a concentrazione, a membrane. Celle con trasporto. Numeri di trasporto. Determinazione dei coefficienti di attività. Potenziali di diffusione. Aspetti cinetici: un'introduzione allo studio delle cinetiche elettrodiche e dei fenomeni di corrosione.

Obiettivi formativi in Inglese: Thermodynamic introduction to electrochemistry. Cells without transference, concentration cells, membrane cells. Cells with transference. Transference numbers. Activity coefficient determinations. Diffusion potentials. An introduction to kinetic aspects of the electrode reactions and electrochemical corrosion.

CFU: 3

Propedeuticità: Sono propedeutiche le conoscenze di matematica, fisica, chimica generale e chimica fisica che si acquisiscono nei primi 4 semestri del corso di studio in Chimica. La frequenza non è obbligatoria.

Modalità di verifica finale: Esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Elettrochimica	3	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Errori e Analisi dei Dati (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Errors and Data Analysis

Obiettivi formativi: Acquisizione di concetti di base dalla teoria degli errori ed esercitazione con l'uso di software. Le simulazioni di numeri casuali sono usate per favorire l'apprendimento dei concetti. Argomenti trattati: Errori e loro propagazione, standard deviation e standard error, classificazione dei dati e istogrammi, curve di distribuzione e valori medi, distribuzione dei valori medi, principio dei minimi quadrati e fitting, pesi e test statistici.

Obiettivi formativi in Inglese: Basic concepts of the statistical treatment of data and practical experience with the use of software. Simulations of random numbers are used in order to become acquainted with the concepts. Keywords: errors and their propagation, standard deviation and standard error, histograms, distributions and means, least square principle and fitting, weights and statistical tests.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Errori e Analisi dei Dati	3	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Fisica Generale I + Esercitazioni (9 CFU)

Denominazione in Inglese: General Physics I

Obiettivi formativi: Meccanica del punto e dei sistemi. Scopo: fornire una conoscenza di base delle leggi di moto e di conservazione

Obiettivi formativi in Inglese: Particles and System Mechanics. Aim of the lessons: to provide a basic knowledge of the motion and conservation laws.

CFU: 9

Propedeuticità: Oral exam, with a preventive written session.

Modalità di verifica finale: Esame orale, con prova scritta propedeutica

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Fisica Generale I	9	FIS/01 FISICA	Base	lezioni frontali +



Regolamento Chimica

SPERIMENTALE

esercitazioni

Fisica Generale II + Esercitazioni (6 CFU)

Denominazione in Inglese: Classical Electrodynamics

Obiettivi formativi: Fondamenti di elettromagnetismo con particolare attenzione alle metodologie fisiche di interesse per le applicazioni nel campo della Chimica. Elettrostatica: campo elettrico; potenziale elettrico; legge di Gauss; densità di energia elettrostatica; momento di dipolo, polarizzazione e dielettrici. Operatori vettoriali. Corrente elettrica, conduttori e circuiti elettrici. Magnetismo: forza di Lorentz; momento magnetico; induzione magnetica; circuiti magnetici. Equazioni di Maxwell. Onde elettromagnetiche; generazione, propagazione e rivelazione; vettore di Poynting. Fondamenti di ottica: ottica geometrica; interferenza e diffrazione. Ottica fisica.

Obiettivi formativi in Inglese: Electromagnetism basics, with a particular attention to physical methodologies interesting for their applications in the Chemistry field. Electrostatics: electric field; electric potential; the Gauss Law; electrostatic energy density; dipole moment, polarization and dielectrics. Vector operators. Electric current, conductors and electric circuits. Magnetism: Lorentz force; magnetic moment; magnetic induction; magnetic circuits. The Maxwell equations. Electromagnetic waves: generation, propagation and detection; the Poynting vector. Optics basics: geometrical optics; interference and diffraction. The physical optics.

CFU: 6

Propedeuticità: Fisica Generale I e Istituzioni Matematica I

Modalità di verifica finale: Esame scritto ed orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Fisica Generale II + Esercitazioni	6	FIS/01 FISICA SPERIMENTALE	Affini o integrative	lezioni frontali + esercitazioni

Fondamenti di Chimica Analitica (6 CFU)

Denominazione in Inglese: Fundamentals Analytical Chemistry

Obiettivi formativi: Scopo della Chimica Analitica. Analisi qualitativa e quantitativa.

Tecniche classiche della chimica Analitica: gravimetria, volumetria, analisi strumentale. Criteri di scelta del metodo di analisi.

Il campione ed il suo trattamento. Solubilizzazione del campione.

Reazioni chimiche fondamentali utilizzate nell'analisi chimica.

Definizione, determinazione e controllo del pH. Misura della concentrazione idrogenionica diretta e indiretta.

Modi di esprimere il contenuto delle soluzioni.

Preparazione di soluzioni standard e curve di taratura.

Introduzione alla separazione di componenti miscele di analiti.

Obiettivi formativi:

offrire agli studenti una visione generale dei concetti e delle metodologie fondamentali impiegati nella chimica analitica in vista delle conoscenze più approfondite che verranno fornite negli anni successivi.

Obiettivi formativi in Inglese: The purpose of the course is to provide the students with a general background in basic analytical chemistry, also in view of the more advanced insights that should be offered in the following semesters.

The course will cover the following topics: What is analytical chemistry and its purposes. Qualitative and quantitative analysis. Classical methods of analytical chemistry: gravimetric and volumetric techniques. Instrumental methods. The sample: choice and manipulation. The notion of pH: definition, measure and control. Fundamental reactions employed in analytical chemistry and equilibria. Introduction to chemical separation .

CFU: 6

Modalità di verifica finale: esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Fondamenti di Chimica Analitica + Laboratorio	6	CHIM/01 CHIMICA ANALITICA	Affini o integrative	altro

Fondamenti di Chimica Organica (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Fundamentals Organic Chemistry

Obiettivi formativi: Struttura molecolare e Nomenclatura dei composti organici



Regolamento Chimica

Acquisizione delle conoscenze di base sulla struttura molecolare e sulle regole di nomenclatura delle principali classi di composti organici, con particolare riguardo agli aspetti conformazionali e stereochimici.

Obiettivi formativi in Inglese: Molecular structure and rules for nomenclature of organic compounds

To acquire the necessary backgrounds on the molecular structure and the rules for nomenclature of organic functional compounds, with particular attention to conformational and stereochemical aspects.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: Prova scritta e esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Fondamenti di Chimica Organica	3	CHIM/06 CHIMICA ORGANICA	Affini o integrative	lezioni frontali + esercitazioni

Fotochimica: aspetti fenomenologici (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Photochemistry: phenomenological aspects

Obiettivi formativi: Introduzione alla fotochimica. Concetti base sulle reazioni fotochimiche, i processi fotofisici, la dinamica degli stati eccitati, la principali tecniche. Alcuni esempi di fotochimica organica. Finalizzato ad integrare la fotochimica nella cultura generale e nel ventaglio di opzioni di un chimico.

Obiettivi formativi in Inglese: Introduction to photochemistry. Basic concepts about the photochemical reactions, the photophysical processes, the dynamics of the excited states and the most important techniques. Some examples of organic photochemistry. The aim is to integrate the photochemistry in the general culture and in the range of options of a chemist.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: Esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Fotochimica: aspetti fenomenologici	3	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Industria e Ambiente (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Industry and Environment

Obiettivi formativi: Modulo A (Fondamenti): Norme ambientali e loro evoluzione. Controllo dell'inquinamento e soluzione dei problemi. Metodologie di campionamento ed analisi in matrici ambientali. Ecosistema aria: emissioni, immissioni ed ambiente di lavoro.

Obiettivi formativi in Inglese: Part A (Principles): Environmental laws and regulations in the time. Pollution control and problem solving. Sampling and analysis in environment. Air: emissions, outdoor and workplace air quality.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Industria e Ambiente	3	CHIM/04 CHIMICA INDUSTRIALE	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Introduzione al trattamento dei dati sperimentali (3 CFU)

Denominazione in Inglese: An introduction to experimental data analysis

Obiettivi formativi: Il corso prevede la trattazione semplice di argomenti indispensabili all'analisi di dati sperimentali: preparazione di grafici; definizione dei vari tipi di errore; distribuzioni di probabilità e parametri statistici essenziali (media, standard deviation); propagazione degli errori casuali; fitting di dati sperimentali e criterio dei minimi quadrati.

Gli argomenti saranno presentati per quanto possibile a partire da esempi reali di ambito chimico.

La trattazione matematica necessaria, pur ridotta, potrà fornire l'occasione di vedere applicati alcuni metodi matematici in programma nei corsi di Matematica e di Calcolo (studio di funzioni, uso di matrici...).



Regolamento Chimica

Obiettivi formativi in Inglese: The course consists of an introduction to the basic methods of the experimental data analysis: graphical display of the data; definition of systematic and casual errors; probability distributions and essential parameters of descriptive statistics (mean, standard deviation); error propagation; fitting of experimental data and least squares method.

Whenever possible, the various items are presented starting from real problems in chemistry.

The mathematical approach, even if limited, gives the chance to apply some methods learnt in the courses of Mathematics and Calculus.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: Esame orale con voto

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Introduzione al trattamento dei dati sperimentali	3	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Introduzione alla Chimica Computazionale (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Introduction to computational chemistry

Obiettivi formativi: Il corso si propone di fornire una descrizione dei metodi più comunemente usati in chimica computazionale per studiare gli aspetti elettronici e nucleari dei sistemi molecolari usati in corsi di chimica di altro tipo. In particolare gli argomenti trattati saranno:

1. Definizione di energia in sistemi molecolari. Le superfici di energia potenziale (PES) ed i metodi numerici per il loro studio.
2. L'equazione di Schrödinger e la funzione d'onda. Interpretazione della funzione d'onda come funzione di probabilità. Definizione dell'Hamiltoniano elettronico per atomi e molecole.
3. La teoria dell'orbitale molecolare (MO). Gli orbitali molecolari e la densità elettronica. Applicazioni della teoria a piccole molecole. Il metodo di Huckel e sua applicazione a sistemi π coniugati.
4. La simmetria molecolare e le sue applicazioni nella teoria dell'orbitale molecolare.
5. Introduzione alle spettroscopie: il modello armonico per le vibrazioni. Stati eccitati e transizioni elettroniche: assorbimenti UV-VIS e fluorescenza.

Obiettivi formativi in Inglese: The course gives a description of the most common methods used in computational chemistry to study both electronic and nuclear aspects of molecular structures.

In particular the arguments which will be considered are:

1. The Energy for molecular systems. Definition of Potential Energy surfaces (PES) and description of the numerical methods used for their study.
2. Schrödinger equation and wavefunction. Interpretation of the wavefunction as a probability. The definition of the electronic Hamiltonian for atoms and molecules.
3. The Molecular Orbital (MO) theory. The definition of molecular orbitals and of the corresponding electronic density. Applications of the theory to small molecules. The Huckel model and its application to π conjugated systems.
4. The molecular symmetry and its applications to the MO theory.
5. Introduction to spectroscopies: the harmonic model for nuclear vibrations. Excited states and electronic transitions: UV-VIS absorption and fluorescence.

CFU: 3

Propedeuticità: Atomo e struttura molecolare, Chimica Generale.

Modalità di verifica finale: Esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Introduzione alla Chimica Computazionale	3		Altre attività - scelta libera dello studente	lezioni frontali

Introduzione alla chimica fisica biologica (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Biophysical Chemistry Basic

Obiettivi formativi: Il corso si propone di illustrare l'applicazione dei metodi di indagine chimico fisici allo studio della struttura, delle proprietà e del comportamento delle macromolecole biologiche. Saranno trattati in particolare gli aspetti riguardanti gli equilibri e la cinetica dell'interazione tra specifici leganti e macromolecole biologiche, i meccanismi di controllo per la regolazione dell'attività biologica, gli equilibri conformazionali di polipeptidi e proteine.

Obiettivi formativi in Inglese: The course focuses on experimental and theoretical topics relevant to the understanding of the structure, properties and behaviour of biological macromolecules in terms of the principles and methods of physics and chemistry. Attention will be paid to the equilibrium and kinetic aspects of ligand interactions, including a discussion of control mechanisms that modulate biological activity. The conformational behaviour of biological polymers will be



Regolamento Chimica

considered as well.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: Esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Introduzione alla Chimica Fisica Biologica	3	CHIM/02 CHIMICA FISICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Introduzione alla professione di Chimico (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Introduction to Chemistry as a Profession

Obiettivi formativi: Durante il corso verranno illustrati i campi che costituiscono oggetto dell'attività professionale dei chimici e l'applicazione delle conoscenze chimiche acquisite durante il percorso universitario in ambiti lavorativi diversi da quelli relativi all'industria chimica propriamente detta e dei laboratori di analisi.

Si affronteranno quindi i problemi relativi alla tutela della sicurezza e della salute nei luoghi di lavoro, all'antincendio, all'inquinamento dell'aria, dell'acqua, del suolo, del sottosuolo ed agli interventi di bonifica e/o risanamento, alla produzione e lo smaltimento dei rifiuti, allo stoccaggio ed al trasporto delle sostanze ed i preparati pericolosi, evidenziando le competenze specifiche dei chimici ed il ruolo che i chimici possono svolgere nei confronti delle aziende, delle amministrazioni pubbliche e dell'autorità giudiziaria che affrontano questi argomenti.

Saranno inoltre affrontati gli argomenti relativi alla deontologia professionale, alla responsabilità civile e penale del professionista, agli aspetti fiscali e previdenziali connessi allo svolgimento dell'attività di chimico in forma di libero professionista.

Obiettivi formativi in Inglese: The object of this course is to introduce fields representative of the professional chemist where chemical knowledge learnt during the course of a normal university chemistry degree can be applied to areas quite different from university-based research, chemical industry or analytical laboratories.

The course will deal with topics related to health and safety in the workplace, fire hazards, air, water, ground and underground pollution, and how to go about intervention for remediation, waste production and disposal, as well as storage and transportation of dangerous goods. The emphasis will be on the skills of a chemist and the advisory role that chemists can play in private industry, public administration and legal authority, when confronted with these topics.

Moreover, the course will discuss the chemist's code of conduct and personal responsibility, as well as fiscal and welfare aspects related to the activity of a chemistry freelancer.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: prova scritta

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Introduzione alla professione di Chimico	3	IUS/07 DIRITTO DEL LAVORO	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Introduzione alla Sintesi Organica (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Introduction to the organic synthesis

Obiettivi formativi: Il corso si propone di esaminare criticamente i diversi aspetti della sintesi organica moderna, prendendo spunto dagli argomenti oggetto dei corsi di Chimica Organica 1 e 2, con l'obiettivo di fornire agli studenti i mezzi per poter esaminare e comprendere anche i più complessi protocolli sintetici.

Argomenti affrontati: formazione del legame chimico; principali tipi di reazioni (addizioni, eliminazioni, pericicliche, di ossido-riduzione); richiami sulle reazioni acido-base, e sulla nozione hard-soft; l'analisi retrosintetica (con esempi); le reazioni di formazione di legami C-C mediate da metalli di transizione; l'analisi retrosintetica per molecole chirali: i chironi; la sintesi organica industriale.

Obiettivi formativi in Inglese: The primary aim of the course is to critically analyze the various aspects of the modern organic synthesis, starting from the topics already examined during the courses of Organic Chemistry 1 and 2.

Topics include: formation of the chemical bond; main classes of organic reactions (additions, eliminations, pericyclic, redox); acid-base reactions, and hard-soft theory; the retrosynthetic approach; C-C bond forming reactions mediated by transition metals; retrosynthesis for chiral molecules: the chiron approach; industrial organic synthesis.

CFU: 3

Propedeuticità: Chimica Organica I, Chimica Organica II.

La frequenza non è obbligatoria, ma è fortemente consigliata

Modalità di verifica finale: Relazione scritta su un articolo scientifico scelto dal docente, e sua presentazione orale.

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli



Regolamento Chimica

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Introduzione alla Sintesi Organica	3	CHIM/06 CHIMICA ORGANICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Istituzioni di Matematica I + Esercitazioni (12 CFU)

Denominazione in Inglese: Calculus

Obiettivi formativi: Richiami sui principali elementi della matematica di base.

Primi strumenti di analisi matematica, intesi sia come tecniche di calcolo che come esempi di ragionamento logico deduttivo.

Dopo aver introdotto il sistema dei numeri reali e il concetto di funzione reale di una variabile reale, sono esposte le idee fondamentali del calcolo differenziale e di quello integrale (compresi alcuni risultati elementari sulle equazioni differenziali ordinarie). Al punto di vista "continuo" è affiancato quello "discreto" (con lo studio del concetto di successione e di serie numerica).

Obiettivi formativi in Inglese: A concise course on elementary Mathematics introduces Calculus for functions of one real variable, for both applications and general aims.

Main objects: differential and integral calculus (including elementary results on ordinary differential equations), sequences and series of real numbers.

CFU: 12

Modalità di verifica finale: Prova scritta e prova orale. La prova scritta può essere sostituita da 2 prove parziali

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Esercitazioni di Matematica I	6	MAT/05 ANALISI MATEMATICA	Base	lezioni frontali + esercitazioni
Istituzioni di Matematica I	6	MAT/05 ANALISI MATEMATICA	Base	lezioni frontali

Istituzioni di Matematica II + Esercitazioni (6 CFU)

Denominazione in Inglese: Advanced Mathematic

Obiettivi formativi: Vettori, matrici, autovalori. Funzioni di più variabili. Estremi liberi e vincolati. Integrali multipli e integrali curvilinei. Serie di funzioni. Teoria elementare dello Spazio di Hilbert. Serie di Fourier. Metodi variazionali.

Obiettivi: Fornire gli strumenti matematici più importanti per la cultura scientifica di un chimico.

Obiettivi formativi in Inglese: Vectors, Matrices, Eigenvalues. Functions of more variables. Extremum free and bounded. Double, Triple and Line Integrals. Series of Functions. Elementary Theory of Hilbert Spaces. Fourier Series. Variational Methods.

Objectives: Provide the more important mathematical tools for the scientific culture of a student in Chemistry.

CFU: 6

Propedeuticità: Istituzioni di Matematica I

Modalità di verifica finale: L'esame consiste di uno scritto con 5/7 problemi non difficili, e di un orale basato sulla teoria e su esercizi veloci.

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Istituzioni di Matematica II + Esercitazioni	6	MAT/05 ANALISI MATEMATICA	Affini o integrative	

Lingua inglese (3 CFU)

Denominazione in Inglese: English

CFU: 3

Modalità di verifica finale: Prova orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica



Regolamento Chimica

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Lingua inglese	3		Altre attività	altro

Monitoraggio ambientale (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Environmental monitoring

Obiettivi formativi: Fornire competenze tecnico-professionali nelle moderne tecnologie di monitoraggio ambientale per la gestione del territorio: tecniche di campionamento e rilevamento e la mitigazione dei rischi ambientali relativamente all'atmosfera, alle acque superficiali, al suolo e agli alimenti. In tutti questi settori verranno fornite conoscenze avanzate che consentano di definire correttamente il problema, individuare i parametri da monitorare, progettare la rete di monitoraggio ed impostare eventuali studi per la conoscenza del reale stato ambientale ai fini conservativi, di riabilitazione e di intervento migliorativo.

In questo contesto si vuole arrivare a conoscere, nella specificità di ogni comparto ambientale, i punti critici e le principali metodologie per un corretto svolgimento delle attività di campionamento (puntuale o in continuo), stoccaggio e trattamento dei campioni, citando le principali tecniche analitiche per la determinazione dei contaminanti prioritari.

Il programma formativo è ispirato al criterio di fornire una preparazione di base ed una formazione metodologica adeguata ad affrontare il continuo processo di innovazione in campo scientifico e tecnico.

Obiettivi formativi in Inglese: The course aims at providing a knowledge of the main pollution monitoring methodologies, in the different environmental media (air, water, soil). In this framework, it is expected to gain the knowledge, in the specificity of each environmental compartment, of the critical steps and the main methodologies for a correct execution of sampling activities (continuous or discrete), storage and sample treatment. The principle analytical techniques for the determination of priority pollutants will also be cited.

Course contents: Definition of environmental monitoring, characteristics and operating phases. Environmental control procedures. Environmental indicators: definition and features. Monitoring strategies for priority pollutants: sampling, pretreatment, analysis techniques and data elaboration. Water, air and soil monitoring. Sampling in continuous and discrete monitoring. Data quality and statistical representativeness of monitoring results; comparison with standard values and quality objectives. Quality indicators for water, air and soil. Waste monitoring and analysis: commodity, material and physico-chemical characteristics. Pollutant monitoring in gas flows. Outline of biomonitoring. Monitoring network: outline of planning and management at a territorial and national level.

Teaching tools: The course will be taught with the aid of computer support for the projection of text and images. The slides will be left available to the students.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: Esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Monitoraggio ambientale	3	CHIM/01 CHIMICA ANALITICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Scelta studente 1 (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Free choice 1

Obiettivi formativi: La ripartizione dei crediti a scelta dello studente su tre attività (due da 3 CFU al primo e secondo anno e una 6 CFU al terzo anno) viene suggerita per un migliore bilanciamento dei CFU sulle tre annualità.

I piani di studio in cui i crediti a scelta dello studente vengono acquisiti attraverso le attività specifiche indicate nei tre gruppi saranno approvati automaticamente. Potranno essere presentati piani di studio che prevedono ripartizioni diverse dei CFU a scelta, tra cui una sola attività da 12 CFU, tra quelle offerte dall'Ateneo, purché compatibile con le finalità del percorso formativo dello studente. Le attività consigliate al primo anno sono quelle del gruppo "Attività consigliate per la scelta libera: gruppo 1"

CFU: 3

Propedeuticità:

Modalità di verifica finale:

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Scelta studente 1	3	No settore	Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Scelta studente 2 (3 CFU)



Regolamento Chimica

Denominazione in Inglese: Free choice 2

Obiettivi formativi: La ripartizione dei crediti a scelta dello studente su tre attività (due da 3 CFU al primo e secondo anno e una 6 CFU al terzo anno) viene suggerita per un migliore bilanciamento dei CFU sulle tre annualità.

I piani di studio in cui i crediti a scelta dello studente vengono acquisiti attraverso le attività specifiche indicate nei tre gruppi saranno approvati automaticamente. Potranno essere presentati piani di studio che prevedono ripartizioni diverse dei CFU a scelta, tra cui una sola attività da 12 CFU, tra quelle offerte dall'Ateneo, purché compatibile con le finalità del percorso formativo dello studente. Le attività consigliate al secondo anno sono quelle del gruppo "Attività consigliate per la scelta libera: gruppo 2"

CFU: 3

Propedeuticità:

Modalità di verifica finale:

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
scelta studente 2	3		Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Scelta studente 3 (6 CFU)

Denominazione in Inglese: Free choice 3

Obiettivi formativi: La ripartizione dei crediti a scelta dello studente su tre attività (due da 3 CFU al primo e secondo anno e una 6 CFU al terzo anno) viene suggerita per un migliore bilanciamento dei CFU sulle tre annualità.

I piani di studio in cui i crediti a scelta dello studente vengono acquisiti attraverso le attività specifiche indicate nei tre gruppi saranno approvati automaticamente. Potranno essere presentati piani di studio che prevedono ripartizioni diverse dei CFU a scelta, tra cui una sola attività da 12 CFU, tra quelle offerte dall'Ateneo, purché compatibile con le finalità del percorso formativo dello studente. Le attività consigliate al terzo anno sono quelle del gruppo "Attività consigliate per la scelta libera: gruppo 3"

CFU: 6

Propedeuticità:

Modalità di verifica finale:

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
scelta studente 3	6		Altre attività - scelta libera dello studente	altro

Scienza delle Macromolecole A (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Macromolecular Science A

Obiettivi formativi: Il corso fornirà agli studenti le conoscenze di base sulle principali caratteristiche dei sistemi macromolecolari, sulle metodiche di determinazione dei pesi molecolari, sulle diverse tecniche di polimerizzazione e sui principali parametri che influenzano le cinetiche di polimerizzazione. Pertanto lo studente acquisirà maggiormente gli aspetti della chimica delle macromolecole, delle loro caratteristiche chimico-fisiche e della loro sintesi in relazione alle loro proprietà.

Obiettivi formativi in Inglese: The course will provide the basic knowledge on the principal characteristics of the polymer systems, the methods of molecular weight determinations, the different polymerization techniques, and the main parameters affecting the polymerization kinetics. Therefore, the student will acquire the fundamental aspects of polymer chemistry, chemical-physical properties, and synthesis-structure relationships.

CFU: 3

Modalità di verifica finale: esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Chimica delle Macromolecole: Chimica	3	CHIM/05 SCIENZA E TECNOLOGIA DEI MATERIALI POLIMERICI	Altre attività - scelta libera dello studente	altro



Regolamento Chimica

Scienza delle Macromolecole A + B (6 CFU)

Denominazione in Inglese: Macromolecular Science A + B

Obiettivi formativi: Il corso fornirà agli studenti le conoscenze di base sulle principali caratteristiche dei sistemi macromolecolari, sulle metodiche di determinazione dei pesi molecolari, sulle diverse tecniche di polimerizzazione e sui principali parametri che influenzano le cinetiche di polimerizzazione. Il corso fornisce anche gli elementi principali della tecnologia dei materiali polimerici:

Proprietà dei polimeri sintetici per la formulazione ed il processamento di materiali semplici e compositi.

I polimeri amorfi e semicristallini. Relazioni struttura-proprietà: parametri molecolari che determinano il valore della T_g per un polimero. La cristallinità nei materiali polimerici: strutture ordinate, le celle cristalline, i cristalli lamellari, gli sferuliti.

Temperatura di fusione termodinamica: fattori entalpici e fattori entropici.

Comportamento viscoelastico dei materiali polimerici.

Lavorazione dei materiali polimerici: termoplastici, termoindurenti, compositi.

Pertanto lo studente acquisirà gli aspetti della chimica delle macromolecole, delle loro caratteristiche chimico-fisiche e della loro sintesi in relazione alle loro proprietà e delle macromolecole come sistemi e materiali polimerici.

Obiettivi formativi in Inglese: The course will provide the basic knowledge on the principal characteristics of the polymer systems, the

methods of molecular weight determinations, the different polymerization techniques, and the main parameters affecting the polymerization kinetics.

The course will also provide the principles of technology of polymeric materials:

Properties of synthetic polymers for formulation and processing of simple and composite materials. Amorphous and

semicrystalline polymers. Structure-property relationships: molecular parameters affecting

the T_g of a polymer. The crystallinity of polymeric materials: ordered structure, crystalline cells, lamellar

crystals, spherulites. Thermodynamic melting temperature: enthalpic and entropic factors.

The viscoelastic behaviour of polymeric materials.

Processing of polymeric materials: thermoplastic, thermosetting and composite materials.

Therefore, the student will acquire the fundamental aspects of polymer chemistry, the chemical-physical properties, the synthesis-structure relationships, and the technological aspects of the macromolecules as polymeric systems and materials.

CFU: 6

Modalità di verifica finale: Esame finale orale unico tra le due attività formative strettamente connesse

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Scienza delle Macromolecole A (Chimica)	3	CHIM/05 SCIENZA E TECNOLOGIA DEI MATERIALI POLIMERICI	Altre attività - scelta libera dello studente	lezioni frontali
Scienza delle Macromolecole B (Tecnologia)	3	CHIM/05 SCIENZA E TECNOLOGIA DEI MATERIALI POLIMERICI	Altre attività - scelta libera dello studente	lezioni frontali

Spettrometria di Massa in Chimica Organica e Bioorganica (3 CFU)

Denominazione in Inglese: Mass Spectrometry in Organic and Bioorganic Chemistry

Obiettivi formativi: Introduzione alla spettrometria di massa con descrizione delle diverse tecniche strumentali.

Illustrazione delle possibilità applicative nel settore della chimica organica e bioorganica, sia a livello di tecnica di identificazione e caratterizzazione strutturale, sia come tecnica per analisi quantitative ultra-sensibili ad elevata selettività.

Obiettivi formativi in Inglese: Introduction to mass spectrometry with the description of the several instrumental techniques. Depiction of the applicative possibilities in the field of organic and bioorganic chemistry, both as a qualitative tool for the identification and structural characterization and an analytical tool for ultra-sensitive quantitative determinations with high selectivity.

CFU: 3

Propedeuticità: È richiesta una conoscenza di chimica organica di base e una base di conoscenze di chimica fisica organica. La frequenza alle lezioni non è strettamente obbligatoria, ma altamente consigliabile per la mancanza di testi di riferimento completi e univoci.

Modalità di verifica finale: Esame orale

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
Spettrometria di Massa in Chimica Organica e Bioorganica	3	CHIM/06 CHIMICA ORGANICA	Altre attività - scelta libera dello studente	altro



Regolamento Chimica

Tesi e prova finale (15 CFU)

Denominazione in Inglese: Thesis and final examination

Obiettivi formativi: Per il conseguimento del titolo è prevista un'attività individuale di ricerca su un argomento chimico di notevole interesse, non necessariamente originale, che sarà svolta sotto la guida di un docente. L'esame di laurea consisterà nella presentazione di un elaborato scritto (tesi), nel quale sono riportati i risultati della ricerca svolta, discusso davanti ad una commissione nominata dalle strutture didattiche.

Il voto di laurea è espresso in centodecimi con eventuale lode e esprime una valutazione del curriculum dello studente e della preparazione e maturità scientifica da lui raggiunta al termine del corso di studi.

Obiettivi formativi in Inglese: To be awarded the degree, the student must carry out an individual research activity (not necessarily original) on a chemical subject of real interest, under the supervision of a teacher. The final examination will consist in the presentation of a written document (the thesis), reporting the results of the research, to be discussed in front of a jury that is appointed by the education structures. The final marks are given in a scale of 110, possibly with the mention "cum laude", and correspond to an assessment of the career of the student and of the scientific background and qualification he/she has reached at the end of his/her studies.

CFU: 15

Modalità di verifica finale: Esame di laurea

Lingua ufficiale: Italiano

Moduli

Denominazione	CFU	SSD	Tipologia	Caratteristica
tesi e prova finale	15	No settore	Prova finale	prova finale