



**UNIVERSITA' DEGLI STUDI DI CAGLIARI**



**CORSO DI LAUREA MAGISTRALE IN  
CHIMICA E TECNOLOGIA FARMACEUTICHE**

# Guida dello studente Anno Accademico 2017 – 2018

## **Corso di Laurea Magistrale a Ciclo Unico in Chimica e Tecnologia Farmaceutiche**

Classe LM-13 delle Classe delle lauree magistrali in farmacia e farmacia industriale

### **DURATA 5 ANNI**

Crediti complessivi 300

## **UNIVERSITA' DEGLI STUDI DI CAGLIARI FACOLTA' DI BIOLOGIA E FARMACIA**

SEDE: Cittadella Universitaria di Monserrato - Asse didattico 1 ( 3° piano)  
<http://people.unica.it/lmechimicaetecnologiafarmaceutiche/>

### **PRESIDENTE: Prof. Enzo Tramontano**

Segreteria di Presidenza, Cittadella Universitaria di Monserrato –  
Asse didattico 1 ( 3° piano)  
tel. 070/675-8602- fax 070/675-8719 e-mail: [presbiofarm@unica.it](mailto:presbiofarm@unica.it)

### **COORDINATORE CORSO DI LAUREA: Prof. Ezio Carboni**

Dipartimento di Scienze Biomediche – Via Ospedale 72, Cagliari  
Tel: 070 6758672 fax: 070/675-8665 Email: [ecarboni@unica.it](mailto:ecarboni@unica.it)

#### SEGRETERIA DI PRESIDENZA

Funzionario responsabile: Sig.ra Maria Franca Mulas  
Area Servizi Tecnici e Generali: Sig. Michelangelo Bolla  
Cittadella Universitaria di Monserrato - Asse didattico 1  
Tel 070 675 8602 – fax: 070 675 8719  
E-mail: [presbiofarm@unica.it](mailto:presbiofarm@unica.it)

#### SEGRETERIA STUDENTI

Cittadella Universitaria di Monserrato, SS 554 Km 5.400  
Tel 070 675 4673 – 4664– 4662 fax 070 6754672  
Orario: dal lunedì al venerdì – dalle 9.00 alle 12.00; martedì  
anche dalle 16.00 alle 17.00  
Dal 1/07 al 31/08: lun – merc – ven dalle 9.00 alle 12.00  
E-mail: [segrstudbiofarm@unica.it](mailto:segrstudbiofarm@unica.it)

#### COORDINATORI DIDATTICI

Dott.ssa Grazia Contu  
Cittadella Universitaria di Monserrato –  
Asse didattico 1 (3° Piano)  
Tel 070 675 8603  
E-mail: [grazia.contu@amm.unica.it](mailto:grazia.contu@amm.unica.it)

Dott.ssa Silvia Murgia  
Cittadella Universitaria di Monserrato –  
Asse didattico 1 (3° Piano)  
Tel 070 675 8603  
E-mail: [silviamurgia@unica.it](mailto:silviamurgia@unica.it)

#### UFFICIO DISABILITA'

Dott.ssa Francesca Pani  
Cittadella Universitaria – S S.554 – km 4,500, 09042  
Monserrato (CA)  
3° piano presso Presidenza Scienze  
Tel 070 6754625  
E-mail: [legge17.far@unica.it](mailto:legge17.far@unica.it)

# PRESENTAZIONE

Il Corso di Laurea in Chimica e Tecnologia Farmaceutiche è stato attivato presso la Facoltà di Farmacia dell'Università di Cagliari nel 1967. Da allora l'organizzazione didattica ha subito continue modifiche, in modo da adeguare il corso agli sviluppi scientifici e tecnologici nel settore del farmaco. La sperimentazione didattica è sempre attiva e la tipologia dell'offerta formativa viene modificata in maniera tale da venir incontro alle richieste del mondo del lavoro.

Dall'Anno Accademico 2012-2013 il Corso di Laurea in Chimica e Tecnologia Farmaceutiche risulta interamente conforme al D.M. 270/2004. La struttura didattica competente è il Consiglio di Classe (CdC) LM-13 in Farmacia e Farmacia Industriale.

Lo schema didattico prevede che gli studenti acquisiscano Crediti Formativi Universitari (CFU) dopo aver frequentato un corso e superato con successo la corrispondente prova d'esame. Dall'A.A. 2016-2017 è stato istituito l'obbligo di frequenza per tutti gli insegnamenti (almeno il 70% di presenze a lezione). Per definizione il CFU equivale a 25 ore di impegno complessivo dello studente ed è comprensivo di tutte le attività necessarie al superamento dell'esame (lezioni, esercitazioni, tutorato, seminari, laboratorio, studio). Ad ogni insegnamento corrisponde un numero di CFU che dipende in prima approssimazione dalla sua durata.

Il numero totale di CFU che debbono essere acquisiti per l'ottenimento della laurea magistrale è di 300.

Al termine delle lezioni di ogni modulo e/o insegnamento lo studente deve obbligatoriamente provvedere alla compilazione, sul sistema ESSE3, del questionario anonimo della valutazione di quel modulo e/o insegnamento. La mancata compilazione di questo questionario impedisce l'iscrizione al relativo esame.

La verifica del profitto prevede un esame finale e può prevedere prove in itinere; le prove potranno essere scritte e/o orali. Per l'accertamento dell'acquisizione delle relative conoscenze, sono previsti: per la lingua inglese, un test iniziale per la verifica del livello B1, che è gestito esclusivamente dal Centro Linguistico di Ateneo; per i tirocini formativi, un giudizio di merito; per il tirocinio professionale, la sua opportuna certificazione; per la prova finale una tesi di tipo sperimentale.

Dall'anno accademico 2006-07 il Corso di Laurea è a numero programmato e per essere ammessi è richiesto lo svolgimento di un test selettivo attitudinale.

## Obiettivi formativi specifici del Corso di Laurea

Il Corso di laurea magistrale a ciclo unico in Chimica e Tecnologia Farmaceutiche fornisce, in accordo con i requisiti previsti dalla classe LM-13, oltre alla preparazione essenziale alla professione di farmacista, una preparazione scientifica avanzata in campo industriale, e specificamente nella progettazione, nello sviluppo, nella preparazione e nel controllo del farmaco e delle preparazioni medicinali secondo le norme codificate nelle farmacopee.

I laureati in Chimica e Tecnologia Farmaceutiche devono aver acquisito una buona padronanza della metodologia dell'indagine scientifica applicata in particolare alle tematiche del settore, e le conoscenze multidisciplinari fondamentali per la comprensione dei farmaci, della loro struttura ed attività in rapporto alla loro interazione con le biomolecole a livello cellulare e sistemico, nonché quelle relative alle attività di preparazione e controllo dei medicinali. Devono inoltre essere in grado di utilizzare fluentemente, in forma scritta e orale, almeno una lingua dell'Unione Europea oltre l'italiano, con riferimento anche ai lessici disciplinari. Devono altresì possedere le conoscenze chimiche e biologiche, integrate con quelle di farmacoeconomia e quelle riguardanti le leggi nazionali e comunitarie che regolano le varie attività del settore, proprie della figura professionale che, nell'ambito dei medicinali e dei prodotti per la salute in genere, garantisca i requisiti di sicurezza, qualità ed efficacia richiesti dalle normative dell'OMS e dalle direttive nazionali ed europee, e infine le competenze utili all'espletamento professionale del servizio farmaceutico nell'ambito del servizio sanitario nazionale, compresa l'interazione con le altre professioni sanitarie.

Ai fini indicati, il curriculum del corso di laurea magistrale a ciclo unico in Chimica e Tecnologia Farmaceutiche comprende la conoscenza delle nozioni: di matematica, informatica e fisica finalizzate all'apprendimento delle discipline del corso; della chimica generale e della chimica inorganica; dei principi fondamentali della chimica organica, del chimismo dei gruppi funzionali, della stereochimica e dei principali sistemi carbociclici ed eterociclici; delle nozioni fondamentali di chimica analitica utili all'espletamento ed alla valutazione dei controlli dei medicinali; della cellula animale e delle strutture vegetali; della morfologia macroscopica e microscopica del corpo umano e della terminologia anatomica e medica; della fisiologia della vita di relazione e della vita vegetativa dell'uomo; della biochimica generale, della biochimica applicata e della biologia molecolare, al fine della comprensione delle molecole di interesse biologico, dei meccanismi delle attività metaboliche e dei meccanismi molecolari dei fenomeni biologici in rapporto all'azione dei farmaci e alla produzione e analisi di nuovi farmaci che simulano biomolecole o antagonizzano la loro azione; della chimica farmaceutica, delle principali classi di farmaci, delle loro proprietà chimico-fisiche, del loro meccanismo di azione, nonché dei rapporti struttura-attività; delle materie prime e delle forme di dosaggio impiegate nella veicolazione del farmaco; delle nozioni di base e moderne della tecnologia farmaceutica e della biofarmaceutica; delle norme legislative e deontologiche utili nell'esercizio dei vari aspetti dell'attività professionale; della farmacologia, farmacoterapia e tossicologia, al fine di una completa conoscenza dei farmaci e degli aspetti relativi alla loro somministrazione, metabolismo, azione, tossicità; dell'analisi chimica dei medicinali, anche in matrici non semplici; della preparazione delle varie forme farmaceutiche e del loro controllo di qualità; degli elementi di microbiologia utili alla

comprensione delle patologie infettive, alla loro terapia ed ai saggi di controllo microbiologico; delle nozioni utili di eziopatogenesi e di denominazione delle malattie umane, con conoscenza della terminologia medica; dei prodotti diagnostici e degli altri prodotti per la salute e del loro controllo di qualità; delle piante medicinali e dei loro principi farmacologicamente attivi.

La formazione è completata con insegnamenti che sviluppano la conoscenza dei presidi medico-chirurgici, dei prodotti dietetici, cosmetici, diagnostici e chimico-clinici, tenendo presenti anche le possibilità occupazionali offerte in ambito comunitario.

Il curriculum del corso in Chimica e Tecnologia Farmaceutiche persegue l'obiettivo di approfondire particolarmente la preparazione per il settore industriale relativo al medicinale ed ai prodotti della salute, rispettando le direttive dell'Unione Europea che pongono le clausole determinanti il riconoscimento dei titoli in ambito comunitario; prevede nei diversi settori disciplinari attività pratiche di laboratorio e, in relazione a obiettivi specifici, attività esterne come tirocini formativi presso strutture pubbliche o private, nonché eventuali soggiorni di studio all'estero secondo accordi internazionali o convenzioni stabilite dagli atenei.

Il corso di laurea magistrale a ciclo unico in Chimica e Tecnologia Farmaceutiche ha la durata di cinque anni che comprendono un periodo di sei mesi di tirocinio professionale presso una farmacia aperta al pubblico o in un ospedale sotto la sorveglianza del servizio farmaceutico, corrispondenti a 30 CFU. Tale tirocinio è obbligatorio per conseguire la laurea e consente al laureato di sostenere l'esame di Stato per l'abilitazione all'esercizio della professione di Farmacista. Il laureato in Chimica e Tecnologia Farmaceutiche può sostenere anche l'esame di Stato per l'abilitazione all'esercizio della professione di Chimico.

## Conoscenze richieste per l'accesso

Conoscenze di base relative alla fisica, matematica, chimica, biologia, logica e cultura generale.

## Caratteristiche della prova finale

La prova finale consiste nella preparazione, stesura e dissertazione orale di una tesi di laurea, di tipo sperimentale, su un tema attinente agli obiettivi formativi del Corso di Laurea, che viene redatta sotto la supervisione di un docente del Corso di Laurea. E' ammesso lo svolgimento della tesi presso strutture di ricerca pubbliche e private, nazionali ed internazionali, ma sempre sotto la supervisione di un docente del Corso di Laurea.

La valutazione della prova finale sarà effettuata da una Commissione di Laurea nominata dal Presidente o da un suo delegato su proposta del Coordinatore della Classe e in accordo con il regolamento didattico di Ateneo (Art. 24) sarà composta da un minimo di sette membri a un massimo di 11 tra professori e ricercatori ovvero dalle figure previste dalla normativa vigente, tra cui relatori e controrelatori delle tesi presentate. Il relatore garantisce la supervisione del lavoro di tesi, il controrelatore verifica la validità dell'elaborato.

Come da delibera del Consiglio di Classe LM-13 del 6 Ottobre 2015 l'attribuzione del voto finale di Laurea, espresso in centodecimi, si ottiene calcolando la media ponderata dei voti conseguiti negli esami previsti dal piano formativo a cui si sommano i punti attribuiti dalla Commissione di Laurea, in sede di discussione della tesi. In particolare, per la tesi la commissione può attribuire, su proposta del relatore, fino a 8 punti in funzione del lavoro svolto per la preparazione della tesi sperimentale e dell'efficacia nella presentazione dei risultati e un punteggio aggiuntivo in funzione della durata del percorso degli studi rispetto agli anni previsti (per studenti a tempo pieno 5 anni). In particolare vengono attribuiti:

- 6 punti per la laurea in corso nella sessione estiva (giugno-luglio) e nella sessione autunnale (ottobre-novembre) e 4 punti nella sessione invernale (febbraio-maggio)
- 3 punti per la laurea conseguita al 1° anno fuori corso nella sessione estiva (giugno-luglio), 2 punti in quella autunnale (ottobre-novembre), e 1 punto nella sessione invernale (febbraio-maggio).
- 1 punto per gli studenti che hanno trascorso un minimo di 3 mesi all'estero, mediante percorso "Erasmus" o Globus.

La lode, come da Regolamento Didattico di Ateneo art. 24 comma 3, può essere conferita se approvata all'unanimità della commissione di laurea, su proposta del presidente qualora sussistano le seguenti condizioni necessarie ma non sufficienti:

- a) aver conseguito un voto base di laurea uguale o superiore ai 99.0/110 (media ponderata pari a 27.0/30)
- b) avere un percorso di studi non superiore a 6 anni (massimo un anno fuori corso)
- c) non aver conseguito più di un voto inferiore o uguale a 19/30.

## Ambiti occupazionali previsti per i laureati

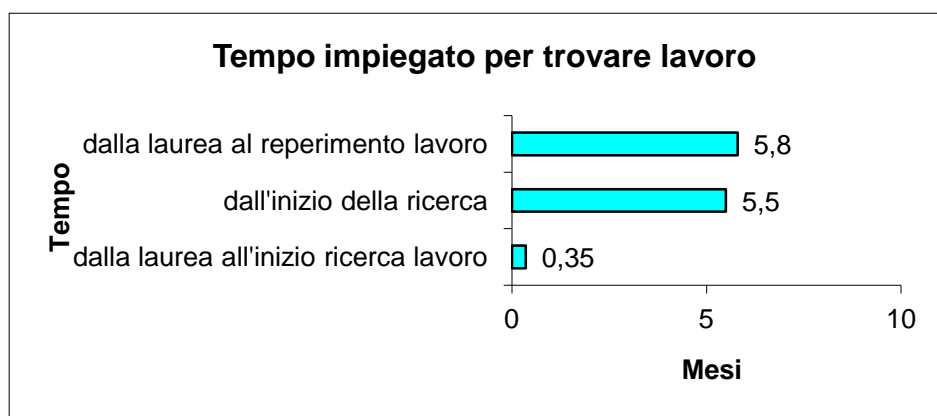
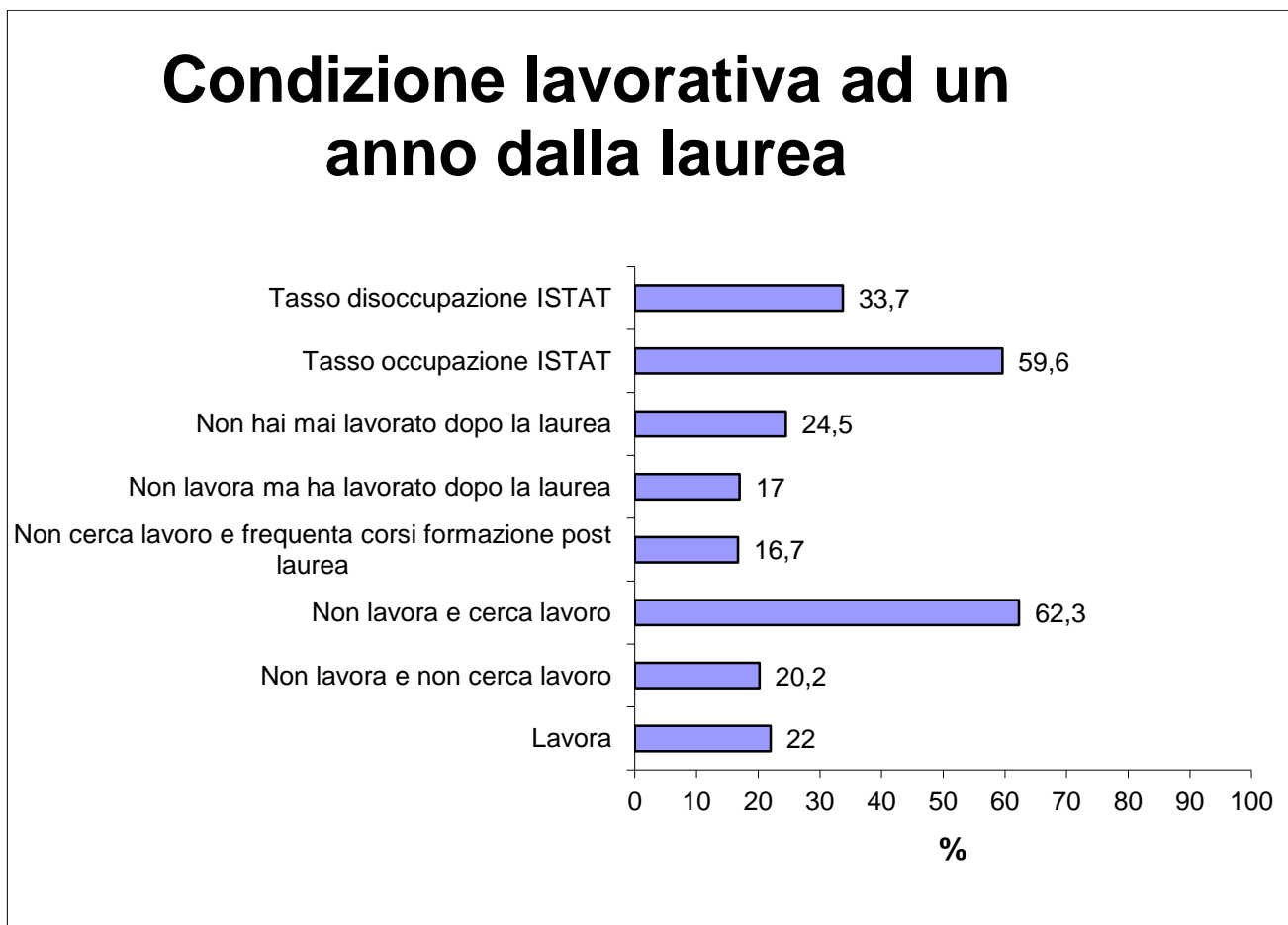
Gli sbocchi professionali previsti per il Laureato Magistrale in Chimica e Tecnologia Farmaceutiche sono:

- Ricerca e sviluppo, produzione, controllo di qualità e sviluppo brevettuale nell'industria farmaceutica, cosmetica ed alimentare;
- Impiego in laboratori di ricerca pubblici e privati e istituzioni di controllo pubbliche;
- Preparazione, controllo, immagazzinamento e distribuzione dei medicinali nelle farmacie aperte al pubblico;
- Preparazione, controllo, immagazzinamento e distribuzione dei farmaci negli ospedali (farmacie ospedaliere);
- Diffusione di informazioni e consigli nel settore dei medicinali;
- Immagazzinamento, conservazione e distribuzione dei medicinali nella fase di commercio all'ingrosso;
- Preparazione della forma farmaceutica dei medicinali;
- Fabbricazione e controllo dei medicinali;
- Controllo di qualità dei medicinali e prodotti per la salute;
- Chimico libero professionista;

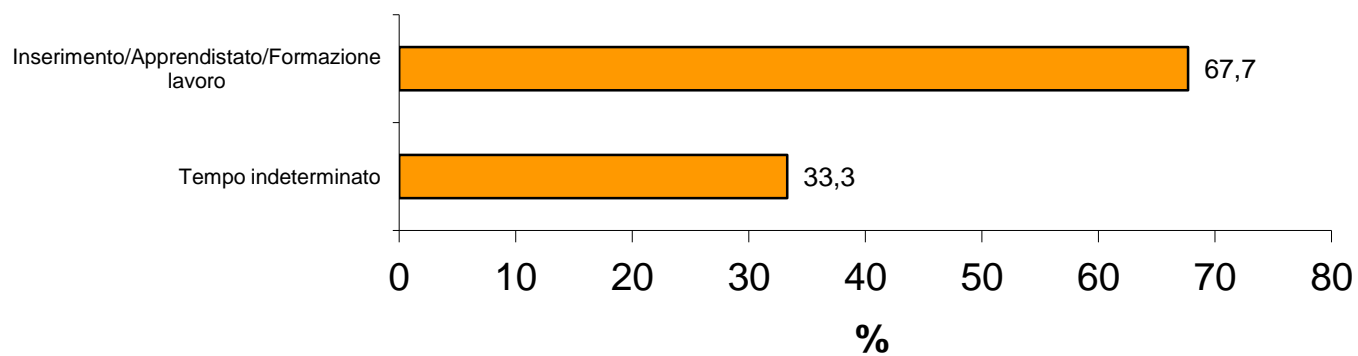
Inoltre, il farmacista iscritto all'Albo professionale può ricoprire la direzione tecnica di: Officine di produzione dei medicamenti; officine di produzione di sostanze chimiche usate in medicina; filiali, depositi, magazzini di prodotti chimici usati in medicina e di preparati farmaceutici; officine di produzione e di confezionamento di prodotti cosmetici; officine di produzione di alimenti per la prima infanzia e dietetici; officine di produzione di dispositivi medici; servizi inerenti alla produzione, custodia e manipolazione dei gas tossici; officine di produzione di integratori, integratori medicati per mangimi, fito-farmaci, etc.; rivendite autorizzate al commercio di integratori medicati per zootecnia.

## Sbocchi occupazionali dei laureati nel 2016 ad un anno dalla laurea (dati AlmaLaurea)

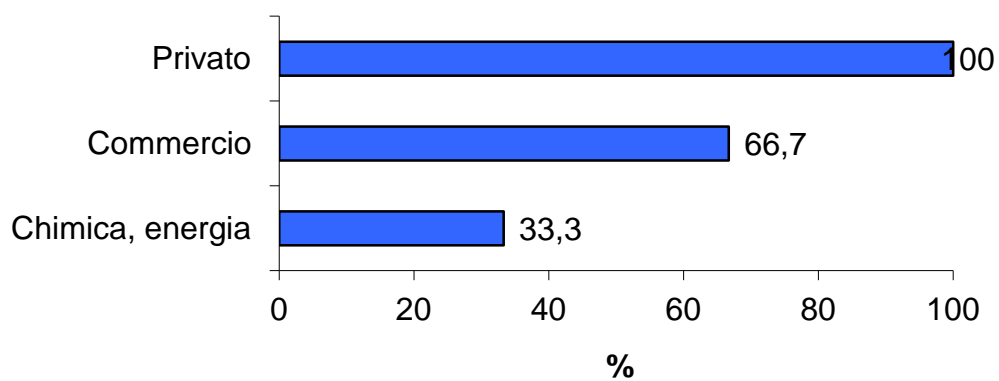
Sono stati intervistati 29 dei 42 laureati in Chimica e Tecnologia Farmaceutiche. Dai risultati delle interviste sono emersi i seguenti dati:



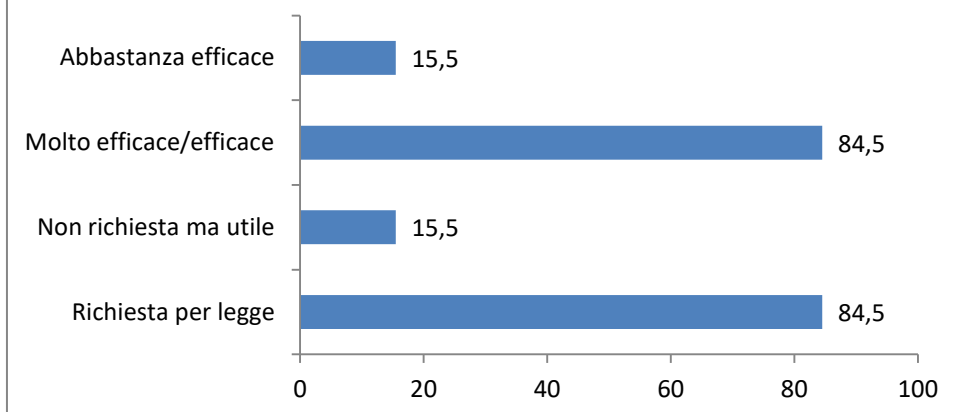
## Tipologia contratto lavoro



## Ramo attività economica



## **RICHIESTA ED EFFICACIA DELLA LAUREA NEL LAVORO SVOLTO**



L'intero campione giudica la laurea molto efficace/efficace nel lavoro svolto campione attribuisce alla propria soddisfazione per il lavoro svolto un punteggio di 7 decimi

# ORGANIZZAZIONE E STRUTTURA DEL CORSO

## Ammissione al corso

Per l'iscrizione al Corso di Laurea Magistrale a ciclo unico in Chimica e Tecnologia Farmaceutiche bisogna aver conseguito un diploma di scuola secondaria superiore o un altro titolo conseguito all'estero, riconosciuto idoneo in base alla normativa vigente.

Secondo le disposizioni del D.M. 270/04 è obbligatorio lo svolgimento di un test selettivo attitudinale, in difetto del quale l'iscrizione non sarà possibile.

Per l'Anno Accademico 2017/2018 sono disponibili N° 100 posti di cui 2 riservati a studenti stranieri, non comunitari, residenti all'estero e 1 riservato a studenti cinesi. Per concorrere ai posti riservati agli studenti stranieri si applicano le disposizioni ministeriali, pubblicate sul sito del MIUR in data 28 febbraio 2017.

La prova, cui sarà assegnato un tempo massimo di 120 minuti, consiste nello svolgimento di 80 quiz a risposta multipla (5 risposte) ed è così strutturata:

- 25% di logica e cultura generale;
- 40% di matematica, chimica e fisica;
- 35% di biologia.

Il punteggio della prova di selezione sarà determinato attribuendo punti 1 per ogni risposta esatta, sottraendo 0,25 per ogni risposta errata, non attribuendo alcun punto per ogni risposta non data. Gli studenti che conseguono un punteggio inferiore a 30 qualora rientrino nei 100 posti disponibili sono iscritti con debito formativo. Tali studenti dovranno seguire, oltre alle normali lezioni, i corsi di riallineamento online di biologia, chimica, fisica e matematica e sostenere la prova di recupero che verrà svolta nel mese di dicembre. Gli studenti che non recuperano il debito non possono sostenere esami di profitto.

I test degli anni precedenti sono riportati su internet all'indirizzo: <http://people.unica.it/orientamento/esercitati-con-i-test-degli-anni-precedenti/test-facolta-di-biologia-e-farmacia/>

Per iscriversi alla selezione è necessario utilizzare la procedura on line disponibile nel sito [www.unica.it](http://www.unica.it), a partire dalla terza decade di luglio. La selezione avrà luogo nella prima settimana di settembre presso la Cittadella Universitaria di Monserrato. Si invitano gli studenti alla visione del sito <http://people.unica.it/orientamento/bandi-di-selezione/> per la consultazione del bando.

## Elenco conoscenze richieste per la prova di ammissione

- **Logica e cultura generale:**

Capacità di completare logicamente un ragionamento, in modo coerente con le premesse, scartando conclusioni errate o arbitrarie. Nozioni di storia antica, moderna e contemporanea. Nozioni di letteratura classica e moderna. Nozioni di geografia fisica e politica.

- **Biologia:**

Molecole organiche presenti negli organismi viventi e rispettive funzioni. Cellule procariotiche ed eucariotiche. Cellule animali e vegetali. Membrana cellulare e sue funzioni. Strutture cellulari e loro funzione. Divisione cellulare: mitosi e meiosi. Corredo cromosomico. Tessuti animali e vegetali. Fotosintesi. Glicolisi. Respirazione aerobica. Fermentazione. Riproduzione sessuata ed asessuata. Geni e DNA. Codice genetico e sua traduzione. Sintesi proteica. Anatomia dei principali apparati e rispettive funzioni ed interazioni. Nozioni generali su virus, batteri e funghi. Principali organi ed apparati delle piante e loro funzione

- **Chimica:**

Stati di aggregazione della materia. Sistemi eterogenei ed omogenei. Composti ed elementi. Composti ionici e molecolari. La composizione dell'atomo (elettroni, neutroni, protoni). Numero atomico e numero di massa. Peso atomico e peso molecolare. Reazioni chimiche e stechiometria (bilanciamento e calcoli stechiometrici elementari). Concetto di mole. Numero di Avogadro. Le soluzioni. Concentrazione delle soluzioni. Concetti di acido e base. Acidità, neutralità, basicità delle soluzioni acquose. pH. Glicidi. Lipidi. Aminoacidi e proteine. Acidi nucleici.

- **Matematica:**

Numeri naturali, interi, razionali, reali e loro ordinamento e confronto. Operazioni algebriche e loro proprietà. Proporzioni e percentuali. Potenze e loro proprietà. Notazione scientifica. Radicali e loro proprietà. Logaritmi (in base 10 ed in base e) e loro proprietà. Espressioni algebriche. Equazioni algebriche di primo e secondo grado. Disequazioni. Nozioni fondamentali sulle funzioni e loro rappresentazione grafica. Misure di lunghezze, superfici e volumi. Misura degli angoli in gradi e radianti. Seno, coseno, tangente di un angolo e loro valori notevoli. Sistema di riferimento cartesiano nel piano. Equazione della retta. Condizioni di parallelismo e perpendicolarità. Distanza di un punto da una retta. Equazione della circonferenza, della parabola, dell'iperbole, dell'ellisse e loro rappresentazione nel piano cartesiano.

- **Fisica:**

Misure dirette ed indirette. Grandezze fondamentali e derivate. Dimensioni fisiche delle grandezze. Sistema metrico decimale. Sistema di Unità di misura Internazionale (SI). Unità di misura (nomi e relazioni tra unità fondamentali e derivate). Multipli e sottomultipli. Grandezze cinematiche. Moto rettilineo uniforme. Moto rettilineo uniformemente accelerato. Moto circolare uniforme. Moto armonico. Vettori ed operazioni sui vettori. Forze, momenti delle forze. Composizione vettoriale delle forze. Definizioni di massa e peso. Accelerazione di gravità. Densità e peso specifico. Legge di gravitazione universale. Lavoro. Energia cinetica. Energia potenziale. Pressione e sue unità di misura. Principio di Archimede. Meccanismi di propagazione del calore. Leggi dei gas perfetti. Cambiamenti di stato. Cenni sui fenomeni acustici e ottici (riflessione, rifrazione, dispersione). Elettrostatica ed elettrodinamica. Campo e potenziale elettrico. Resistenza elettrica e resistività. Lavoro e Potenza elettrica. Effetti delle correnti elettriche.

## **Durata**

La durata del Corso di Laurea è stabilita in cinque anni, al termine dei quali si consegue la Laurea Magistrale in CHIMICA E TECNOLOGIA FARMACEUTICHE. Per il conseguimento del titolo, lo studente dovrà acquisire 300 CFU in accordo con l'organizzazione didattica sotto riportata.

Le modalità, i termini, la documentazione da predisporre e le tasse da versare per ottenere l'immatricolazione al Corso di Laurea vengono indicate annualmente nel manifesto degli studi dell'Università di Cagliari.

## **Inizio delle lezioni**

L'inizio delle lezioni è previsto nella prima decade di ottobre.

## **Sede del Corso di Studio**

La sede del Corso di Laurea è il complesso Universitario di Monserrato dove sono localizzate le aule per lo svolgimento delle lezioni ed i laboratori. Altre lezioni ed attività in laboratorio si possono svolgere in altre strutture dell'Università di Cagliari.

## **Tirocinio**

Gli studenti del corso di laurea magistrale in Chimica e Tecnologia Farmaceutiche per essere ammessi a sostenere l'esame di laurea, devono aver svolto un tirocinio pratico professionale obbligatorio, che ha lo scopo di integrare la formazione universitaria con le conoscenze pratiche necessarie per un corretto e consapevole esercizio professionale.

L'attività di tirocinio, secondo gli ordinamenti didattici dei corsi di studio e la Direttiva 85/432/CEE, deve essere svolta per un periodo non inferiore a sei mesi a tempo pieno. La presenza in farmacia si articola durante i giorni in cui la farmacia presta servizio entro le fasce orarie di apertura.

Il tirocinio, di norma svolto in un'unica farmacia, può essere articolato, anche in due frazioni temporali di tre mesi, da svolgere in una o due Farmacie (di cui una può essere Ospedaliera), fermo restando la durata complessiva di sei mesi lavorativi a tempo pieno, e dovrà essere completato nell'arco di non più di un anno solare. Il periodo di tirocinio realizzato in una farmacia ospedaliera deve essere svolto continuativamente nel periodo di tre mesi.

Una parte del tirocinio (non più di tre mesi) potrà essere svolto in una farmacia di un paese dell'Unione Europea; tali tirocini possono essere inseriti in programmi europei (Erasmus-Socrates) o in accordi bilaterali tra le Università.

# Propedeuticità 2017 -18

Ai fini di un ordinato svolgimento dei processi di insegnamento e di apprendimento sono state stabilite le seguenti propedeuticità:

<b>INSEGNAMENTI</b>	<b>PROPEDEUTICITA' Corsi di Laurea V.O. (D.M. 509/99)</b>	<b>PROPEDEUTICITA' Corsi di Laurea N.O. (D.M. 270/04)</b>
Fisica	Matematica	Matematica ed Abilità Informatiche
Chimica Organica 1	Chimica Generale ed Inorganica	Chimica Generale ed Inorganica
Chimica Organica 2	Chimica Organica 1	Chimica Organica 1
Chimica Analitica	Chimica Generale ed Inorganica	Chimica Generale ed Inorganica
Anatomia Umana	Biologia Animale	Biologia Animale e Biologia Vegetale
Chimica Fisica	Fisica – Chimica Generale ed Inorganica	Fisica – Chimica Generale ed Inorganica
Analisi dei Farmaci 1	Chimica Generale ed Inorganica (frequenza) – Chimica Analitica	Chimica Generale ed Inorganica (frequenza) – Chimica Analitica
Biochimica (D.M. 509/99)	Biologia Animale – Chimica Organica 1	
Biochimica Applicata (D.M. 509/99)	Biochimica	
Biochimica e Biochimica Applicata (D.M. 270/04)		Chimica generale– Chimica Organica 1 (solo frequenza) - Biologia Animale e Biologia Vegetale
Fisiologia Generale	Fisica – Anatomia Umana	Fisica – Anatomia Umana
Farmacologia Generale e Farmacognosia	Fisiologia Generale – Chimica Generale ed Inorganica	Fisiologia Generale – Chimica Generale ed Inorganica
Analisi dei Farmaci 2	Chimica Organica 1 (frequenza) – Chimica Analitica	Chimica Organica 1 (frequenza) – Chimica Analitica
Microbiologia e Patologia Generale	Biologia Animale – Biochimica –Fisiologia Generale	Biologia Animale e Biologia Vegetale – Biochimica e Biochimica Applicata – Fisiologia Generale
Chimica degli Alimenti	Chimica Organica 1	Chimica Organica 1
Chimica Farmaceutica e Tossicologica 1	Chimica Organica 1	Chimica Organica 1
Metodi Fisici in Chimica Organica	Chimica Fisica – Chimica Organica 1	Chimica Fisica – Chimica Organica 1
Chimica Farmaceutica e Tossicologica 2	Chimica Farmaceutica e Tossicologica 1	Chimica Organica 2 – Chimica Farmaceutica e Tossicologica 1
Tossicologia	Farmacologia Generale – Chimica Organica 1	Farmacologia Generale e Farmacognosia –Chimica Organica 1
Tecnologia, Socioeconomia e Legislazione Farmaceutica 1 (D.M. 509/99)	Chimica Organica 1 (frequenza in laboratorio) –Biochimica	
Tecnologia e Legislazione Farmaceutica 1 con Laboratorio (D.M. 270/04)		Chimica Organica 1 (frequenza in laboratorio) – Biochimica e Biochimica Applicata
Chimica Farmaceutica Applicata (Denominazione fino all'A.A. 2011-12)	Chimica Farmaceutica e Tossicologica 1	
Tecnologia Farmaceutica Applicata (Nuova denominazione dall'A.A. 2012-13)		Chimica Farmaceutica e Tossicologica 1
Saggi e Dosaggi Farmacologici	Farmacologia Generale	Farmacologia Generale e Farmacognosia
Tecnologia, Socioeconomia e Legislazione Farmaceutica 2 e Impianti dell'Industria Farmaceutica (D.M. 509/99)	Chimica Fisica – Tecnologia, Socioeconomia e Legislazione Farmaceutica 1	
Tecnologia, Legislazione Farmaceutica 2 e Fabbricazione Industriale dei Medicinali (D.M. 270/04)		Chimica Fisica – Tecnologia e Legislazione Farmaceutica 1 con Laboratorio
Farmacoterapia	Farmacologia Generale	Farmacologia Generale e Farmacognosia

## PIANO DI STUDIO 2017 -18

Viene di seguito riportato il piano di studio del corso di Laurea in Chimica e Tecnologia Farmaceutiche (previsto per il Manifesto degli studi dell'Università di Cagliari per l'anno accademico 2017-2018) e di seguito i programmi di tutti i corsi.

<b>MANIFESTO A.A. 2016-17</b>			
<b>INSEGNAMENTO</b>	<b>CFU</b>	<b>SEM</b>	
<b>1° ANNO</b>			
Matematica	6	1	P. Schirru
Abilità Informatiche	4		Unitel Sardegna
Chimica Generale ed Inorganica	10	1	G. Ennas
Biologia Animale e Biologia Vegetale	10	1	P. Zavattari – A. Maxia
Fisica	8	2	F. Congiu
Anatomia Umana	8	2	M. P. Serra
Inglese	7	2	A. Loi
Chimica Analitica	7	2	D. Atzei
<b>2° ANNO</b>			
Chimica Organica 1	8	1	G. Tocco
Chimica Fisica	8	1	S. Murgia
Chimica Organica 2	8	2	F. Secci
Analisi dei Farmaci 1	10	2	G. Sarais
Biochimica e Biochimica Applicata	14	1 e 2	T. Cabras – MT. Sanna
Fisiologia Generale	8	2	M. Carta
<b>3° ANNO</b>			
Farmacologia Generale e Farmacognosia	8	1	O. Giorgi
Microbiologia e Patologia Generale	10	1	A. Ingianni – G. M. Ledda
Chimica degli Alimenti	6	1	C.I.G.Tuberoso
Analisi dei Farmaci 2	10	1 e 2	E. Maccioni
Metodi Fisici in Chimica Organica	8	2	M. Begala – F. Mocci
Chimica Farmaceutica e Tossicologica 1	8	2	E. Maccioni
Tossicologia	6	2	E. Acquas
<b>4° ANNO</b>			
Chimica Farmaceutica e Tossicologica 2	10	1	V. Onnis
Laboratorio di Preparazione Estrattiva e Sintetica dei Farmaci	9	1	L. Casu
Tecnologia e Legislazione Farmaceutica 1 con Laboratorio	12	1 e 2	A. M. Maccioni - F. Lai
Tecnologia Farmaceutica Applicata	8	2	F. Lai
Saggi e Dosaggi Farmacologici	8	2	N. Simola – V. Bassareo
Tirocinio	15		
<b>5° ANNO</b>			
Tecnologia, Legislazione Farmaceutica 2 e Fabbricazione Industriale dei Medicinali	10	1	C. Sinico
Farmacoterapia	8	1	M. Morelli
Discipline a scelta dello studente	8		
Tirocinio	15		
Tesi	25		
<b>TOTALE CREDITI</b>			<b>300</b>

## DISCIPLINE A SCELTA DELLO STUDENTE

Gli studenti possono seguire i seguenti insegnamenti erogati nei corsi di laurea in Farmacia e Tossicologia:

Corso	CFU
Farmacognosia (Farmacia)	6
Igiene (Farmacia)	8
Prodotti dietetici (Farmacia)	8
Prodotti cosmetici (Farmacia)	6
Chimica tossicologica (Tossicologia)	7
Farmacologia delle sostanze di abuso (Tossicologia)	6
Igiene degli alimenti (Tossicologia)	8
Tossicologia degli inquinanti ambientali (Tossicologia)	6

Nella frequenza e nel sostenimento degli esami dovranno essere rispettate le propedeuticità previste dagli ordinamenti dei corrispondenti corsi di laurea. La scelta di insegnamenti differenti da quelli sopra indicati, presenti nella Offerta Formativa di Ateneo, dovrà essere preventivamente richiesta dagli studenti interessati al competente Consiglio di Classe entro il 30 novembre di ogni anno. Il Consiglio di Classe autorizzerà la richiesta se coerente con il percorso formativo del corso di laurea in CTF.

Saranno riconosciuti come CFU liberi anche la partecipazione a seminari e/o corsi tenuti sia in ambito universitario che extra universitario purché ricadenti nelle seguenti fattispecie:

- Seminari Universitari : almeno 6 ore per 1 CFU, seguiti da verifica dell'apprendimento,
- Seminari extra Università : almeno 6 ore per 1 CFU, seguiti da verifica dell'apprendimento.

Le informazioni sugli insegnamenti si trovano sul sito del corso di laurea:

<http://people.unica.it/mechimicaetecnologiafarmaceutiche/insegnamenti/> e alla voce didattica dei siti di ciascun docente. Vengono di seguito riportati i programmi dei corsi.

## PROGRAMMI DEI CORSI

# Matematica

Docente: Piermario Schirru

Corso Fondamentale del 1° ANNO (1° Semestre)

Crediti: 6

## Requisiti e Propedeuticità

Le nozioni di matematica acquisite durante un liceo Classico, Scientifico o equivalente.

## Obiettivi

Obiettivi formativi

- conoscenze e comprensione

Conoscere l'algebra elementare delle espressioni matematiche. Conoscere gli enti geometrici fondamentali. Conoscere le proprietà delle funzioni elementari. Conoscere i grafici delle funzioni elementari. Conoscere i rudimenti del calcolo delle probabilità. Conoscere le funzioni della statistiche descrittiva.

-capacità di applicare conoscenze e comprensione

Capacità di riconoscere e rappresentare le rette e le coniche. Capacità di descrivere il grafico qualitativo di una funzione. Capacità di utilizzo delle funzioni statistiche elementari.

Capacità di analisi dei dati sperimentali tramite gli strumenti statistici.

- autonomia di giudizio

Saper riconoscere quando una procedura logica è corretta. Saper interpretare i dati ottenuti con l'ausilio di un computer.

-abilità nella comunicazione

Imparare ad utilizzare il linguaggio matematico per comunicare in modo corretto i risultati scientifici.

-capacità di apprendere

Capacità di imparare a risolvere autonomamente esercizi complessi. Capacità di riuscire a leggere e comprendere un testo che utilizzi il linguaggio della matematica.

## Programma

Cenni sulla teoria degli insiemi. Unioni di insiemi. Intersezioni e differenza di insiemi. Insiemi numerici: numeri naturali, relativi, razionali, reali. La diagonale di un quadrato di lato 1 non è un numero razionale. Il numero aureo. Percentuali. Rappresentazione dei numeri reali su una retta. Coordinate cartesiane. Distanza tra due punti. Coefficiente angolare di una retta. Equazione di una retta passante per un punto e con coefficiente angolare  $m$ . Equazione generale di una retta. Interpretazione geometrica di  $m$  e di  $q$ . Condizione di parallelismo tra due rette. Condizione di perpendicolarità tra due rette. Retta passante per due punti. Distanza di un punto da una retta. Punto medio tra due punti. Equazione di una circonferenza. Retta tangente ad una circonferenza. Circonferenza per tre punti. Concetto di funzione tra insiemi. Esempi di funzioni. Esempi di relazioni che non sono funzioni. Funzioni reali di variabile reale e determinazione del dominio. Composizione di due funzioni. Grafico di una funzione. Funzioni pari e dispari. Funzioni monotone. Definizione di funzione inversa. Determinazione della funzione inversa. Esempi di funzioni non invertibili. Funzioni lineari. Funzioni potenza. Funzioni esponenziali: proprietà elementari e grafico. Funzioni logaritmiche come inverse delle funzioni esponenziali. Proprietà dei logaritmi. Logaritmi con base  $a > 1$  ed  $a < 1$ . Grafico della funzione logaritmica. Funzioni periodiche. Funzione seno, coseno, tangente. Funzioni arco-seno, arco-coseno, arco-tangente. Definizione di limite per  $x$  che tende a infinito. Limiti per  $x$  che tende a infinito. Ordini di infinito: funzioni esponenziali, potenza e logaritmiche. Forme indeterminate. Limiti al finito: definizione ed esempi. Esistenza e non esistenza del limite. Funzioni continue e discontinue. Asintoti. Rapporto incrementale. Definizione di derivata. Derivata, mediante la definizione della funzione costante. Derivata, mediante la definizione, delle funzioni lineari e della funzione  $f(x)=x$ . Derivate delle principali funzioni. Derivata della somma, della differenza, del prodotto e del rapporto di due funzioni. Derivata della composizione di due funzioni. Derivata seconda. Retta tangente al grafico di una funzione. Teorema di de l'Hopital. Massimi e

minimi relativi ed assoluti. Determinazione degli intervalli di crescita e decrescenza di una funzione, e di eventuali massimi / minimi relativi e flessi a tangente orizzontale. Funzioni convesse e concave. Flessi. Studio qualitativo di una funzione. Statistica descrittiva. Rappresentazione dei dati: tabella delle frequenze. Indicatori di centralità: media aritmetica, media geometrica, mediana. Indicatori di dispersione: varianza e deviazione standard. Distribuzioni a due caratteri. Regressione lineare. Retta di regressione. Coefficiente di correlazione lineare.

#### **Testo adottato:**

J. Stewart, Calcolo. Funzioni di una variabile. Apogeo Editore

#### **Altri testi di consultazione:**

M. Abate, Matematica e Statistica. Le basi per le scienze della vita, McGraw-Hill

D. Benedetto, M. Degli Esposti, C. Maffei, Matematica per le Scienze della vita, CEA

Testo utile per recuperare lacune pregresse:

S. Montaldo, A. Ratto, Matematica: 2<sup>3</sup> capitoli per tutti, Liguori, 2011

Testo di esercizi:

P. Marcellini, C. Sbordone: Esercitazioni di Matematica, Vol. 1, Tomi 1-2, Ed. Liguori

A.M. Bigatti, G. Tamone: Elementi di Matematica, esercizi con soluzioni per Scienze e Farmacia, Esculapio

#### **Durata e metodo didattico**

Il corso mediante lo svolgimento di un ampio numero di esercizi su tutti gli argomenti trattati, cerca di insegnare un approccio generale alla risoluzione dei problemi. Inoltre è strutturato in modo da portare lo studente ad uno studio autonomo dei modelli matematici elementari che trovano applicazioni nelle discipline biologiche. Tale metodo dovrebbe aumentare le capacità degli studenti ad apprendere modelli matematici più complessi.

#### **Valutazione**

Prova scritta e successiva prova orale facoltativa.

La prova scritta consiste in una serie di esercizi e di domande di teoria. La prova è superata se il voto è superiore o uguale a 18. Se si supera la prova scritta, lo studente può richiedere una prova orale integrativa.

# Abilità Informatiche

UnitelSardegna

Corso Fondamentale del 1° ANNO (1° Semestre)

Crediti: 4

## Nota per il modulo di “Abilità Informatiche”

La parte relativa alle “Abilità informatiche” viene gestita attraverso il “Placement Test” della Unitelsardegna, secondo la convenzione stipulata tra Università degli Studi di Cagliari e Unitelsardegna.

Riguarda i seguenti moduli:

- Concetti di base dell'ITC
- Uso del computer e gestione dei file
- Foglio elettronico
- Navigazione web e comunicazione

Modalità, informazioni, materiale didattico per la preparazione al test, ecc. saranno reperibili sul sito <http://placement.unitelcagliari.it/>, dove lo studente deve registrarsi ed accedere con le proprie credenziali.

# Chimica Generale ed Inorganica

Docente: Guido Ennas

Corso Fondamentale del 1° ANNO (1° Semestre)

Crediti: 10

## Requisiti e Propedeuticità

E' indispensabile essere in possesso delle nozioni di matematica acquisite nella scuola superiore come l'algebra delle frazioni, dei logaritmi e degli esponenziali, le equazioni di 1° e 2° grado e la rappresentazione grafica di funzioni semplici nel piano cartesiano.

## Obiettivi

Al termine del corso gli studenti dovrebbero aver acquisito:

### LA CONOSCENZA E CAPACITA' DI COMPrensIONE

- degli atomi, delle proprietà degli elementi in funzione della configurazione elettronica e della posizione nella tavola periodica, dei composti ionici e molecolari;
- delle formule chimiche degli ossidi, idrossidi, idracidi, acidi, basi, sali, composti molecolari di uso comune e loro struttura, con particolare riferimento alla formazione dei legami chimici intra- e intermolecolari;
- dei diversi stati della materia e relativi passaggi di stato;
- della classificazione delle reazioni e loro bilanciamento;
- delle soluzioni e delle loro proprietà. I principi dell'equilibrio chimico, acidi, basi, sali, soluzioni tampone e pH;
- delle proprietà chimico-fisiche di alcuni elementi e dei loro composti; in particolare sulla loro i) presenza in natura, ii) sintesi e iii) reazioni più importanti.

### CAPACITA' DI APPLICARE CONOSCENZA E COMPrensIONE (COMPETENZE):

- Individuare e scrivere le formule dei composti inorganici (ossidi, idrossidi, idracidi, acidi, basi, sali, composti molecolari di uso comune), ed associare ad essi sia i legami chimici presenti che il loro stato di aggregazione. Prevedere forma, geometria e polarità delle molecole.
- Saper scrivere e descrivere gli aspetti qualitativi e quantitativi per la preparazione di una soluzione a titolo noto e prevederne il pH.
- Saper scrivere e descrivere gli aspetti qualitativi e quantitativi (stechiometrici) di una reazione chimica anche in relazione all'equilibrio chimico omogeneo ed eterogeneo.

### AUTONOMIA DI GIUDIZIO

- capacità di interpretare conoscenze e dati sperimentali per inquadrare ogni argomento nel relativo campo di applicazione, sapendo quindi individuare il modo opportuno per la sua trattazione o risoluzione

### ABILITA' COMUNICATIVE

- capacità di comunicare le conoscenze e le competenze acquisite con un linguaggio formale ed appropriato prevalentemente nella forma scritta
- capacità che deve anche estendersi ai campi interdisciplinari della Chimica e della Biologia.

### CAPACITA' DI APPRENDIMENTO

- necessaria per intraprendere con sufficiente grado di autonomia studi successivi in particolare nella chimica analitica e nella chimica organica.

## Programma

Gli stati della materia. Campioni omogenei ed eterogenei, sostanze pure e miscugli, elementi e composti. Le trasformazioni chimiche e fisiche. Le unità di misura. Uso dei dati numerici.

Il modello nucleare dell'atomo e la classificazione degli elementi. La tavola periodica degli elementi.

La quantità di sostanza: la mole e la massa molare. Moli e formule chimiche. Molecole e composti. Gli elementi, i composti molecolari e ionici: le formule e la nomenclatura.

Le reazioni chimiche, aspetti quali e quantitativi, classificazione. Le reazioni con trasferimento di elettroni.

Le soluzioni. La concentrazione ed i vari modi di esprimerla: molarità, molalità, percentuale massa/massa e volume/volume, frazione molare, ppm e pp. Modalità di conversione di tali unità. Preparazione di soluzioni a concentrazione nota. Acidi e basi di Arrhenius, pH e pOH. Stechiometria delle reazioni in soluzione. Titolazioni acido-base.

L'equilibrio chimico. Lo stato di equilibrio. La costante di equilibrio, sua determinazione e significato. Il quoziente di reazione. Il principio di Le Chatelier. La sintesi dell'ammoniaca. Acidi e basi (Arrhenius, Brønsted-Lowry, Lewis), forza degli acidi e delle basi e le loro costanti di ionizzazione, Autoionizzazione dell'acqua, pH

delle soluzioni saline, soluzioni tampone ed equazione di Henderson-Hasselbalch. Equilibri eterogenei, Prodotto di solubilità

Trasformazioni ed energia. Energia interna, entalpia, entropia, energia libera.

Il modello quantomeccanico dell'atomo. Gli elettroni di valenza. Proprietà periodiche, Le famiglie chimiche, I legami chimici: l. ionico, l. covalente, l. metallico, Formule di Lewis, formule di risonanza. Teoria VSEPR, Orbitali ibridi  $sp^3$ ,  $sp^2$ ,  $sp$ , legami e molecole polari. Legame e struttura molecolare.

Struttura e proprietà dei gas, liquidi e solidi. Forze intra e inter-molecolari. Forze intermolecolari, liquidi e solidi. Le interazioni fra molecole: interazioni ione- dipolo, dipolo-dipolo; legami ad idrogeno e proprietà dell'acqua. Forze di dispersione. Proprietà dei liquidi. Solidi ionici, molecolari e reticolari e loro proprietà. I cambiamenti di fase.

Le soluzioni e le loro proprietà. Classificazione in base allo stato fisico dei costituenti. Temperatura, pressione e solubilità. Le proprietà colligative.

Elementi di cinetica chimica.

Le celle elettrochimiche: le pile e l'elettrolisi (cenni).

Chimica degli elementi: H, alcalini (Na e K), alcalino-terrosi (Ca e Mg), N e P, Calcogeni (O e S), Alogeni (Cl).

### **Testo adottato:**

Kotz-Treichel -Townsend, CHIMICA, 5<sup>a</sup> ed. Edises

Altri testi o materiale didattico: Kotz-Treichel -Weaver, CHIMICA, 4<sup>a</sup> ed. Edises

CD-ROM "ChemInteractive" (a disposizione presso il docente)

### **Durata e Metodo Didattico:**

Il corso ha una durata di circa 12 settimane (7 ore di lezione settimanali). Le lezioni in aula sono comprensive di esercitazioni, di 3 test di verifica in itinere e sono accompagnate da azione di tutorato sia da parte del docente che di tutors (2 ore didattica partecipata alla settimana). A tale scopo verranno utilizzati strumenti multimediali (computer, tavola grafica, proiettore, film e simulazioni animate), sistemi tradizionali (lavagna e gesso) e didattica partecipativa.

### **Valutazione:**

La valutazione consiste di 3 prove scritte in itinere, di una prova scritta finale ed eventualmente di un supplemento orale. Esse valutano conoscenze, competenze, autonomia di giudizio, capacità di apprendimento e le abilità comunicative. La prova scritta finale è divisa in circa 10 quesiti sugli argomenti svolti a lezione. I quesiti riguardano lo svolgimento di brevi saggi su argomenti di carattere generale e sulla soluzione di esercizi numerici, che generalmente integrano gli argomenti dei saggi. Il docente si riserva, in base al risultato dello scritto, di sottoporre gli studenti ad una ulteriore verifica orale. Un compito con uno o più quesiti/saggi irrisolti sarà considerato negativo, mentre sarà valutato positivamente un compito che affronti tutti i quesiti/saggi con risultato prossimo alla soluzione/completamento. Al compito positivo verrà attribuito un voto compreso tra 18 e 27 trentesimi, che verrà proposto come voto d'esame. Alla valutazione contribuiranno in maniera significativa le 3 prove di verifica in itinere, a cui compete un giudizio e non un voto, quando esse siano positive (fino ad un massimo di 2 trentesimi da aggiungere al voto dello scritto). Gli studenti che ritenessero di avere una preparazione che merita una valutazione superiore a 27 trentesimi verranno sottoposti ad una verifica orale. Il docente si riserva di verificare il voto conseguito nella prova scritta con un supplemento orale, qualora emergano lacune in ben determinate parti di programma. Per le sessioni di appello distanti 14 giorni, il docente si riserva di NON AMMETTERE alla prova finale del successivo appello, gli studenti la cui prova scritta mette in evidenza diffuse lacune che non possano essere colmate in tempi brevi. La griglia di valutazione viene riportata su esse3 alla pagina:

[https://webstudenti.unica.it/esse3/didattica/StampaContenutiCorso.do;jsessionid=D0B3C3DE94C2AA1C861636B833C42FC4?CDS\\_ID=10522&AA\\_OFF\\_ID=2016&AD\\_ID=4&AA\\_ORD\\_ID=2014&PDS\\_ID=9999&FAT\\_PART\\_COD=N0&DOM\\_PART\\_COD=N0](https://webstudenti.unica.it/esse3/didattica/StampaContenutiCorso.do;jsessionid=D0B3C3DE94C2AA1C861636B833C42FC4?CDS_ID=10522&AA_OFF_ID=2016&AD_ID=4&AA_ORD_ID=2014&PDS_ID=9999&FAT_PART_COD=N0&DOM_PART_COD=N0)

# Biologia Animale e Biologia Vegetale

Docenti: Patrizia Zavattari - Andrea Maxia

Corso Fondamentale del 1° ANNO (1° e 2° Semestre ) Crediti: 10

## Requisiti e Propedeuticità

Nozioni di base di Biologia, Fisica e Chimica acquisite nella Scuola Superiore. Nella prima parte del corso verranno introdotte nozioni di base che dovrebbero costituire il bagaglio di partenza necessario al fine di raggiungere la comprensione degli argomenti trattati durante lo svolgersi dell'intero corso.

## Obiettivi

Il modulo di Biologia Animale si prefigge di far acquisire agli studenti le conoscenze di base della biologia cellulare e molecolare della cellula animale. Durante il modulo verrà posta particolare attenzione ai meccanismi di propagazione dell'informazione genetica, al flusso di energia e alla riproduzione cellulare.

Il modulo di Biologia Vegetale si prefigge di fornire i fondamenti di base riguardo la forma, la struttura ed il funzionamento della cellula vegetale nonché di far acquisire conoscenze sui tessuti e sull'anatomia degli organi vegetali e le loro principali funzioni. Queste fondamentali nozioni aiuteranno lo studente durante il riconoscimento e la descrizione delle droghe vegetali.

## Programma

### Modulo di Biologia Animale (5 CFU)

Evoluzione della cellula: dalle prime molecole alle prime cellule (importanza dell'RNA nell'origine della vita); dalle cellule procariotiche alle cellule eucariotiche (evoluzione delle reazioni metaboliche e dell'organizzazione strutturale- funzionale all'interno delle cellule); dalle singole cellule agli organismi pluricellulari (passando per le colonie; suddivisione del lavoro, specializzazione). I virus.

I componenti chimici delle cellule: piccole molecole (molecole inorganiche e piccole molecole organiche; legami tra atomi, legami tra molecole); macromolecole biologiche (zuccheri, lipidi, proteine, acidi nucleici); l'ordine e l'energia biologici (energia di attivazione e catalisi; catabolismo, anabolismo; energia libera G; reazioni accoppiate).

DNA e cromosomi: struttura degli acidi nucleici; organizzazione del genoma, struttura dei cromosomi, organizzazione della cromatina; replicazione semiconservativa del DNA; riparazione del DNA, danni al DNA; ricombinazione del DNA, omologa e sito-specifica.

Dal DNA all'RNA: il flusso dell'informazione; struttura molecolare dei geni procariotici ed eucariotici e loro trascrizione; maturazione dell'RNA. Regolazione della trascrizione e controllo dell'espressione genica nei procarioti e negli eucarioti.

Dall'RNA alle proteine: il codice genetico, la traduzione nei procarioti e negli eucarioti; interazione fra mRNA, rRNA, tRNA nella sintesi delle proteine; inibitori della sintesi proteica, antibiotici; struttura e funzione delle proteine; regolazione dell'attività delle proteine; fosforilazione, protein chinasi e fosfatasi; degradazione delle proteine.

Le membrane: struttura e funzione. Doppio strato lipidico, proteine di membrana, cortex cellulare, glicocalice. Trasporto di membrana, diffusione semplice e facilitata, trasporto passivo e attivo, proteine canali, proteine vettori; potenziale di membrana, potenziale d'azione, impulso nervoso, sinapsi eccitatorie e inibitorie.

Energia contenuta nel cibo e mitocondri: digestione e ossidazione, glicolisi, fermentazione, ciclo dell'acido citrico, fosforilazione ossidativa; magazzini di molecole nutritive; accoppiamento chemiosmotico, sintesi di ATP. Compartimenti intracellulari: apporto di nuovi lipidi e proteine agli organelli, passaggio attraverso pori nucleari, membrane mitocondriali, reticolo endoplasmatico, apparato di Golgi; trasporto vescicolare, secrezione, esocitosi, endocitosi, endosomi, lisosomi.

Trasduzione del segnale: segnali extracellulari, primi messaggeri; recettori intracellulari e di superficie, secondi messaggeri; recettori accoppiati a proteine G, via dell'AMP ciclico, via del fosfolipide inositolo; recettori legati a enzimi, recettori tirosin chinasi.

Il citoscheletro: filamenti citoscheletrici e proteine accessorie; filamenti intermedi, microtubuli, filamenti di actina. Contrazione muscolare.

Il ciclo cellulare e la sua regolazione: fasi del ciclo cellulare, punti di controllo, sistemi di controllo, cicline. Morte cellulare programmata, apoptosi. Controllo extracellulare del numero e delle dimensioni cellulari, mitogeni, fattori di crescita, fattori di sopravvivenza.

La divisione cellulare: mitosi e citocinesi.

Divisione meiotica ed elementi di genetica: dalla riproduzione asessuata alla riproduzione sessuata, meiosi; gametogenesi e fecondazione; ereditarietà mendeliana, ereditarietà dominante, recessiva, autosomica o legata ai cromosomi sessuali; mutazioni e riarrangiamenti cromosomici; malattie genetiche, mendeliane semplici o complesse; genetica come strumento di analisi.

### **Modulo di Biologia Vegetale (5 CFU)**

Biodiversità ed importanza farmaceutica dei vegetali. La composizione molecolare delle cellule vegetali. Metaboliti primari e metaboliti secondari. La cellula vegetale qual fonte di molecole bioattive. Introduzione alla cellula vegetale. Caratteristiche della cellula vegetale. Divisione cellulare. Struttura e funzione della membrana. La respirazione cellulare. La fotosintesi. Prime fasi di sviluppo della pianta. Cellule e tessuti della pianta: Crescita, morfogenesi e differenziamento. Organizzazione interna del corpo di una pianta. Tessuti fondamentali. Tessuti vascolari. Tessuti tegumentali. La radice: struttura e sviluppo. Adattamenti per la riserva di sostanze nutritive. Origine e differenziamento dei tessuti primari del fusto. La struttura primaria del fusto. La foglia: morfologia e struttura. Le modificazioni del fusto e delle foglie. Crescita secondaria dei fusti. Gli ormoni vegetali. Fattori esogeni e crescita della pianta. Nutrizione delle piante e i suoli. Il movimento dell'acqua e dei soluti delle piante. La riproduzione. Elementi di Botanica Farmaceutica.

### **Testi adottati:**

#### **Modulo di Biologia Animale:**

- Alberts et al "L'essenziale di Biologia molecolare della cellula" ed. Zanichelli.
- Karp "Biologia cellulare e molecolare" EdiSES.

#### **Modulo di Biologia Vegetale:**

- Raven P.H., Evert R.F., Eichhorn S.E. – Biologia delle piante – Zanichelli
- Longo C. – Biologia Vegetale, morfologia e fisiologia – UTET
- Bruni A., Nicoletti M. – Biologia Vegetale – Ed. Japadre
- Pignatti S. Flora d'Italia. Edagricole

### **Materiale didattico:**

Biologia Animale: Pdf delle presentazioni proiettate a lezione.

Erbario in exsiccata, piante in vivo e modelli fiorali a disposizione degli Studenti per verifiche ed esercitazioni presso il Dipartimento di Scienze della Vita e dell'Ambiente, macrosezione di Botanica e Orto Botanico.

### **Durata e Metodo Didattico:**

Il modulo di Biologia Animale ha una durata di circa 9 settimane (4 ore di lezione settimanali) e verrà svolto con l'ausilio di presentazioni powerpoint video-proiettate. Il modulo di Biologia Vegetale ha una durata di circa 9 settimane (4 ore di lezione settimanali). Le lezioni in aula saranno sviluppate con presentazioni PP e prodotti audiovisivi e multimediali.

### **Valutazione:**

Esame orale

# Fisica

Docente: Francesco Congiu

Corso Fondamentale del 1° ANNO (2° Semestre)

Crediti: 8

## Requisiti e Propedeuticità

Nozioni di matematica e geometria acquisite nella scuola superiore. Concetti elementari di fisica acquisiti nella scuola superiore. Nozioni di Matematica acquisite nell'esame di Matematica propedeutico all'esame di Fisica.

## Obiettivi

Al termine del corso gli studenti dovrebbero aver acquisito la conoscenza dei principali fenomeni fisici che sono prerequisiti di base per il proseguimento del corso di studi: concetto di energia, meccanica dei fluidi, fenomeni elettrostatici ed elettromagnetici, fenomeni ondulatori.

## Programma

**Introduzione e vettori:** Definizione operativa delle grandezze fisiche; dimensioni fisiche e sistemi di unità di misura. Grandezze vettoriali e operazioni tra esse.

**Cinematica:** Moto di un punto nello spazio; velocità media ed istantanea; accelerazione media ed istantanea. Studio di alcuni tipi di moto.

**Dinamica:** Concetto di forza. Leggi della dinamica. Gravitazione universale e gravità terrestre. Campi di forza. Lavoro ed energia. Conservazione dell'energia meccanica. Cenni su: sistema di punti materiali e suo moto; meccanica rotazionale; condizioni generali di equilibrio dei corpi.

**Meccanica dei fluidi:** Concetto di fluido e di fluido perfetto. Densità. Pressione nei fluidi in quiete: leggi di Stevino e Pascal. Manometri. Principio di Archimede e galleggiamento dei corpi. Idrodinamica di un fluido perfetto in regime stazionario: teorema di Bernoulli. Fluidi reali e viscosità: cenni al moto in regime laminare

**Elettricità:** Esame di fenomeni elementari di elettrostatica. Legge di Coulomb nel vuoto ed in un dielettrico. Campo elettrostatico. Energia potenziale elettrostatica e potenziale elettrostatico. Flusso di un vettore: teorema di Gauss e sue applicazioni. Fenomeno di induzione elettrostatica. Condensatori e loro capacità. Condensatori in serie ed in parallelo. Corrente elettrica: leggi di Ohm. Effetto Joule. Sorgenti di f.e.m.

**Magnetismo:** Esame di fenomeni elementari di magnetismo. Induzione magnetica. Legge di Lorentz. Forze su un conduttore percorso da corrente. Legge di Biot e Savart. Definizione di Ampère. Induzione elettromagnetica. Moto di particelle cariche in campo magnetico. Principio di equivalenza di Ampère. Proprietà magnetiche della materia. Corrente alternata e trasformatori.

**Fenomeni ondulatori:** Fenomenologia della propagazione di perturbazioni di varia natura attraverso un mezzo materiale o nel vuoto. Descrizione matematica di un'onda progressiva e regressiva. Onde sinusoidali armoniche: lunghezza d'onda, frequenza e ampiezza dell'onda. Leggi di riflessione e rifrazione. Interferenza. Diffrazione. Onde elettromagnetiche e spettro elettromagnetico. Polarizzazione delle onde luminose. Polarizzazione per assorbimento selettivo: polaroid. Polarimetria e descrizione di un polarimetro.

## Testi consigliati:

Fondamenti di Fisica, James S. Walker, Pearson

Principi di Fisica, Serway & Jewett, EdiSES

Fondamenti di Fisica, Halliday, Resnick, Walker, C.E. Ambrosiana

**Altro materiale didattico:**

Qualunque altro testo di Fisica Generale a livello universitario

**Durata e Metodo Didattico:**

Il corso ha una durata di circa 9 settimane (6 ore di lezione settimanali). Le lezioni in aula sono comprensive di esercitazioni ed eventuali test di verifica.

**Valutazione:**

Esame scritto. Eventuale esame orale.

# Anatomia Umana

Docente: Maria Pina Serra

Corso Fondamentale del 1° ANNO (2° Semestre)

Crediti: 8

## Requisiti e Propedeuticità

Conoscenza delle caratteristiche morfo-funzionali della cellula animale eucariote acquisite nel corso di Biologia Animale e Biologia Vegetale (1° anno, 1° semestre) che è propedeutico all'esame.

## Obiettivi

Il corso si prefigge di fornire una conoscenza della struttura complessiva dell'organismo umano attraverso l'analisi sistematica dei suoi diversi livelli organizzativi macroscopici e microscopici. Intende inoltre contribuire allo sviluppo della capacità di comunicazione professionale introducendo l'uso di una terminologia anatomica e medica appropriata e una competenza descrittiva fondata e razionale.

## Programma

Istologia.

Caratteristiche morfofunzionali, classificazione, esempi e localizzazioni dei quattro tipi di tessuto: epiteliale, connettivo, muscolare e nervoso.

Anatomia sistematica.

Organizzazione gerarchica del corpo umano, generalità sugli organi e gli apparati, nomenclatura e terminologia anatomiche.

Apparato locomotore. Scheletro nel suo insieme e sue funzioni. Osteologia: generalità e classificazione delle ossa; cranio, scheletro assile e scheletro appendicolare. Artrologia: caratteristiche morfofunzionali delle articolazioni, classificazione ed esempi. Miologia: caratteristiche morfofunzionali dei muscoli scheletrici e loro formazioni accessorie; classificazione ed esempi.

Apparato tegumentario. Cute e annessi cutanei. Ghiandola mammaria.

Apparato cardiocircolatorio. Circolazione sanguifera generale e polmonare; struttura dei vasi. Cuore: topografia, conformazione esterna e interna e struttura; sistema di conduzione. Pericardio. Sistema dell'arteria aorta e delle vene cave; particolarità del circolo sistemico. Circolazione linfatica; organi linfoidi: morfologia e struttura.

Apparato digerente. Cavo orale e ghiandole salivari, faringe, esofago, stomaco, intestino tenue e crasso, fegato e pancreas: morfologia, rapporti e struttura. Cavità peritoneale.

Apparato respiratorio. Vie aeree e polmoni: morfologia, rapporti e struttura. Cavità pleuriche.

Apparato urinario. Rene e vie di escrezione dell'urina: morfologia, rapporti e struttura.

Apparato genitale maschile. Testicolo, vie spermatiche e organi genitali esterni: morfologia, rapporti e struttura. Apparato genitale femminile. Ovaio, vie genitali femminili e organi genitali esterni: morfologia, rapporti e struttura; modificazioni cicliche e in gravidanza.

Sistema endocrino. Generalità e correlazioni con il sistema nervoso. Morfologia e struttura microscopica delle ghiandole endocrine pluricellulari. Cenni sul sistema endocrino diffuso.

Sistema nervoso. Cenni sullo sviluppo. Organizzazione morfofunzionale del sistema nervoso centrale e periferico, suddivisioni del neurone, cavità ventricolari, rivestimenti meningei. Organizzazione e suddivisioni funzionali del sistema nervoso autonomo. Morfologia di superficie, organizzazione e struttura, suddivisioni funzionali e relative connessioni del midollo spinale, del tronco encefalico, del cervelletto, del diencefalo e del telencefalo. Cenni sui recettori e gli organi di senso.

**Testi consigliati:**

G. Ambrosi et al. Anatomia dell'Uomo, Edi-Ermes  
M. Bentivoglio et al. Anatomia umana e istologia, Edizioni Minerva Medica  
M. Mckinley, Anatomia umana, Piccin  
F.H.Martini et al., Anatomia Umana, EdiSES  
L. Cattaneo. Compendio di Anatomia Umana, Monduzzi Editore

**Altri testi o materiale didattico:**

R. Di Pietro, Elementi di Istologia, EdiSES  
M.H. Ross et al., Atlante di Istologia e Anatomia Microscopica, Zanichelli  
B. Young et al., Wheater Istologia e Anatomia Microscopica, Edra Masson.  
Modelli anatomici, ossa e preparati istologici sono a disposizione presso le Aule di Anatomia macroscopica e microscopica a Monserrato. Testi di Anatomia macroscopica e microscopica e testi atlante sono disponibili presso la Biblioteca dell'Area Biomedica a Monserrato. La docente mette a disposizione il materiale iconografico utilizzato durante le lezioni teoriche.

Modelli anatomici, ossa e preparati istologici sono a disposizione presso le Aule di Anatomia macroscopica e microscopica a Monserrato. Testi di Anatomia macroscopica e microscopica e testi atlante sono disponibili presso la Biblioteca dell'Area Biomedica a Monserrato. La docente mette a disposizione il materiale iconografico utilizzato durante le lezioni teoriche.

**Durata e Metodo Didattico:**

Il corso ha una durata di circa 10 settimane ed è organizzato in lezioni frontali (6 ore di lezione settimanali), esercitazioni pratiche e prove di verifica in itinere.

**Valutazione:**

Esame orale

# Chimica Analitica

Docente: Davide Atzei

Corso Fondamentale del 1° ANNO (2° Semestre )

Crediti : 7

## Requisiti e Propedeuticità

Nozioni acquisite nei corsi di “Chimica Generale ed Inorganica” e “Matematica ed Abilità Informatiche”. Per poter sostenere l'esame è necessario aver superato l'esame di Chimica Generale ed Inorganica.

## Obiettivi

L'obiettivo dell'insegnamento è quello di fornire i fondamenti di base della disciplina, di descrivere principi e applicazioni di alcune tecniche strumentali di analisi e, infine, di introdurre gli studenti al problema del controllo di qualità in chimica analitica. Al termine del corso gli studenti dovrebbero aver acquisito la padronanza dei calcoli stechiometrici, della preparazione delle soluzioni e delle diluizioni e dei metodi di analisi tesi alle determinazioni qualitative e quantitative. Dovrebbero avere altresì acquisito la metodologia di preparazione dei campioni e dei metodi di campionamento nonché il trattamento statistico dei dati analitici, la conoscenza delle principali metodiche di analisi cromatografica e i principi della spettroscopia e le loro applicazioni all'analisi di campioni incogniti e non.

## Programma

Concetti Fondamentali: Definizione e finalità della chimica analitica. Gli stadi di un'analisi chimica. La chimica analitica scienza metrologica: unità fondamentali del sistema internazionale; unità di concentrazione; il calcolo e le cifre significative in relazione alla incertezza (strumentale); conoscenza del calcolo scientifico. Classificazione dei metodi di analisi.

Elaborazione dei risultati sperimentali: Statistica, Chemiometria e Metodologia della sperimentazione. Definizione e scopi. Gli errori nell'analisi chimica: errori sistematici, casuali e grossolani; errore assoluto, errore relativo ed errore relativo percentuale; incertezza assoluta e relativa; distribuzione della probabilità. Figure di merito di un metodo di analisi: sensibilità, selettività, intervallo dinamico, robustezza.

Caratteristiche dei risultati di un'analisi: accuratezza, precisione, rappresentatività, esattezza. Come misurare l'imprecisione e l'inaccuratezza. Test recupero e test diluizione. Statistica descrittiva: valore medio di una serie di dati, moda e mediana, media ponderata; deviazione standard, deviazione standard relativa e coefficiente di variazione, intervallo di confidenza. Test statistici: t-Test, F test, test di Dixon (Q-test). Metodi di taratura/calibrazione: standard esterni, standard interni; la regressione univariata e sue caratteristiche statistiche; metodo delle aggiunte standard.

Chimica Analitica delle reazioni: Attività e concentrazione: forza ionica; concetto di attività; calcolo dei coefficienti di attività. Trattamento sistematico dell'equilibrio chimico. Equilibri in soluzione.

Principi delle tecniche volumetriche di analisi. Titolazioni.

Tecniche Analitiche Strumentali: Concetti di base. Il segnale analitico, aspetti qualitativi e quantitativi; il rapporto segnale-rumore; cause di rumore; metodi di eliminazione del rumore. Gli strumenti per l'analisi chimica: principi della chimica analitica strumentale; componenti comuni alla maggior parte degli strumenti.

Spettroscopia Atomica e Molecolare: Descrizione di radiazione elettromagnetica. Interazione tra radiazione elettromagnetica e materia: assorbimento ed emissione, livelli energetici e transizioni. Aspetti qualitativi e quantitativi: spettri di assorbimento ed emissione; legge di Lambert-Beer. Spettroscopia di assorbimento ed emissione atomica: principi e strumentazione. Atomizzatore a fiamma, elettrotermico, a plasma (ICP). Applicazioni. Spettroscopia di assorbimento molecolare (UV-Vis): principi e strumentazione. Definizione di gruppo cromoforo. Applicazioni. Spettroscopia di emissione molecolare: principi e

strumentazione. Fotoluminescenza e biochemiluminescenza. Applicazioni.

Cromatografia Principi di cromatografia. Cromatografia liquida. Gas-cromatografia. Accoppiamento tra cromatografia e spettrometria di massa. Cromatografia planare.

**Testo consigliato:**

Skoog, West, Holler, Crouch: Fondamenti di Chimica Analitica. EDISES, Napoli, II Ed.

**Testi di consultazione: D. C. Harris:**

Chimica Analitica Quantitativa. Zanichelli, Bologna. L. Soliani: Statistica Applicata. Uni.Nova, Parma.

**Durata e Metodo Didattico:**

Il corso ha una durata di circa 13 settimane (4 ore di lezione settimanali). Le lezioni in aula sono comprensive di esercitazioni e test di verifica.

**Valutazione:**

Esame orale preceduto da una prova scritta

# Inglese

Docente: Alessandra Loi

Corso del 1° ANNO (2° Semestre ) Crediti: 7

## Requisiti e Propedeuticità

Buona padronanza della Lingua Italiana.

Livello A2 del QCERL - Certificazioni internazionali, certificazioni CLA.

## Obiettivi

Sviluppare le quattro abilità linguistiche -Produzione Orale e Produzione Scritta, Comprensione di testi scritti e Orali, sviluppare la competenza linguistica (grammaticale e lessicale) e la competenza comunicativa (saper riconoscere i contesti funzionali e saper relazionarsi in maniera appropriata) degli studenti nell'ambito del livello B1 del Quadro Comune di Riferimento Europeo.

## Programma

Il corso prevede l'introduzione e lo studio delle strutture grammaticali, degli elementi lessicali e delle funzioni comunicative previsti nel livello B1. In particolare, saranno trattati i seguenti aspetti linguistici:

- tempi verbali: present simple, present continuous, past simple and past continuous, present perfect, will, be going to e altre forme che esprimono il futuro, i modali di abilità al presente e al passato, verbi + v-ing/ infinito, il passivo, zero, primo e secondo condizionale, verbi modali di obbligo e proibizione al presente e al passato, past perfect, used to e would, reported speech, phrasal verbs.

- pronomi personali (soggetto e oggetto), aggettivi possessivi e pronomi possessivi; pron. interrogativi e wh-questions, pronomi relativi.

- nomi: countable/uncountable; aggettivi: forma base, comparativi e superlativi.

- elementi della lingua: articoli, quantificatori, 's possessivo, there is/are – there was/were, avverbi, preposizioni di tempo, preposizioni di luogo, formazione delle domande con wh- words, usi di 'like'.

Differenze tra linguaggio informale e linguaggio formale.

Inoltre verranno presentate le seguenti funzioni della lingua: chiedere/dare informazioni personali, formulare domande al presente, passato e futuro, e fare ipotesi, parlare e scrivere della routine quotidiana e di occasioni speciali, parlare e scrivere di fatti che stanno accadendo, - parlare e scrivere di eventi nel passato, parlare e scrivere di piani e progetti per il futuro, fare predizioni in generale per il futuro, prendere accordi, contribuire a una semplice discussione, esprimere accordo/disaccordo, esprimere la propria opinione, scambiare opinioni, esprimere una preferenza, chiedere e dare chiarimenti, descrivere oggetti, luoghi e persone, definire e descrivere le cose in modo da spiegarne il significato/la loro funzione, descrivere la propria personalità, descrivere un'esperienza di apprendimento, scrivere una lettera semi-formale introducendo se stessi, fare paragoni, scrivere una lettera di ringraziamento, raccontare la propria vita, parlare di malattie e dire come ci si sente, dare consigli e suggerimenti, fare inviti e proposte, discutere sull'uso della tecnologia, parlare delle proprie abilità al presente e al passato, scrivere un profilo professionale e rispondere a semplici domande di un colloquio di lavoro, parlare e scrivere di una vacanza e di recenti esperienze di viaggio, parlare e scrivere di un film, di un libro, discutere di annunci pubblicitari e della loro influenza, parlare e scrivere di probabili/ipotetiche situazioni, riferire ciò che è stato detto da altri, scrivere una lettera formale.

## Durata e Metodo Didattico:

Il Corso è organizzato in lezioni frontali con il docente. Agli studenti in possesso di una certificazione di livello B1 o superiore saranno automaticamente riconosciuti 7 CFU. Gli studenti dovranno integrare l'apprendimento in aula con lo studio autonomo a casa e lavorando ai materiali extra forniti online dalla docente.

## Valutazione:

La prova d'esame consisterà in un test scritto diviso nelle seguenti cinque parti: 1) Writing (formulazione di domande + formulazione di frasi oppure un breve testo); 2) Lessico; 3) Use of English (grammatica: esercizio di completamento + domande a scelta multipla); 4) Reading Comprehension; 5) Listening. La prova orale consisterà in una interazione con il docente e/o con un proprio pari.

Sarà considerato idoneo chi ottiene un punteggio uguale a 36/60.

N.B.: Le certificazioni internazionali e le attestazioni CLA di lingua inglese, accertanti il livello di competenza B1 equivalgono a 7 cfu e possono esonerare dall'accertamento dell'Idoneità. Di sotto si riportano le certificazioni riconosciute: PET, Trinity College ISE I, FCE, CAE, CPE ed inoltre gli attestati del Centro Linguistico d'Ateneo con indicato livello B1.

Le certificazioni ottenute precedentemente al 1 settembre 2014 non potranno essere prese in considerazione per l'esonero dalla Idoneità.

**Testi consigliati:**

Testo adottato per il corso:

Antonia Clare, JJ Wilson, Speak out Pre-Intermediate Mylab Version, Pearson Longman ISBN 9781408276082

**Altri testi o materiale didattico:**

Dizionari consigliati: Oxford Advanced Learner's Dictionary, Longman Dictionary of Contemporary English; Collins CoBuild Learner's Dictionary.

Grammatiche consigliate:

- (in Italiano livello A1-B2) Derek Sellen, New Total Grammar – for Italian students, Black Cat;
- (in Inglese livello B1), Oxford Practice Grammar Intermediate, - Oxford;
- (in Inglese livello B1) Raymond Murphy, English Grammar in Use Intermediate, Cambridge University Press

Ulteriori materiali di supporto (tratti da diverse grammatiche e creati dalla stessa insegnante) e slides delle lezioni sono scaricabili dal sito [people.unica.it/alessandraloi/](http://people.unica.it/alessandraloi/) alla voce Didattica- materiale didattico).

# Chimica Organica 1

Docente: Graziella Tocco

Corso Fondamentale del 2° ANNO (1° Semestre )

Crediti: 8

## Requisiti e Propedeuticità

Aver sostenuto l'esame di Chimica Generale ed Inorganica.

## Obiettivi

L'obiettivo del corso risiede nello studio e comprensione di aspetti concernenti la struttura delle molecole organiche e la reattività delle varie classi di composti, ponendo particolare attenzione alla nomenclatura IUPAC, alla stereochimica ed alla relazione struttura--reattività e struttura--attività biologica/farmaceutica delle principali classi di composti. Inoltre, verranno approfonditi i principali gruppi funzionali, con un'analisi dettagliata dei principali meccanismi di reazione.

## Programma

Introduzione alla Chimica Organica

**STRUTTURA E LEGAME NELLE MOLECOLE ORGANICHE:** La struttura elettronica dell'atomo. Legami chimici: ionico, covalente, metallico, dativo, legame idrogeno, interazioni ione--dipolo, dipolo--dipolo, forze di London.

Regola dell' otetto. Strutture di Lewis. Formule bi e tridimensionali. Teoria del legame di valenza e dell'orbitale molecolare. Teoria dell'ibridazione degli orbitali. Orbitali atomici. Orbitali ibridi. Orbitali molecolari. La struttura dei gruppi funzionali: cenni introduttivi. Concetti di isomeria e stereoisomeria.

**ALCANI e CICLOALCANI:** Struttura, nomenclatura, proprietà fisiche. Stereochimica: analisi conformazionale, formule di Newman, isomeri conformazionali. Tensione d'anello e ciclopropano, ciclobutano e ciclopentano. Analisi conformazionale del cicloesano non sostituito, mono e disostituito. Sistemi biciclici: a ponte, fusi e spiro. Nomenclatura e stereochimica: sistemi endo ed eso. Le reazioni degli alcani: bromurazione e clorurazione radicalica. Concetto di regioselettività. Sintesi di alcani: reazione di Wurtz, Corey--House, idrogenazione di alcheni, idrolisi reattivi di Grignard. Composti organometallici composti organometallici del Mg e del Li. Reattivi Litio dialchilcuprati.

**INTRODUZIONE ALLE REAZIONI CHIMICHE:** definizione, classificazione, parametri coinvolti (rottura omolitica ed eterolitica di legami chimici, variazione di entalpia, variazione di energia libera di Gibbs, diagrammi di reazione, postulato di Hammond, reazioni esoergoniche ed endoergoniche, velocità di reazione, ordine e molecolarità di reazione).

**STEREOCHIMICA:** Concetto di chiralità. Elementi stereogenici: centro ed asse. Attività ottica delle molecole organiche, potere ottico rotatorio. Enantiomeri e miscele racemiche. Rappresentazione degli enantiomeri: il sistema di nomenclatura R, S e le regole di Cahn, Ingold e Prelog. Configurazione relativa: nomenclatura D e L. Proiezioni di Fischer. Composti con più stereocentri. Diastereoisomeri. Forme meso. Reazioni stereoselettive e stereospecifiche. Separazione di enantiomeri: risoluzione tramite enzimi e sali diastereoisomerici. Reazioni stereoselettive ed enantioselettive. Stereochimica di alleni, spirani e bifenili. Definizione di epimeri, composti eritro e treo.

**ALOGENURI ALCHILICI:** nomenclatura, metodi di preparazione: dagli alcheni, dagli alchini, dagli alcoli. Reazioni di sostituzione degli alogenuri alchilici: Sostituzioni nucleofile bimolecolari SN2: meccanismo, cinetica, stereochimica. Gruppi uscenti e nucleofili. Nucleofilicità e basicità. Effetto dei solventi. Sostituzioni nucleofile monomolecolari SN1: meccanismo, cinetica, stereochimica. Il ruolo del solvente nelle reazioni SN2 e SN1. Reazioni SNi. Stabilità dei carbocationi. Effetto induttivo, effetto di iperconiugazione e concetto di risonanza. Reazioni di eliminazione degli alogenuri alchilici: le reazioni E1 ed E2. Competizione tra meccanismi mono--e bimolecolari, e tra sostituzioni ed eliminazioni.

**ALCHENI e CICLOALCHENI:** nomenclatura e stereochimica. Isomeri cis/trans e E/Z. Dieni e polieni: esempi, nomenclatura e stereochimica. Metodi di preparazione. Reattività degli alcheni: reazioni di addizione elettrofila: meccanismo e stereochimica. Regola di Markovnikov: addizione di acidi alogenidrici, acqua, alogeni, ossimercuriazione-- demercuriazione, idroborazione--ossidazione, addizione di acido solforico, cenni

sull'ossidazione degli alcheni. Calore di idrogenazione e calore di combustione. Addizione di radicali. Stabilità relative di radicali. Dieni e loro reattività. Addizione 1,2--1,4. Reazione di Diels--Alder.

ALCHINI: Nomenclatura e proprietà fisiche. Acidità degli alchini, alcheni e alcani. Idrogenazione catalitica per l'ottenimento di alcheni cis e trans. Stabilità relative di alchini. Reazioni di addizione elettrofila (Addizione di acidi alogenidrici, alogeni, acqua). Reazioni di addizione con meccanismo anti--Markovnikov (addizione radicalica di HBr e idroborazione). L'uso degli ioni acetiluro in sintesi organica.

ALCOLI, TIOLI, ETERI ED EPOSSIDI: Nomenclatura e proprietà fisiche. Basicità ed acidità. Metodi di preparazione e reattività. Trasformazione degli alcoli in esteri solfonici ed in alogenuri alchilici. Reazioni degli eteri e degli epossidi. Sintesi di epossidi, sintesi di Williamson di eteri. Cenni sulla sintesi di alcoli primari, secondari e terziari mediante riduzione o addizione nucleofila di reattivi organometallici su composti carbonilici.

COMPOSTI AROMATICI: Benzene e idrocarburi aromatici: Struttura e stabilità. Orbitali molecolari e risonanza. Regola di Huckel, aromaticità ed antiaromaticità. Reattività del benzene. Sostituzioni elettrofile aromatiche: alogenazione, nitratura, solfonazione, alchilazione ed acilazione di Friedel--Crafts. Benzeni sostituiti: Nomenclatura. Sostituzione elettrofila aromatica nei benzeni sostituiti. L'effetto dei sostituenti, induttivo e mesomero, sulla reattività. Ingombro sterico. Gli alchilbenzeni: acidità e reattività degli alchilbenzeni. Alogenuri arilici.

FENOLI: acidità e basicità. Preparazioni. La sostituzione nucleofila aromatica: meccanismo di addizione--eliminazione e di eliminazione-- addizione. Il benzino. Reattività. Sintesi di Kolbe.

COMPOSTI CARBONILICI: Nomenclatura e proprietà fisiche. Reattività relative di aldeidi e chetoni. Metodi di preparazione e reattività . Reazioni di addizione nucleofila. Reazioni di aldeidi e chetoni con acqua e alcoli: idrati, emiacetali ed acetali. Addizione di composti organometallici. Addizione di nucleofili azotati: reazioni con ammine primarie e secondarie. Reazioni di ossidazione e di riduzione. La reazione di Wittig. Condensazione aldolica ed aldolica incrociata. Reazione di Cannizzaro. Tautomeria cheto--enolica e ioni enolato. Composti carbonilici  $\alpha,\beta$ --insaturi. Reazione di Michael e di Robinson. Composti  $\beta\beta$ --dicarbonilici: reattività.

ACIDI CARBOSSILICI E DERIVATI FUNZIONALI DEGLI ACIDI CARBOSSILICI:

Nomenclatura e proprietà fisiche. Acidità e basicità. Metodi di preparazione. Reazioni di sostituzione acilica e reattività relativa dei derivati degli acidi carbossilici. Sintesi e reattività di alogenuri acilici, anidridi, esteri, ammidi. Reazione di Hell--Volhard--Zelinsky.

AMMINE: Nomenclatura e proprietà fisiche. Metodi di preparazione. Ioni imminio ed enammine. Basicità ed acidità. Effetto dei sostituenti sulla basicità (basicità in fase gassosa). Nucleofilicità. La sintesi di Gabriel, riarrangiamento di Hoffmann. Le ammine aromatiche. I sali di areniazio: sostituzioni nucleofile dei sali di diazonio, reazioni di Sandmeyer ed azocopolazione.

### **Durata e Metodo Didattico:**

Il corso è articolato in 6 ore di lezione frontali settimanali, in esercitazioni e lezioni partecipate.

**Modalità d'esame:** L'esame è costituito da una prova scritta e una prova orale. L'accesso alla prova orale è subordinato all'esito della prova scritta.

### **Durata e Metodo Didattico:**

- Janice Gorzynski Smith **Chimica organica** McGraw--Hill
- G. B. Appendino, B. Botta **Chimica Organica**, Edi Ermes.
- P.Y.Bruice, **Chimica Organica**, Edises.

# Chimica Fisica

Docente: Sergio Murgia

Corso Fondamentale 2° ANNO (1° Semestre )

Crediti: 8

## Requisiti e Propedeuticità

Il corso è consigliato agli studenti che abbiano superato almeno l'esame di Matematica. Viene richiesta la conoscenza della matematica di base; delle operazioni fondamentali, comprese derivazione e integrazione di funzioni semplici, dei principi della Fisica, e dei fondamenti della Chimica Generale ed Inorganica. Per poter sostenere l'esame è necessario aver superato gli esami di Fisica e di Chimica Generale ed Inorganica.

## Obiettivi

In generale lo studente potrà acquisire capacità basate su fondamenti della chimica fisica. Durante il corso lo studente acquisirà la conoscenza dei parametri che descrivono i vari stati di aggregazione della materia, le loro trasformazioni, gli scambi energetici con l'ambiente con particolare riferimento alle reazioni chimiche (spontaneità, equilibrio, cinetica, catalisi).

## Programma

1. Concetti di base.
  2. Gas ideali e gas reali. Leggi dei gas, fattore di compressione, coefficienti viriali, equazione di van der Waals, principio degli stati corrispondenti.
  3. Il primo principio della termodinamica. L'energia interna, il lavoro di espansione, la capacità termica, l'entalpia, la termochimica (equazioni termochimiche, legge di Hess), l'effetto Joule-Thomson.
  4. Il secondo principio della termodinamica. L'entropia, rendimento di una macchina termica, il terzo principio della termodinamica, l'energia di Helmholtz e l'energia di Gibbs, l'equazione fondamentale.
  5. Transizioni di stato di sostanze pure. I diagrammi di fase, la regola delle fasi, i diagrammi di fase dell'anidride carbonica e dell'acqua, equazioni di Clapeyron e di Clausius-Clapeyron.
  6. Le miscele. Le grandezze molari parziali, l'energia di Gibbs di mescolamento dei gas perfetti, il potenziale chimico dei liquidi, la legge di Henry, le miscele liquide, le proprietà colligative, i diagrammi di fase dei sistemi binari (regola della leva, azeotropi, separazione delle fasi), l'attività.
  7. Cinetica chimica. Velocità di reazione, leggi e costanti cinetiche, ordine di reazione, reazioni del primo e del secondo ordine, equazione di Arrhenius, teoria degli urti, teoria dello stato di transizione.
  8. Catalisi. La catalisi omogenea, gli enzimi, meccanismo secondo Michaelis-Menten, la catalisi eterogenea.
  9. Lo stato colloidale. Colloidi liofilici e liofili, tensioattivi e autoassociazione, teoria DLVO.
- Esercizi numerici sugli argomenti trattati.

## Testo consigliato:

P. Atkins – J. De Paula "Chimica Fisica", Ed. Zanichelli

## Altri materiali:

Saranno fornite le diapositive del corso

## Durata e Metodo Didattico:

Il corso ha una durata di circa 10 settimane con 7 ore di lezione settimanali. Le lezioni in aula comprendono esercitazioni numeriche.

## Valutazione:

L'esame di profitto del corso di Chimica Fisica si basa sulla valutazione complessiva dei test di verifica intermedi (domande ed esercizi numerici) e di una prova orale sugli argomenti trattati durante il corso. All'esame potranno accedere solo gli studenti che abbiano superato positivamente tutti i test di verifica proposti durante il corso.

# Biochimica e Biochimica Applicata

Docenti: Tiziana Cabras - Maria Teresa Sanna  
Corso Fondamentale del 2° ANNO (1° e 2° Semestre )  
Crediti : 14 (9+5)

## Requisiti e Propedeuticità

Conoscenza dei principi fondamentali della chimica generale ed inorganica nei suoi aspetti generali; conoscenza dei principi basilari della chimica organica compresi il chimismo dei gruppi funzionali, la stereochimica ed i principali sistemi carbociclici ed eterociclici; conoscenza dei principi basilari della chimica analitica. Per poter sostenere l'esame è necessario aver frequentato con regolarità il corso di Chimica Organica 1 (>65% presenze).

## Obiettivi

Il corso di Biochimica si propone di far comprendere agli studenti i rapporti struttura-funzione delle principali classi di molecole biologiche, i principi della enzimologia, i meccanismi biochimici che sono alla base del metabolismo e della sua regolazione. Il corso si propone inoltre di fornire agli studenti le basi teoriche delle diverse metodologie per la purificazione delle macromolecole biologiche e per la loro caratterizzazione strutturale e funzionale, con particolare riferimento alle strategie applicate allo studio delle proteine.

## Programma

### Modulo di Biochimica (Tiziana Cabras )

**Amminoacidi.** Struttura, stereochimica, classificazione, proprietà acido-base. Curva di titolazione, pKa, punto isoelettrico.

**Peptidi e proteine.** Il legame peptidico. Caratteristiche acido-base di peptidi e proteine. Strutture secondarie. Le proteine fibrose, biosintesi e struttura del collagene. Struttura terziaria e proteine globulari. Struttura quaternaria.

**Le emoproteine.** L'eme, il legame dell'ossigeno. Curve di dissociazione dell'ossigeno. Modulazione allosterica dell'emoglobina.

**Carboidrati.** Nomenclatura. Stereochimica. Gli emiacetali. Forme anomeriche. Proiezioni di Haworth. Derivati degli zuccheri. Il legame glicosidico. Struttura di disaccaridi e polisaccaridi di importanza biologica.

**Nucleotidi e acidi nucleici.** Le basi puriniche e pirimidiniche. I nucleotidi. Legame fosfodiesterico, DNA e RNA.

**Lipidi.** Classificazione, glicerofosfolipidi, sfingolipidi, colesterolo. Struttura e funzioni. Le membrane biologiche.

**Enzimi.** Classificazione e proprietà degli enzimi. Cinetica enzimatica. Km, Vmax e Kcat. Inibizione irreversibile e reversibile, effetti su Km e Vmax. Equazione di Michaelis-Menten e interpretazione dei grafici. Grafico dei doppi reciproci. Meccanismi di catalisi. Regolazione dell'attività enzimatica.

**Vitamine.** Vitamine liposolubili e idrosolubili, coenzimi: NAD, NADP, FAD, FMN, CoQ, TPP, PLP, CoA, Biotina, e il loro ruolo nelle reazioni metaboliche.

**Bioenergetica.** Termodinamica delle reazioni biologiche.  $\Delta G$ ,  $\Delta G^0$  e Keq. Reazioni redox. Composti fosforilati, ruolo biologico dell'ATP.

**La fosforilazione ossidativa.** La catena respiratoria mitocondriale, componenti e organizzazione. La formazione del gradiente protonico di membrana, sintesi di ATP.

**Metabolismo dei Glucidi.** Glicolisi e regolazione. Fermentazioni. Metabolismo del piruvato. Gluconeogenesi. Biosintesi e degradazione del glicogeno. Regolazione ormonale: adrenalina, glucagone, insulina. Ciclo dei pentoso-fosfati.

**Ciclo di Krebs.** Reazioni chimiche, meccanismi e regolazione.

**Metabolismo dei Lipidi.** Mobilizzazione degli acidi grassi,  $\beta$ -ossidazione, regolazione metabolica e ormonale. Chetogenesi. Biosintesi degli acidi grassi.

**Metabolismo degli amminoacidi.** Digestione delle proteine. Ruolo metabolico degli aminoacidi. Catabolismo degli aminoacidi. Transaminazione, deaminazione, decarbossilazione. Formazione e trasporto dell'ammoniaca, ureogenesi.

**Sintesi proteica e modificazioni post-traduzionali.**

### Modulo di Biochimica Applicata (Maria Teresa Sanna)

*I cinque CFU del modulo di Biochimica Applicata comprendono 1 CFU di laboratorio. La frequenza delle attività di laboratorio è obbligatoria e per l'ammissione ai laboratori è richiesta la frequenza delle lezioni teoriche.*

Strategie per la purificazione delle proteine. Tecniche preparative e tecniche analitiche. Procedure basate sulla solubilità differenziale di proteine: salting out, precipitazione con solventi organici, precipitazione isoelettrica.

**Tecniche cromatografiche:** principi generali. Matrici, fasi stazionarie e fasi mobili nei diversi tipi di cromatografia. Sistemi cromatografici a bassa pressione su colonna: cromatografia a scambio ionico, cromatografia ad esclusione molecolare cromatografia per interazioni idrofobiche, cromatografia di affinità. Sistemi cromatografici ad alta pressione (HPLC): cromatografia in fase inversa.

**Tecniche elettroforetiche:** principi generali. Elettroforesi zonale: apparecchi per i diversi supporti utilizzati (cellulosa, acetato di cellulosa, gel di poliacrilamide e gel di agarosio). Elettroforesi di proteine su gel di poliacrilamide in condizioni native, elettroforesi denaturante in presenza di sodio-dodecil-solfato (SDS-PAGE), elettroforesi discontinua ed elettroforesi in gradiente di T. Isoelettrofocalizzazione. Elettroforesi bidimensionale. Rivelazione colorimetrica mediante Coomassie Brilliant Blue. Elettroforesi su gel di agarosio: caratteristiche, apparecchi e applicazioni. Western blot.

**Fotometria e Spettrofotometria UV/VIS:** Assorbanza e trasmittanza. Fotometri e spettrofotometri (a singolo raggio, a doppio raggio, a fotodiodi): caratteristiche e principi di funzionamento. Spettri di Assorbimento. Determinazione qualitativa e quantitativa. Metodi di determinazione della concentrazione delle proteine in miscela (Bradford). Determinazione dell'attività enzimatica.

**Fluorimetria:** Analisi in fluorescenza. Spettrofluorimetro: caratteristiche e principi di funzionamento. Determinazione qualitativa e quantitativa.

**Purificazione delle proteine:** considerazioni generali. Monitoraggio del processo di purificazione mediante determinazione del contenuto totale di proteine, saggi dell'attività enzimatica, determinazione di attività specifica, fattore di purificazione e resa.

**Caratterizzazione delle proteine:** Determinazione del PM delle proteine mediante cromatografia per gel filtrazione ed elettroforesi in SDS. Determinazione del punto isoelettrico delle proteine mediante isoelettrofocalizzazione. Determinazione della composizione amminoacidica delle proteine: metodi e reazioni. Analizzatore di aminoacidi. Determinazione dell'amminoacido N- e C- terminale. Determinazione della sequenza primaria delle proteine: metodi chimici ed enzimatici.

#### **Testi adottati. Modulo di Biochimica a scelta tra:**

Fondamenti di Biochimica. Autori: D.Voet, J.G. Voet e C.W. Pratt. ZANICHELLI (Seconda Edizione, 2007); I PRINCIPI DI BIOCHIMICA DI LEHNINGER. Autori: D.L. Nelson, M.M. Cox. ZANICHELLI (Sesta Edizione, 2014);

PRINCIPI DI BIOCHIMICA. Horton, Moran, Scrimgeour, Perry, Rawn. Ed. Pearson. Quarta Ed.

BIOCHIMICA con aspetti clinico farmaceutici. T.M. Devlin. Edises Ed. 2013.

#### **Altri testi o materiale didattico:**

Le slides delle lezioni e gli esercizi saranno forniti in formato PDF

#### **Modulo di Biochimica Applicata:**

Bonaccorsi di Patti, Contestabile, Di Salvo. Metodologie Biochimiche, Casa Editrice Ambrosiana, 2012

#### **Altri testi o materiale didattico:**

Stoppini, Bellotti. Biochimica Applicata, EdiSES, 2012

#### **Durata e Metodo Didattico:**

Il corso inizia all'inizio di novembre con il modulo di Biochimica (6 ore di lezione settimanali) e prosegue nel secondo semestre con i due moduli (4 ore di lezione settimanali per il modulo di Biochimica e 4 ore per il modulo di Biochimica Applicata). Per la Biochimica sono previste esercitazioni in aula tenute da un tutor, fuori dall'orario di lezione. Le lezioni sono comprensive di test di verifica (sia per la Biochimica che per la Biochimica Applicata). 1 CFU del Modulo di Biochimica Applicata è dedicato alle attività di laboratorio.

#### **Valutazione:**

Esame orale preceduto da prova di ammissione scritta (per il modulo di Biochimica ) ed esame orale per il modulo di Biochimica Applicata

# Analisi dei Farmaci 1

Docenti: Giorgia Sarais

Corso Fondamentale del 2° ANNO (2° Semestre) Crediti: 10

## Requisiti e Propedeuticità

Per frequentare il corso è necessario aver sostenuto l'esame di Chimica Generale ed Inorganica e per sostenere l'esame è necessario aver superato l'esame di Chimica Analitica.

## Obiettivi

Durante il corso saranno descritti gli aspetti teorici fondamentali delle metodiche utilizzate nell'analisi quantitativa dei farmaci. Particolare risalto sarà dato alle condizioni operative, alle limitazioni ed all'esecuzione pratica delle diverse metodiche analitiche.

## Programma

Introduzione all'analisi quantitativa. Classificazione dei metodi di analisi. preparazione del campione analitico. Principi attivi secondo la Farmacopea Ufficiale della repubblica italiana (F.U.). metodi generali per l'estrazione e la purificazione dei principi attivi in diverse forme farmaceutiche.

Analisi ponderale: generalità ed esempi di applicazioni secondo la F.U.

Analisi volumetrica: generalità, vetreria volumetrica, reagenti, preparazione di soluzioni a titolo noto. Titolazioni acido-base e curve di titolazione. Acidimetria e alcalimetria. Standardizzazione di acidi e basi con sostanza madre e soluzione titolata. Determinazioni alcalimetriche e acidimetriche, dirette ed indirette di sostanze iscritte nella FU.

Titolazioni in solventi non acquosi. utilità dei metodi nel dosaggio dei principi attivi nei medicinali. Equilibri acido-base in solventi non acquosi. Costante di autoprotolisi. effetto livellante e differenziante. Applicazioni in campo farmaceutico di titolazioni di acidi, basi, sali in solventi non acquosi.

Titolazioni per precipitazione. Metodi argentometrici e loro applicazioni al dosaggio di farmaci.

Titolazioni per complessazione. Chelometria con EDTA. Applicazioni al dosaggio di farmaci

Titolazioni ossidimetriche: permanganometria, cerimetria, iodimetria, iodometria. applicazioni al dosaggio di farmaci in base alla F.U.

Metodi potenziometrici: generalità, elettrodi di riferimento ed elettrodi indicatori, applicazioni al dosaggio di farmaci.

Metodi spettrofotometrici: applicazioni e limiti della legge di Lambert-Beer, esempi secondo F.U.

## Testi consigliati:

Giulio Cesare. Porretta, Analisi di Preparazioni Farmaceutiche (Analisi Quantitativa), CISU Roma; Skoog, West, Holler, Fondamenti di Chimica Analitica, EdiSES; Daniel C. Harris. Chimica analitica quantitativa, Zanichelli; I. M. Kolthoff, et al., Analisi chimica quantitativa, Ed. Piccin.

## Altri testi o materiale didattico:

Farmacopea Ufficiale Repubblica Italiana XI Edizione, Farmacopea Europea VI Edizione.

## Durata e Metodo Didattico:

Il corso ha una durata di circa 11 settimane (10 ore di lezione settimanali). Il corso si articola in lezioni teoriche ed esercitazioni di laboratorio. Il corso è organizzato in modo tale che ogni esercitazione sia preceduta da una breve lezione teorica, dove sono impartite le istruzioni operative per l'esercitazione successiva.

**Valutazione:** Esame orale. Per sostenere l'esame è necessario aver superato l'esame di Chimica Analitica.

# Chimica Organica 2

Docente: Francesco Secci

Corso Fondamentale del 2° ANNO (2° Semestre)

Crediti: 8

## Requisiti e Propedeuticità

Aver sostenuto l'esame Chimica Organica 1.

## Obiettivi

Il corso ha lo scopo di integrare il precedente corso di Chimica Organica 1 approfondendo anche argomenti già affrontati, quali gli enoli e le reazioni ad essi collegate. Inoltre affronta in particolare anche argomenti non trattati nel precedente corso quali la chimica dello zolfo e la chimica dei composti eterociclici.

## Programma

Brevi richiami su alcuni concetti fondamentali (Chimica Organica 1). La chimica degli ioni enolato. Tautomeria cheto- enolica; catalisi nella formazione di enoli.  $\alpha$ - Condensazione aldolica. Condensazione di Claisen e di Dieckman. Reazione di Mannich. Alchilazione di ioni enolato: la sintesi malonica, la sintesi acetoacetica.. Reazione di Cannizzaro. Reattività dei composti carbonilici  $\alpha$ ,  $\beta$ -insaturi: reazione di Michael. Le enammine: reazioni di alchilazione e di acilazione.

*Carboidrati*: classificazione e proprietà. Struttura dei monosaccaridi. Mutarotazione. Reazioni dei saccaridi: riduzione ed ossidazione, degradazione ossidativa con periodato. Eteri ed esteri dei carboidrati. Formazione di osazoni. Epimeri. Sintesi di Kiliani-Fischer. Degradazione di Ruff. Configurazione degli aldosi.

*Amminoacidi*: stereochimica. Proprietà acido-base. Metodi di sintesi degli amminoacidi. Sintesi asimmetrica. Reattività degli amminoacidi: reazione con la ninidrina, protezione del gruppo amminico e attivazione del gruppo carbossilico. Sintesi dei peptidi.

*Lipidi*: Saponi e detergenti. Prostaglandine. Terpeni.

*La chimica dei composti organici contenenti zolfo*. Classificazione, struttura, nomenclatura. Legami multipli dello zolfo. Sintesi dei tiofenoli e dei mercaptani. Metodi di sintesi di disolfuri, solfuri, episolfuri, solfossidi e solfoni, acidi solfonici. Ditiiani e il loro uso in sintesi organica. Sali di solfonio e di solfossonio e le ilidi dello zolfo. Derivati chirali dello zolfo.

*Composti organo metallici*: reazione di Heck e di Suzuki.

*Reazioni pericicliche*. Definizione e classificazione. Interazioni fra orbitali molecolari. Orbitali di frontiera (HOMO e LUMO); regole di Woodward e Hoffmann. Reazioni elettrocicliche su polieni con  $(4n)$  e  $(4n+2)$  elettroni. Reazioni sigmatropiche. Reazioni di ciclo addizione  $[2+2]$  e  $[4+2]$ . Reazioni di ciclo addizione  $[1,3]$ dipolari.

*Composti eterociclici*. Nomenclatura. Aromaticità dei composti eterociclici. Densità di carica e ordine di legame. Sistemi elettronpoveri e elettron ricchi. Caratteristiche generali. Piridina: struttura e proprietà. Reazioni all'azoto. Reazioni di sostituzione elettrofila e nucleofila. Reattività verso gli organometallici. Ossidazione e riduzione. Derivati piridinici: N-ossido, alchilpiridine, idrossipiridina, amminopiridine e acidi piridincarbossilici. Sintesi del nucleo piridinico. Chinolina e isochinolina. Reattività e sintesi. Pirimidina, pirazina e piridazina - Pironi, flavoni. Sali di pirilio e benzopirilio. Antocianine. Struttura, sintesi e reattività.

Eterocicli a carattere aromatico elettronricchi. Caratteristiche generali. Pirrolo: struttura e proprietà. Protonazione. Reazioni di sostituzioni e elettrofila. Deprotonazioni all'azoto e metallazione. Ossidazione e riduzione. Sintesi. Furano: struttura e proprietà. Reazione con acidi protici. Reazioni di sostituzioni e elettrofila aromatica e addizione. Ossidazione e riduzione. Reazioni di Diels-Alder. Sintesi del nucleo. Benzofurano: struttura e reattività. Tiofene: struttura e proprietà. Reazioni di sostituzioni e elettrofila. Reazioni di metallazione e di desolforizzazione riduttiva. Ossidazione e riduzione. Sintesi del nucleo. Indolo: reattività e sintesi. Isatina ossiindolo e indossale. Pirazolo, Imidazolo, ossazolo e tiazolo: sintesi e reattività.

**Testi adottati:**

Chimica Organica (Morrison Boyd) - Casa Editrice Ambrosiana.

Chimica Organica Contemporanea (Ternay)- Casa Editrice Ambrosiana.

Chimica dei composti eterociclici (Sica D., Zollo F.) - Casa editrice Edises.

Chimica eterociclica. (Abbotto-Pagani) - Casa editrice Piccin o la Chimica degli eterociclici. (La Scientifica.it), G. Brogini e G.Zecchi.

**Durata e Metodo Didattico:**

Il corso ha una durata di circa 10 settimane (6 ore di lezione settimanali). Le lezioni in aula sono comprensive di esercitazioni e test di verifica.

**Valutazione:**

Esame orale

# Fisiologia Generale

Docente: Manolo Carta

Corso Fondamentale del 2° ANNO (2° Semestre) Crediti: 8

## Requisiti e Propedeuticità

Aver sostenuto gli esami di Anatomia Umana e Fisica.

## Obiettivi

Sulla base di una buona conoscenza della Fisiologia cellulare, pervenire alla comprensione delle funzioni integrative a livello dei principali apparati fisiologici.

## Programma

### FUNZIONI CELLULARI

Composizione molecolare e organizzazione della membrana cellulare. Fattori fisici e permeabilità delle membrane. Proprietà osmotiche. Meccanismi di permeazione passiva. Diffusione. Trasporti. Gradienti ionici. Fagocitosi pinocitosi ed esocitosi - Giunzioni intercellulari - Trasporto attraverso gli epitelii.

### IL SISTEMA NERVOSO CENTRALE E PERIFERICO

Organizzazione anatomica e funzionale. Neuroni e cellule gliali. Canali di membrana. Potenziali di membrana e potenziali di azione. Sinapsi elettriche e chimiche. Neurotrasmettitori (acetilcolina, serotonina, dopamina, noradrenalina, istamina, GABA, glutammato, e neuropeptidi). Recettori ionotropici e metabotropici. Secondi messaggeri, il ruolo del calcio. Cenni sulle funzioni cognitive superiori (corteccie associative, memoria ed apprendimento, il sonno).

Recettori e sistemi sensoriali (il tatto, il dolore, la vista, udito ed equilibrio).

Sistemi motori, movimento volontario e riflessi. Il morbo di Parkinson.

Sistema nervoso autonomo: organizzazione, anatomica funzionale e neurochimica.

### IL SISTEMA ENDOCRINO

Modalità di funzionamento del sistema endocrino. Tipi di ormoni, sintesi e meccanismi di secrezione. Modalità di secrezione degli ormoni. Regolazione della secrezione ormonale. Meccanismo d'azione ormonale. Funzione delle principali ghiandole endocrine. Ipotalamo, ipofisi, tiroide e ghiandola surrenale.

### LA FUNZIONE MUSCOLARE

Giunzione neuromuscolare. Morfologia e organizzazione molecolare delle fibre muscolari, accoppiamento eccitazione-contrazione, il ciclo dei ponti trasversi e il motore molecolare miosinico, l'unità motoria e suo reclutamento, scossa muscolare, relazioni tensione lunghezza e forza velocità, metabolismo. Muscolo cardiaco. Muscolo liscio.

### IL SANGUE

Il plasma e gli elementi figurati. Omeostasi e coagulazione. Gruppi sanguigni. Formula leucocitaria

### IL SISTEMA CARDIOVASCOLARE

Il cuore: funzione del miocardio di lavoro e del sistema di conduzione, ciclo cardiaco, gettata cardiaca e sua regolazione. Il sistema circolatorio: circolo sistemico e circolo polmonare. Flusso ematico nei vari distretti circolatori e sua regolazione.

### LA FUNZIONE RESPIRATORIA

Funzioni delle vie aeree. Meccanica respiratoria e ventilazione polmonare. Controllo nervoso e chimico della ventilazione. Aria alveolare. Scambio gassoso nei polmoni e nei tessuti. Trasporto dei gas nel sangue.

### LA FUNZIONE RENALE

Ultrafiltrazione; riassorbimento, secrezione, escrezione. Bilancio idro-salino. Equilibrio acido-base. Controllo nervoso-umorale della funzione renale. Funzione endocrina del rene.

### IL SISTEMA GASTROINTESTINALE- La motilità gastrointestinale - Le secrezioni gastrointestinali -

Digestione e assorbimento.

METABOLISMO E TERMOREGOLAZIONE- Misurazione dell'attività metabolica - Quoziente respiratorio - Termogenesi e termo-dispersione - Termoregolazione.

**Testi adottati:**

FISIOLOGIA – R.M. Berne – M.N. Levy -V Edizione – Casa Editrice Ambrosiana; FISIOLOGIA – D. U. Silverthorn – Casa Editrice Ambrosiana –V Edizione; FISIOLOGIA UMANA- Schmidt, Lang, Thews – Casa editrice Idelson- Gnocchi- V Ed.; TRATTATO DI FISIOLOGIA MEDICA – A.G. Guyton – Piccin Editore

**Altri testi o materiale didattico:**

PRINCIPI DI NEUROSCIENZE – E.R. Kandel, J.H. Schwartz, T.M. Jessell - CASA Editrice Ambrosiana  
Lezioni in formato PowerPoint.

**Durata e Metodo Didattico:**

Il corso ha una durata di 10 settimane (6 ore di lezione settimanali). Le lezioni in aula sono comprensive di esercitazioni e test di verifica.

**Valutazione:**

Esame orale

# Farmacologia Generale e Farmacognosia

Docente: Osvaldo Giorgi

Corso Fondamentale del 3° ANNO (1° Semestre)

Crediti: 8

## Requisiti e Propedeuticità

Aver sostenuto gli esami di Fisiologia Generale e Chimica Generale ed Inorganica.

## Obiettivi

Al termine del corso gli studenti dovrebbero aver acquisito le nozioni di Farmacologia necessarie per la comprensione degli effetti terapeutici e tossici dei farmaci. Dovrebbero inoltre aver acquisito conoscenze inerenti la composizione di prodotti naturali definiti "droghe", prevalentemente di origine vegetale.

## Programma

### FARMACOLOGIA

Interazione farmaco-recettore: Metodiche di legame recettoriale; curve dose-risposta.

Struttura molecolare dei siti d'azione dei farmaci: Canali ionici operati da ligando; recettori associati alle proteine G; recettori associati a tirosin chinasi; canali ionici voltaggio-dipendenti; pompe di membrana; neurotrasportatori.

Le cascate di trasmissione del segnale: Omeostasi del calcio intracellulare; protein chinasi; fosfatasi.

Modulazione farmacologica dei principali sistemi neurali centrali e periferici: Sistema colinergico; sistemi noradrenergico, dopaminergico e serotonergico; sistemi GABAergico e glutammatergico; sistema oppioidergico.

Basi cellulari della farmacocinetica; assorbimento e vie di somministrazione dei farmaci; distribuzione ed eliminazione dei farmaci; metabolismo ed escrezione dei farmaci.

Interazioni tra farmaci: Meccanismi farmacodinamici e farmacocinetici.

### FARMACOGNOSIA

Definizione di droga e di pianta officinale

Principi attivi delle droghe e loro biogenesi. Produzione delle droghe vegetali.

Droghe a principi attivi steroidici

Droghe ad essenze e resine fenoliche. Droghe contenenti alcaloidi.

### Testi adottati:

R. Paoletti, S. Nicosia, F. Clementi, G. Fumagalli. Farmacologia generale e molecolare, III edizione. UTET, 2004.

G. Fassina, E. Ragazzi. Farmacognosia. Droghe vegetali. II Edizione, CEDAM, 1995.

### Altri testi o materiale didattico:

R. H. P. Rang, M.M. Dale, J. M. Ritter, P. K. Moore. Farmacologia. Casa Editrice Ambrosiana (terza edizione), 2005. Goodman e Gilman. Le Basi Farmacologiche della Terapia. 11<sup>a</sup> Edizione. Mc Graw-Hill Libri Italia, Milano, 2006.

### Durata e Metodo Didattico:

Il corso ha una durata di circa 10 settimane (6 ore di lezione settimanali).

### Valutazione:

Verifiche in itinere ed esame orale finale

# Microbiologia e Patologia Generale

Docenti: Angela Ingianni - Giovanna Maria Ledda  
Corso Fondamentale del 3° ANNO (1° Semestre)  
Crediti: 10

## Requisiti e Propedeuticità

E' necessario aver superato l'esame di Biologia Animale e Vegetale, Biochimica e Biochimica applicata, Fisiologia Generale.

## Obiettivi

Modulo di Microbiologia

### CONOSCENZA E CAPACITA' DI COMPrensIONE

Lo studente durante il corso di microbiologia acquisisce diverse conoscenze quali:

- Struttura, morfologia e classificazione dei batteri.
- Metabolismo, patogenicità e genetica batterica.
- Meccanismo d'azione degli antibiotici e chemioterapici.
- Struttura, morfologia, replicazione e classificazione dei virus.
- Azione patogena dei virus e loro ruolo nell'oncogenesi.
- Farmaci antivirali.
- Caratteristiche generali dei miceti e dei protozoi.
- Caratteristiche delle principali specie di microbi che interessano la patologia umana ed animale.
- Risposta immune alle infezioni.

### CAPACITÀ DI APPLICARE CONOSCENZA E COMPrensIONE (COMPETENZA)

- Le conoscenze di base della Microbiologia permetterà allo studente di capire i rapporti che i microrganismi instaurano con l'ospite in condizioni normali e patologiche e comprendere quale siano i fattori microbici che contribuiscono a mantenere l'equilibrio omeostatico dell'organismo.
- Gli elementi di Microbiologia saranno utili alla comprensione delle patologie infettive, alla loro terapia e ai saggi di controllo microbiologico.

### AUTONOMIA DI GIUDIZIO

- Lo studente in seguito all'apprendimento dei concetti principi della microbiologia sarà in grado, in maniera autonoma, di applicare tali conoscenze in qualsiasi campo (medico, chimico, farmacologico, etc).
- Sarà in grado di interpretare e risolvere problemi inerenti queste problematiche.

### ABILITÀ COMUNICATIVE

Lo studente con tali nozioni microbiologiche avrà la possibilità di comunicare le proprie conoscenze con appropriato linguaggio formale e comunicazioni scritte.

### CAPACITÀ DI APPRENDIMENTO

Le conoscenze di Microbiologia saranno utili allo studente per continuare, con assoluta autonomia, l'apprendimento e le conoscenze delle materie previste negli anni successivi del corso.

## Programma

### Modulo di Microbiologia

12 ore: introduzione alla materia. Breve storia della microbiologia. Differenze tra cellula eucariotica e procariotica. Struttura, composizione chimica e funzione della membrana citoplasmatica batterica. Struttura, composizione chimica, funzione e sintesi della parete batterica, organuli citoplasmatici, ribosomi, nucleocapside, strato S, pili, flagelli. Genetica batterica (ricombinazione genetica, trasformazione, trasduzione, coniugazione). Metabolismo batterico, curva di crescita, necessità nutrizionali

1 ora: flora normale dell'organismo umano. Sterilizzazione e disinfezione

2 ore: principi di immunologia: antigeni, aptene, anticorpi, risposta immune

2 ore: patogenicità batterica

3 ore: meccanismo d'azione degli antibiotici e dei chemioterapici

8 ore: principali classi di batteri e loro patologie

2 ore: principi essenziali dei miceti

2 ore: principi essenziali dei parassiti

3 ore: morfologia, struttura chimica, strategie replicative dei virus.

5 ore: principali classi dei virus e loro patologie

### **Modulo di Patologia Generale**

Adattamento cellulare: Modalità di adattamento (iperplasia, ipertrofia, atrofia, metaplasia, displasia, accumulo intracellulare)

Ipertrofie ed iperplasie patologiche Morte cellulare: Necrosi ed Apoptosi

Disordini emodinamici

Infiammazione acuta: modificazioni vascolari, eventi cellulari, mediatori chimici; attivazione leucociti, chemiotassi, fagocitosi.

Infiammazione cronica. Effetti sistemici dell'infiammazione Riparazione dei tessuti.

Controllo della proliferazione cellulare

Il ciclo cellulare e le alterazioni del ciclo cellulare nei tumori Tumori: caratteristiche morfologiche e comportamentali.

La progressione neoplastica Meccanismo d'azione dei cancerogeni

Basi Molecolari del Cancro (Oncogeni, Oncosoppressori, Geni che regolano l'Apoptosi e la Riparazione del DNA)

Basi Molecolari delle Malattie Monogeniche: Malattie da difetti recettoriali, enzimatici e della funzione, struttura o quantità delle proteine non-enzimatiche

Malattie Citogenetiche (autosomiche ed eterocromosomiche)

### **Testi adottati**

#### **Modulo di Microbiologia:**

MICROBIOLOGIA FARMACEUTICA a cura di Carlone e Pompei Ed. EDISES 2012, Napoli

#### **Modulo di Patologia Generale:**

Robbins: Le basi patologiche delle malattie. ed. Elsevier

Pontieri: Patologia Generale.ed. Piccin

Woolf: Patologia Generale. Idelson -Gnocchi

Rubin: Patologia. Ambrosiana

#### **Altri testi o materiale didattico:**

##### **Modulo di Patologia Generale:**

Può essere utilizzato qualunque testo aggiornato di Patologia Generale

#### **Durata e Metodo Didattico:**

Il modulo di Microbiologia ha una durata di circa 3 mesi (4 ore di lezione settimanali)

40 ore di lezioni frontali in aula con presentazioni Power Point. 4 ore di esercitazioni in laboratorio. Prove scritte durante il corso.

Il modulo di Patologia ha una durata di circa 10 settimane (4 ore di lezione settimanali) ed è svolto mediante lezioni frontali.

**Valutazione:** Esame orale. Vengono valutate le conoscenze e le competenze acquisite dallo studente.

# Chimica degli Alimenti

Docente: Carlo Ignazio Giovanni Tuberoso  
Corso Fondamentale del 3° ANNO (1° Semestre)  
Crediti 6

## Requisiti e Propedeuticità

Per sostenere l'esame è necessario aver superato l'esame di Chimica Organica 1. Per frequentare il corso è consigliato avere acquisito conoscenza delle nozioni di Chimica Generale, Chimica Analitica e Chimica Organica e Biochimica.

## Programma

### INTRODUZIONE

I nutrienti e gli alimenti. Valore nutrizionale. Concetto di qualità e interventi industriali. Caratteristiche sensoriali

### GLI ALIMENTI

Olive e Olio d'oliva: Struttura e composizione dell'oliva, tecniche di estrazione, composizione chimica, olio di sansa, rettifica degli oli, classificazione. Olio di semi: Estrazione degli oli; principali oli di semi; analisi. Margarina: composizione; idrogenazione degli oli; preparazione e classificazione; principali analisi chimiche. Cereali e derivati: Generalità, frumento, pasta, pane e prodotti da forno. Riso, mais, orzo (malto), avena, segale. Verdura e frutta: Verdura (generalità, composizione, I più importanti ortaggi). Frutta, conservazione di frutta e verdura. Carne: Classificazione e composizione, modificazioni post-mortem, anomalie (carni DFD, PSE), mioglobina e colore della carne, additivi, prodotti carnei trasformati (salumi). Prodotti ittici. Uova: composizione, proprietà tecnologiche, ovoprodotti. Latte e prodotti lattiero caseari: generalità; definizione; caratteristiche chimico-fisiche, merceologiche, igienico-sanitarie e nutritive; composizione chimica; risanamento e conservazione; cenni sulla legislazione; principali analisi chimiche. Il formaggio: generalità; definizione; il latte per la caseificazione (vaccino, ovino, caprino e bufalino); uso del caglio e aspetti chimici della coagulazione; caseificazione; preparazione industriale; preparazione artigianale; siero e sottoprodotti; additivi consentiti; classificazione; valore nutritivo; cenni sulla legislazione; formaggi vari; formaggi tipici e di origine. Il burro (Generalità; Produzione; Composizione chimica; valore nutritivo; principali analisi chimiche); Latte fermentato: prodotti tradizionali, batteri fermentanti caratteristiche peculiari, composizione chimica del latte fermentato e confronto con il latte di origine. Yogurt, normativa e metodologie di produzione. Latte di soia. Miele: Origine, composizione, proprietà fisiche, proprietà biologiche. Acqua: Proprietà fisiche e chimico-fisiche, l'attività dell'acqua, l'acqua potabile (requisiti legali, inquinamento dell'acqua superficiale, potabilizzazione), le acque minerali. Uva e Vino: Uva, mosto, analisi e correzione del mosto, anidride solforosa, vinificazione. Composizione chimica, cura e correzione del vino, chiarificazione, stabilizzazione, invecchiamento, classificazione dei vini, spumanti, vini liquorosi. Aceto, aceto balsamico. Birra: tecnologia di produzione, stabilizzazione, composizione chimica, classificazione.

### ADDITIVI E TOSSICI NEGLI ALIMENTI

Fonti di contaminazione degli alimenti, assorbimento, trasformazione ed escrezione. Scambio dinamico di uno xenobiotico ed attivazione metabolica. Bioaccumulo: bioconcentrazione e biomagnificazione. Carry-over. Test di tossicità, DGA e codici correlati. Analisi del rischio. Gli additivi chimici volontari: Legislazione Europea ed Italiana in materia di additivi alimentari. Definizione, classificazione e requisiti degli additivi alimentari intenzionali. Il rapporto rischio/beneficio. Parametri che influenzano la conservazione degli alimenti. Alterazioni a carico dei nutrienti. Agrofarmaci: Ideazione e Sviluppo di un antiparassitario. Documentazione per la registrazione dei presidi sanitari Schema per la valutazione della tossicità degli agrofarmaci e soglia di sicurezza. Residui di agrofarmaci negli alimenti e nei prodotti di trasformazione. Micotossine. Metalli pesanti

### Testi consigliati:

A. Martelli e P. Cabras - Chimica degli Alimenti, PICCIN ed., 2004  
Appunti didattici delle lezioni

**Valutazione:** Esame orale.

## Analisi dei Farmaci 2

Docente: Elias Maccioni

Corso Fondamentale del 3° ANNO (1° e 2° Semestre)

Crediti 10

### Requisiti e Propedeuticità

Aver conoscenza di: Chimica Generale ed Inorganica, Chimica Organica. Aver frequentato l'insegnamento di: Chimica Organica 1. Aver già sostenuto l'esame di: Chimica Analitica.

### Obiettivi

Lo scopo di questo corso è quello di fornire le basi per il riconoscimento delle sostanze riportate nella Farmacopea Ufficiale X ed., con particolare riferimento ai sali e acidi inorganici, sali di acidi organici e piccole molecole organiche.

### Programma

#### ▪ Parte generale:

stato fisico, caratteristiche organolettiche, comportamento alla combustione, solubilità, analisi elementare qualitativa, determinazione punto di fusione, indice di rifrazione. Cenni sui principali metodi di purificazione (estrazione, cromatografia e cristallizzazione).

#### ▪ Parte sistematica:

riconoscimento di sali e acidi inorganici solubili ed insolubili in acqua. reazioni caratteristiche di cationi e anioni inorganici utili al loro riconoscimento.

riconoscimento di gruppi funzionali ed esempi di farmaci che li contengono (fenoli, acidi e loro derivati, gruppi carbonilici, ammine, alcoli).

riconoscimento di zuccheri, solfonamidi, barbiturici, xantine, pirazolonici, aminoacidi e alcaloidi.

### Testo adottato:

Esposito, Javarone, Trogolo, Analisi organica qualitativa, La goliardica editrice.

### Altri testi o materiale didattico:

F. Savelli, O. Bruno, Analisi Chimico Farmaceutica, Piccin Editore

### Durata e Metodo Didattico:

Il corso ha una durata di 120 ore suddivise in due lezioni settimanali. Le lezioni vengono svolte in laboratorio e comprendono sempre un'esercitazione.

### Valutazione:

Per sostenere l'esame occorre aver già sostenuto l'esame di: Chimica Organica. Esame orale preceduto da una prova pratica d'ammissione.

# Metodi Fisici in Chimica Organica

Docenti: Francesca Mocci - Michela Begala  
Corso Fondamentale del 3° ANNO (2° Semestre)  
Crediti: 8

## Requisiti e Propedeuticità

Aver sostenuto gli esami di Chimica Fisica e Chimica Organica 1.

## Obiettivi

Il corso si propone l'approfondimento delle più significative metodologie strumentali che permettono di ottenere informazioni sulle caratteristiche strutturali e sulle proprietà chimico-fisiche delle molecole organiche.

## Programma

### Spettroscopia IR

Lo spettro elettromagnetico. La radiazione elettromagnetica. Teoria ondulatoria e teoria corpuscolare. Assorbimento della radiazione infrarossa. Momento dipolare. Regole di selezione. Teoria elementare della vibrazione di una molecola biatomica. Descrizione classica della vibrazione. Legge di Hooke. Descrizione quantomeccanica della vibrazione. Oscillatore armonico e anarmonico. Vibrazioni molecolari. Tipi di vibrazioni. Gradi di libertà vibrazionali. Vibrazioni attive e inattive. Lo spettro infrarosso: posizione, intensità e forma delle bande. Preparazione del campione e strumentazione. Approssimazione di gruppo. principali classi di composti organici.

### Spettroscopia di Risonanza Magnetica Nucleare.

Basi teoriche del fenomeno della risonanza magnetica nucleare. Il momento angolare di spin nucleare, il momento magnetico nucleare. Nuclei in un campo magnetico. Precessione nucleare e risonanza magnetica nucleare. Popolazione dei livelli energetici. Lo Spettrometro in trasformata di Fourier. Processi di rilassamento della magnetizzazione. La costante di schermo. Il chemical shift. Lo standard di riferimento. Risonanza magnetica nucleare del protone (<sup>1</sup>H NMR).

Fattori che influenzano lo spostamento chimico. Spostamento chimico di protoni legati ad eteroatomi: effetto del legame idrogeno e dello scambio. Regole di addittività per la stima del chemical shift.

Struttura fine dei segnali: accoppiamento spin-spin e molteplicità del segnale. Fattori che influenzano la costante di accoppiamento.

Equivalenza chimica. Equivalenza per rapido interscambio. Equivalenza magnetica. Accoppiamento con protoni legati ad eteronuclei. Accoppiamento eteronucleare.

Sistemi di spin del primo e del secondo ordine. Disaccoppiamento omonucleare ed effetto NOE.

### Risonanza magnetica nucleare del <sup>13</sup>C.

Introduzione. Sensibilità del <sup>13</sup>C. Disaccoppiamento dal protone ed effetto NOE. Caratteristiche dello spettro <sup>13</sup>C- NMR. Fattori che influenzano l'intensità dei picchi.

Lo spostamento chimico ed i fattori che lo influenzano. Regole di addittività. DEPT. Analisi <sup>13</sup>C quantitativa.

Cenni di NMR dinamico. Cenni di spettroscopia bidimensionale. Cenni di Spettroscopia Ultravioletta e Visibile.

### Spettrometria di Massa

Definizione e cenni storici; Strumentazione: sistemi di introduzione del campione: sistema di introduzione diretta, accoppiamento GC-MS e HPLC-MS; la sorgente ionica: EI, CI, FAB, MALDI, ESI, APCI; l'analizzatore: magnetico, quadrupolare (Quadrupolo e Trappola Ionica), a tempo di volo (TOF); il rivelatore; il sistema di vuoto; il registratore; risoluzione di uno spettrometro di massa; lo ione molecolare, ioni isotopici. Massa nominale e massa esatta. Calcolo della composizione elementare dai picchi isotopici e dalla massa esatta. Ioni di frammentazione, di riarrangiamento, a carica multipla, metastabili, negativi, di interazione ione-molecola; identificazione dello ione molecolare: perdite logiche, regola dell'azoto, grado di insaturazione; interpretazione dello spettro di massa; classificazione delle reazioni di decomposizione: dissociazione di un legame sigma, rottura alfa, rottura induttiva, decomposizione di strutture cicliche,

trasposizioni indotte dal radicale, effetto orto, trasposizione indotte dalla carica, trasposizioni strutturali; studio dei frammenti ionici; frammentazioni e riarrangiamenti caratteristici delle principali classi di composti organici. Cenni di spettrometria di massa tandem.

#### **Testi Consigliati:**

Stradi, Ballabio, Rossi. "Guida al corso di metodi fisici in chimica organica", Edizioni CUSL. Silverstein, Webster, Kiemle. "Identificazione spettrometrica di composti organici" Seconda edizione, Casa Editrice Ambrosiana. Chiappe, D'Andrea. "Tecniche spettroscopiche e identificazione di composti organici", ETS. Renato Ugo. "Analisi chimica strumentale", Ed. Guadagni, Milano

#### **Altri testi o materiale didattico:**

Lucidi delle lezioni, in parte disponibili presso le pagine web dei docenti

#### **Durata e Metodo Didattico:**

Il corso ha la durata di un semestre (6 ore di lezione settimanali). Sono previste esercitazioni nell'interpretazione degli spettri di massa, IR,  $^1\text{H}$ - e  $^{13}\text{C}$ -NMR, con i docenti e con i tutor didattici.

#### **Valutazione:**

Esame orale preceduto da prova di ammissione scritta.

# Chimica Farmaceutica e Tossicologica 1

Docente: Elias Maccioni

Corso Fondamentale del 3° ANNO (2° Semestre)

Crediti: 8

## Requisiti e Propedeuticità

Aver buona conoscenza della Chimica Organica, con particolare attenzione alla Chimica degli Eterociclici. Buona preparazione anche nella Biochimica. Aver già sostenuto l'esame di Chimica Organica 1.

## Obiettivi

Al termine del corso gli studenti dovrebbero aver acquisito buona conoscenza sul rapporto struttura chimica/ attività biologica degli antibiotici, dei farmaci attivi nella sintesi degli acidi nucleici, degli inibitori le sub unità 30S e 50S. Inoltre devono conoscere le azioni dei farmaci attivi nella sintesi dell'acido folico. Buone conoscenze sui più moderni farmaci impiegati come antimicotici, antiprotozoari e particolare attenzione sui Chemioterapici Antivirali ed Antitumorali. Per il corso di CTF saranno richieste anche alcune sintesi con relativi meccanismi di alcune classi di farmaci (non più di dieci).

## Programma

Interazione fra Farmaco e sito d'azione Effetti dei legami F/R

Farmaci antinfettivi, - Antisettici

Batteri, la resistenza batterica ai chemioterapici Meccanismi fisiopatologici dell'antibiotico-resistenza

I farmaci che inibiscono la sintesi della parete cellulare

La fosfomicina- La cicloserina- La Bacitracina- Le  $\beta$  lattamine Meccanismo Penicilline- Struttura attività- Penicillina.G - (Resistenti alle  $\beta$ -LTM- Ad ampio spettro) Ureido-Penicilline- (Res. Gram-; Metossi e Formamido Penicilline)

Cefalosporine- Struttura/ Attività- I sostituenti al C3 Cefalosporine e i sostituenti al C7- Sintesi delle catene laterali Cefalosporine Orali- Cefalosporine Parenterali

Penem- Carbapenem-  $\beta$  e  $\gamma$ lattamici

Farmaci attivi sulla sintesi degli acidi nucleici batterici Chinoloni- I, II, III, generazione

Inibitori RNA polimerasi- Farmaci attivi sulla sintesi proteica batterica Inibitori sub unita 50 S e 30 S

Cloramfenicolo-Macrolidi ecc. Farmaci att. Sulla sintesi dell'ac.folico- Antiprotozoari-

Antimicotici Chemioterapici antivirali

Chemioterapici antitumorali Lezioni di Verifica

## Testo adottato:

W.O. Foye, T.L. Lemke, D.A. Williams - Principi di Chimica Farmaceutica – Ed. Piccin, 1998

## Altro materiale didattico:

Pirisi F. M. – Argomenti di Chimica Farmaceutica, Ed. Clip Communication, 1993

Schröder, C. Rufer, R. Schmiechen, Chimica Farmaceutica, Ed. SES, 1990

## Durata e Metodo Didattico:

Il corso si articola in sei ore settimanali con lezioni frontali. Sono previste lezioni di sostegno con i Tutor didattici a disposizione.

**Valutazione:** L'esame è esclusivamente orale.

# Tossicologia

Docenti: Elio Acquas

Corso Fondamentale del 3° ANNO (2° Semestre)

Crediti: 6

## Requisiti e Propedeuticità:

Per essere ammessi a questo esame gli studenti devono aver già superato l'esame di Chimica Organica 1 e Farmacologia Generale.

## Obiettivi

Il corso si occupa degli effetti tossici di farmaci e altre sostanze sull'uomo e sull'animale. Particolare attenzione è dedicata ai meccanismi tossicocinetici e tossicodinamici alla base degli effetti studiati a carico di organi e apparati. Una parte del corso è dedicata ai concetti di predittività, percezione e valutazione del rischio. Durante lo svolgimento del corso si terranno delle prove in itinere relative ad ogni argomento previsto dal programma.

## Programma

Principi di Tossicologia

Caratteristiche dell'esposizione a sostanze tossiche. Vie, siti, durata e frequenza dell'esposizione. Interazioni tra sostanze tossiche. Dose risposta Dose risposta graduale e quantale, espressione dei risultati mediante grafici in percentuale e in probit. Indici di tossicità.

Meccanismi di tossicità Interazione ligando-recettore, interazione con membrane eccitabili, interazione con i meccanismi principali che regolano l'omeostasi cellulare.

Tossicità su animali da esperimento Studi di letalità acuta, tossicità subacuta, tossicità subcronica, tossicità cronica, tossicità riproduttiva e dello sviluppo. Test di mutagenesi.

Assorbimento, distribuzione, metabolismo ed eliminazione delle sostanze tossiche.

Biotrasformazione degli xenobiotici.

Principali enzimi e reazioni di fase I e di fase II.

Effetti tossici sul sistema nervoso centrale - Barriera ematoencefalica, richiesta energetica del cervello, trasporto assonale. Assonopatie, mielinopatie, neuronopatie. Farmaci e sostanze neurotossiche.

Tossicità epatica. Classificazione del danno epatico, meccanismi di danno epatico che coinvolgono l'accumulo di lipidi, la sintesi proteica, la formazione e il rilascio degli acidi biliari. Farmaci e sostanze epatotossiche.

Tossicità renale. Cause della sensibilità renale all'azione delle sostanze tossiche. Siti d'azione delle sostanze nefrotossiche. Sostanze nefrotossiche specifiche. Farmaci nefrotossico.

Effetti tossici sul sistema respiratorio. Siti d'azione e metodi di valutazione della funzionalità dell'apparato respiratorio. Meccanismi di difesa specifici e non specifici e lesioni polmonari. Farmaci e sostanze tossiche per i polmoni.

Effetti tossici sul sistema circolatorio: Siti d'azione e meccanismi specifici e non specifici. Farmaci e sostanze tossiche per i vasi.

## Testi Consigliati:

Casarett & Doull's – TOSSICOLOGIA - Ed. EMSI

## Propedeuticità:

Il superamento degli esami di Chimica Organica 1 e Farmacologia Generale è propedeutico per la ammissione alla prova orale.

## Durata e Metodo Didattico:

Il corso ha una durata di circa 9-10 settimane (4 ore di lezione settimanali). Durante lo svolgimento del corso si terranno delle prove in itinere relative ad ogni argomento previsto dal programma.

**Valutazione:**

Esame orale. Per sostenere l'esame occorre aver già sostenuto gli esami di Chimica Organica 1 e di Farmacologia Generale

# Chimica Farmaceutica e Tossicologica 2

Docente: Valentina Onnis

Corso Fondamentale del 4° ANNO (1° Semestre)

Crediti: 10

## Requisiti e Propedeuticità

Conoscenza della chimica organica e in particolare del chimismo dei gruppi funzionali, dei principi generali di fisiologia, biochimica e farmacologia generale.

Propedeuticità: Chimica Organica 2, Chimica Farmaceutica e Tossicologica 1.

## Obiettivi

Durante il corso saranno descritti i farmaci del sistema nervoso centrale e periferico, i farmaci cardiovascolari, antinfiammatori, modificanti il metabolismo e alcune classi di ormoni. Particolare risalto sarà dato allo sviluppo, alle relazioni struttura-attività biologica, agli aspetti tossicologici legati a metabolismo e interazione con altri farmaci e sostanze esogene.

## Programma

Interazioni farmaco recettore. Categorie di recettori modalità d'interazione con i farmaci

Anestetici generali: Stadi e teorie dell'anestesia, tossicità e metabolismo. Anestetici per inalazione e per endovena Ipnotici e sedativi: Fasi e ciclo del sonno. Agonisti del recettore GABA-A: Barbiturici, 1,4-Benzodiazepine, Imidazopiridine, pirazolopiridine, cloralio. Agonisti del recettore della melatonina.

Meccanismo d'azione, attività biologica, applicazioni terapeutiche, relazioni struttura-attività.

Antiepilettici: Epilessia e forme principali dell'epilessia e farmaci in uso.

Anestetici locali: Generalità, relazioni strutturali.

Antiparkinson: Generalità sul morbo di Parkinson. Levodopa, e inibitori della decarbossilasi periferica.

Anticolinergici: derivati dell'atropina e derivati di semplificazione molecolare. Inibitori MAO e COMT.

Dopaminomimetici ergolinici. Derivati non ergolinici. Rilassanti muscolari: Muscolorilassanti ad azione centrale e periferici stabilizzanti

Analgesici narcotici: Generalità, struttura analgesica base. Oppioidi endogeni e loro recettori. Morfina e suoi derivati: struttura e rapporti struttura attività. Gruppo della tebaina e dell'oripavina. Derivati del morfina. Derivati del benzomorfinano. Derivati 4-fenilpiperidinici. Derivati difenilpropilaminici. Derivati 6-14 etano tetraidrooripavinici. Antidiarroici. Antitussivi.

Analgesici non narcotici Antiinfiammatori non steroidei: Caratteristiche, relazioni struttura-attività. Derivati degli acidi salicilico, antranilico, fenilpropionico, fenilacetico. Derivati del paraminofenolo. Derivati indolacetici. Derivati oxamicici. Inibitori della COX-2. Farmaci per il trattamento dell'artrite. Farmaci antigottosi. Antinfiammatori steroidei. Antiemcranici.

Farmaci attivi sulla neurotrasmissione colinergica: agonisti muscarinici, relazioni struttura attività, inibitori dell'acetilcolinaesterasi, anticolinergici periferici

Psicofarmaci: Classificazione e caratteristiche dell'attività degli psicofarmaci. Antipsicotici: generalità. Fenotiazine ed analoghi, butirofenoni, difenilbutilpiperidine, dibenzodiazepine ed analoghi. Antipsicotici atipici clozapina, risperidone, ziprasidone, benzamidi. Agenti ansiolitici.

Antidepressivi: generalità. Farmaci tipici. Antidepressivi atipici: SNRI, SSRI, DNRI, NASSA, SARI. Inibitori MAO. Simpaticomimetici ad azione diretta ed indiretta. Relazioni struttura-attività. beta-stimolanti.

Alfa1-agonisti, simpaticomimetici indiretti.

Simpaticolitici: principi attivi, attività biologica ed applicazione terapeutica.

Antipertensivi: generalità, ipertensione. Diuretici, vasodilatatori, calcio antagonisti, Inibitori del sistema renina- angiotensina. Meccanismo d'azione.

ACE-inibitori: rapporto struttura attività. Antagonisti del recettore AT1 peptidici e non peptidici. Derivati sartanici. Alfa2-agonisti centrali. Alfa1-antagonisti periferici. Beta-antagonisti non selettivi e selettivi. Alfa/beta-antagonisti. Inibitori del neurone adrenergico.

Antiarritmici: Composti attivi sui canali per gli ioni sodio, calcio e potassio

Cardiotonici: Glucosidi cardiaci. Rapporti struttura-attività. Azione biologica, produzione.

Antianginosi a breve e lunga durata d'azione.

Antiistaminici: Antiallergici specifici dei mastociti, antagonisti dell'istamina sul recettore H1 e sul recettore H2. Relazioni struttura-attività. Antistaminici antiH1. Derivati etilendiamminici, derivati del 3-aminopropano, derivati del 2-aminoetanolo. Antiulcera. Fattori aggressivi e citoprotettivi. Antiacidi. Citoprotettivi, antigastrinici, antimuscarinici. AntiH2: strutture, relazioni struttura attività. Inibitori della pompa protonica, meccanismo di attivazione. Eradicazione helicobacter pilori.

Antiasmatici: glucocorticoidi, xantini, antimuscarinici, cromonici. Beta-agonisti ad azione breve e prolungata. Inibitori delle lipasi, antagonisti dei leucotrieni.

Antilipoproteinemici e inibitori della sintesi del colesterolo: Sequestranti degli acidi biliari, inibitori HMG CoA reduttasi, fibrati, acido nicotinic.

Farmaci antidiabetici: Insulina e ipoglicemizzanti orali.

Ormoni steroidei: Androgeni e antiandrogeni. Anabolizzanti. Estrogeni e progestinici.

#### **Testi adottati:**

W.O. Foye, T.L. Lemke, D.A. Williams – Principi di Chimica Farmaceutica – Ed. Piccin, VI Edizione.

J.M. Beale Jr, J.H. Block – Wilson & Gisvold Principi di Chimica Farmaceutica – Ed. Casa Editrice Ambrosiana, I Edizione Italiana

#### **Altri testi o materiale didattico:**

Materiale presente sul sito del docente <http://people.unica.it/valentinaonnis/>

#### **Durata e Metodo Didattico:**

Un semestre con 6 ore di lezione a settimana.

#### **Valutazione:**

Esame orale. Per sostenere l'esame è necessario aver superato gli esami di Chimica Organica 2 e di Chimica Farmaceutica e Tossicologica 1.

# Laboratorio di Preparazione Estrattiva e Sintetica dei Farmaci

Docente: Laura Casu

Corso Fondamentale del 4° ANNO (1° Semestre)

Crediti: 9

## Requisiti e Propedeuticità

Aver buona conoscenza della Chimica Organica, e dei Metodi Fisici in Chimica Organica.

## Obiettivi

Al termine del corso gli studenti dovrebbero aver acquisito buona conoscenza sui metodi di estrazione di principi attivi e di estratti naturali. Dovranno apprendere le più comuni metodiche di sintesi organica per molecole di interesse farmaceutico. Verranno impiegate le più moderne strumentazioni analitiche e spettroscopiche per l'analisi dei composti esaminati (Pf, n,  $[\alpha]_D$ , CHN/OS, UV/vis, IR, FTIR, GC, GC/FTIR, GC/Massa, HPLC, C/Flash, TLC, LGC,  $^1\text{H}$ NMR,  $^{13}\text{C}$ NMR, Massa. Inoltre dovranno essere in grado di interpretare gli spettri onde risalire alla molecola in esame. Dovranno elaborare fitocomplessi, principi attivi, e molecole di sintesi in formulazioni farmaceutiche.

## Programma:

Il Laboratorio di Estrattiva e la Sicurezza

Principi attivi e componenti chimici nelle piante

ufficinali Scelta del materiale da estrarre

Fattori che influenzano il contenuto in principio

attivo Fattori naturali endogeni, esogeni, ecologici

e climatici Fattori artificiali

Alterazioni enzimatiche

Conservazione delle droghe

Estrazione (Distillazione- Macerazione- Con solventi- Percolazione -

Enflurage) Gli oli essenziali

Estratti secchi, molli, e fluidi

Le Tinture- Tisane- Decotti- Preparati officinali e cosmetici Screening Biologico- Fitochimico- Antiossidante-

Isolamento ed identificazione di: Alcaloidi-Glicosidi-Saponine-Flavonoidi Antrachinoni - Coumarine- Polifenoli

Distillazione (A pressione normale - A pressione ridotta - In corrente di vapore - Azeotropica)

Cromatografia (TLC- Colonna- Flash- Adsorbimento- Ripartizione- Reverse-Phase) Gas Cromatografia (GC-

con FID- con ECD, con FTIR, con Termistori, con Massa) Spettroscopia ( $^1\text{H}$ NMR,  $^{13}\text{C}$ NMR, Massa, FTIR,

UV/vis,) Analitica (CHN, Polarimetria, Potenzimetria, Titolazioni, Rifrattometria) Sintesi: Analgesici,

Sulfamidici, Anestetici, Barbiturici, Feromoni

Sintesi: Esteri, Ossidazioni, Riduzioni, Alogenazioni, Nitrazioni, Acilazioni, ecc.

Estrazione e trasformazione di: Nicotina dal tabacco- Caffèina dal caffè, Caseina e Lattosio dal latte,

Preparazioni di Saponi, detergenti, profumi sintetici, cere, ecc.

Coloranti naturali e applicazioni Preparazione di alcuni polimeri Bibliografia (via internet e cartaceo )

### Testi adottati:

- 1) Donald L. Pavia, Gary M. Lampman, Gorge S. Kriz. IL LABORATORIO DI CHIMICA ORGANICA  
A cura Pocar D. e Grunanger P. Edizioni Sorbona Milano
- 2) Marco D'Ischia La chimica organica in laboratorio Edizione Piccin
- 3) Renato Ugo ANALISI CHIMICA STRUMENTALE Ed. L'Editrice Scientifica L. G. Guadagni -Milano
- 4) R. Stradi, M. Ballabio, E. Rossi Guida al corso di metodi fisici in chimica organica (IR, NMR, Massa.) Ed. CUSL- Milano.

### Altri testi o materiale didattico:

Dispense di lezione di tutto il programma. Stampati sui meccanismi di sintesi studiati. Alcune video lezioni in CD. Tutto a disposizione in biblioteca.

### Durata e Metodo Didattico:

Il corso si articola in dieci ore settimanali con lezioni teoriche frontali e di laboratorio a posto singolo. Sono previste lezioni di sostegno con i Tutor didattici a disposizione.

### Valutazione:

La valutazione è pratica ed orale

# Tecnologia e Legislazione Farmaceutica 1 con Laboratorio

Docente: Anna Maria Maccioni – Francesco Lai  
Corso Fondamentale del 4° ANNO (1° e 2° Semestre)  
Crediti: 12

## Requisiti e Propedeuticità

E' importante aver conoscenza delle nozioni acquisite nelle materie biologiche e chimiche degli anni precedenti, all'inizio dell'attività didattica (oppure all'inizio dello studio per i non frequentanti), per affrontare i contenuti previsti dall'insegnamento. In particolare è fondamentale aver sostenuto l'esame di Chimica Organica 1 per la frequenza delle esercitazioni pratiche e l'esame di Biochimica e Biochimica applicata per poter sostenere l'esame finale.

## Obiettivi

### Conoscenza e capacità di comprensione

Dimostrare di avere conoscenze e capacità di comprensione verso gli aspetti più attinenti la professione di Farmacista e di Direttore Tecnico di un'Industria Farmaceutica attraverso la conoscenza: a) della legislazione vigente riguardante la sfera del farmaco, sia per quanto riguarda la normativa di produzione, di immissione in commercio che di dispensazione; b) degli aspetti tecnologici che portano alla trasformazione di una molecola terapeuticamente attiva in una forma farmaceutica che ne permette la somministrazione, nonché del ruolo delle materie prime impiegate nella loro formulazione. Conoscenza e capacità di comprensione dei principi fondamentali di biofarmaceutica e quindi della biodisponibilità di un principio attivo nelle diverse forme farmaceutiche, in funzione delle varie vie di somministrazione: orale, parenterale, oftalmica, rettale, per applicazione topica. Attraverso le lezioni pratiche di laboratorio lo studente potrà inoltre acquisire la conoscenza delle tecniche per la preparazione ed il controllo dei medicinali galenici in farmacia e delle norme legislative e deontologiche che regolano la professione del farmacista.

### Capacità di applicare conoscenza e comprensione

Dimostrare di avere capacità di applicare le conoscenze e la comprensione nel valutare il progetto tecnologico e l'efficacia terapeutica di un medicinale attraverso la comprensione della composizione delle materie prime impiegate nelle formulazioni dei preparati farmaceutici, applicando le nozioni di base e della moderna tecnologia farmaceutica nell'allestimento delle preparazioni galeniche.

### Autonomia di giudizio

Essere in grado di valutare e giudicare la qualità e l'idoneità tecnologica di un prodotto farmaceutico allestito in laboratorio, avendo acquisito la capacità di applicare i controlli di qualità e tecnologici delle forme farmaceutiche secondo quanto riportato nella Farmacopea Ufficiale Italiana ed Europea.

## Programma

Funzione del Direttore Tecnico nell'Industria Farmaceutica - Le Forme Farmaceutiche e principali vie di somministrazione. **Principi di biofarmaceutica:** Biodisponibilità: aspetti cinetici e quantitativi Biodisponibilità assoluta e relativa. Forme Farmaceutiche equivalenti, alternative. Bioequivalenza. LADME; Processi che influenzano l'assorbimento del principio attivo (p.a.). Velocità di dissoluzione e fattori che lo influenzano- Attraversamento delle membrane. Meccanismi di trasporto passivo e attivo.

**Le Polveri:** Polverizzazione: Analisi granulometrica: definizione di diametro medio. Metodi di misura: Analisi delle classi dimensionali. Caratteristiche delle polveri: Densità e volume apparente, porosità, area superficiale specifica, capacità di adsorbimento, scorrevolezza: metodi di determinazione. Miscelazione: **I Granulati:** granulazione a secco, a umido, a letto fluido. Fasi di formazione dei granulati: Controlli. **Le Capsule:** generalità e classificazione. Le capsule opercolate. Problemi inerenti il riempimento e la formulazione delle capsule. Influenza degli eccipienti sulla biodisponibilità del farmaco. Capsule molli; Saggi di controllo F.U. **Le Compresse:** generalità e classificazione. Fasi del processo di compressione e comprimetrici. Fenomeni fisici legati al processo di compressione e ottimizzazione della miscela di polveri da comprimere. Eccipienti per compresse e loro influenza sul processo tecnologico e sulla biodisponibilità del farmaco. Le compresse rivestite. Le compresse nella F.U. Saggi di controllo.

**Sistemi dispersi:** Le soluzioni farmaceutiche: basi fisiche delle soluzioni. I solventi nelle soluzioni farmaceutiche. Fattori che influenzano la velocità di dissoluzione dei principi attivi. Classificazione in base al solvente. Preparazioni per uso parenterale: classificazione, solventi, requisiti, controlli, processi di sterilizzazione. Preparazioni oftalmiche Le dispersioni colloidali: proprietà e caratteristiche. Applicazioni farmaceutiche dei colloidali. Emulsioni: definizione e generalità. Fenomeni interfacciali e superficiali. Aspetti termodinamici. Emulsionanti: requisiti e classificazione. Fenomeni d'instabilità delle emulsioni e metodi di stabilizzazione. Metodi di preparazione delle emulsioni. Emulsioni multiple. Le sospensioni: definizione e generalità Proprietà chimico fisiche. Sospensioni flocculate e deflocculate. Formulazione, preparazione e stabilizzazione delle sospensioni. Aspetti biofarmaceutici. Forme farmaceutiche ottenibili tramite processi di estrazione da droghe vegetali.

**Principi di Reologia:** concetto di viscosità e di fluidità. Fluidi newtoniani e non newtoniani. Tisotropia. **Preparazioni per Uso topico:** classificazione F.U. Preparati dermatologici: vari tipi e loro finalità terapeutiche. Assorbimento percutaneo e fattori che lo influenzano. Eccipienti per pomate: lipofili, lipofili assorbenti acqua, idrofili. Controlli. Preparati otologici. Preparati rinologici. Preparati laringologici. **Preparazione per uso rettale:** classificazione F.U. Suppositori: generalità. Eccipienti per supposte: Calcolo della quantità di eccipiente Fattori che influenzano l'assorbimento del farmaco somministrato per questa via. Saggi e controlli sui suppositori. **LEGISLAZIONE FARMACEUTICA:** Organizzazione sanitaria sopranazionale e nazionale. Organismi centrali e periferici. La Farmacopea: Internazionale, Europea. La F.U. Italiana XII<sup>a</sup> Ed. Esercizio delle professioni e delle arti sanitarie: Esame di stato per l'abilitazione all'esercizio della professione del farmacista. Ordine e Albo professionale. Vigilanza sul servizio farmaceutico. Disposizioni legislative e regolamenti del settore farmaceutico : Classificazione amministrativa delle farmacie Pianta organica e concorsi per le farmacie urbane e rurali. Disposizioni sulla titolarità e direzione della farmacia. Classificazione dei medicinali in base alla produzione. Sfera dell'attività della farmacia:. Disciplina di dispensazione al pubblico dei medicinali: Farmaci SOP e OTC. Vari tipi di ricette e normative inerenti: RR, RNR, RMR, RL. *Consegna dei farmaci soggetti a presentazione di ricetta medica in assenza di questa e in situazioni di urgenza* (D.M. 31.03.2008). Dispensazione Per Conto delle AUSL (DPC dei medicinali PHT- Legge 405/2001).

Servizio Sanitario Nazionale - Assistenza Farmaceutica: Norme e compilazione della ricetta SSN. La ricetta SSN dematerializzata. Normativa che disciplina le sostanze velenose. Norme che disciplinano il settore delle sostanze stupefacenti (DPR 309/90 e aggiornamenti- Legge n.12/2001-Legge 49/2006- Legge 38/2010- Legge 79/2014) Norme che disciplinano i medicinali ad azione Dopante (Legge 376/2000 e successive modifiche) **ESERCITAZIONI DI GALENICA PRATICA:** Norme di buona preparazione dei medicinali in farmacia (NBP-FU XII). Norme che disciplinano la spedizione di una ricetta magistrale. La Tariffa Nazionale (D.M 22/09/2017). Polveri multi dose, Polveri monodose (cartine), Diluizione di polveri, Capsule opercolate, Compresse, Soluzioni, Soluzioni idro-alcoliche e riduzione del grado alcolico, Sciroppi, Soluzioni isotoniche, Emulsioni, Sospensioni, Unguenti, Paste, Creme, Geli, Supposte, Controlli tecnologici e saggi della Farmacopea .

### Testi consigliati:

Principi di Tecnologia farmaceutica, P Colombo et al., Casa Editrice Ambrosiana (2015); Principi di Tecnica Farmaceutica, M. Amorosa, Ed. Tinarelli (1998); A.T Florence-D. Attwood- Le basi chimico fisiche della Tecnologia Farmaceutica- Edises (2002); Galenica Pratica, E. Ragazzi, Libreria internazionale Cortina-Padova (2006); Marchetti, P. Minghetti, Legislazione farmaceutica, Ed. Ambrosiana (2014).

### Altri testi o materiale didattico:

Farmacopea Ufficiale in vigore ed eventuali supplementi in vigore; Medicamenta, settima ed., Ed. Coop. Farmaceutica, Milano; (a disposizione in biblioteca ed in laboratorio).

Lucidi delle lezioni svolte in aula in formato informatico

### Durata e Metodo didattico del corso:

Il corso si sviluppa in due semestri: 1° Semestre ha una durata di circa 10 settimane (6 ore settimanali di lezioni in aula) nel quale vengono svolti gli aspetti teorici sia per quanto riguarda gli argomenti di Tecnologia che di Legislazione Farmaceutica. Alla conclusione di uno o più argomenti verrà dedicato parte delle ore

di lezione al Question Time.

Durante il 1°Sem gli studenti possono iscriversi al corso via e-mail per avere l'opportunità di ricevere in itinere le slide delle lezioni nonché comunicare col docente per qualsiasi informazione inerente il corso; 2° Semestre ha una durata di circa 6 settimane in cui gli studenti verranno impegnati per 8 ore settimanali nel seguente modo: 2 ore in aula per la spiegazione pratica relativa a due forme farmaceutiche le quali verranno poi eseguite in laboratorio in due giorni diversi della settimana con una durata di circa 3 ore ciascuna. Per ciascuna lezione pratica di laboratorio lo studente dovrà redigere un Foglio di Lavoro, secondo le NBP F.U., inerente gli aspetti normativi relativi al medicinale realizzato e gli aspetti tecnologici applicati a quella particolare forma farmaceutica. Tale Foglio di lavoro verrà riconsegnato la lezione di laboratorio successiva con le dovute correzioni. Gli studenti che risultano assenti per più di tre lezioni pratiche di laboratorio, non possono più completare il corso pratico per quell'Anno Accademico. Alla fine del 2° semestre lo studente dovrà superare la Prova Pratica Finale, per poter accedere all'Esame orale. La Prova Pratica Finale ha una durata di validità fino alla sessione autunnale dell'A.A. successivo. Passato questo tempo bisogna risostenere la Prova Pratica Finale.

#### **Valutazione:**

Esame orale preceduto dal superamento della Prova Pratica Finale eseguita nel secondo semestre. La possibilità di sostenere un esame parziale riferito alla parte di Legislazione Farmaceutica viene concessa esclusivamente agli studenti che hanno seguito costantemente le lezioni del 1° semestre (oltre il 50% delle lezioni svolte). L'esame parziale di Legislazione ha la validità di due anni dalla data nel quale è stato sostenuto. Passato tale tempo lo studente dovrà risostenere l'esame e la Prova Pratica Finale.

# Tecnologia Farmaceutica Applicata

Docente: Francesco Lai

Corso Fondamentale del 4° ANNO (2° Semestre)

Crediti: 8

## Requisiti e Propedeuticità

Nozioni acquisite nei corsi precedenti, in particolare nei corsi di Chimica Farmaceutica e Tossicologica, Farmacologia Generale e Farmacognosia, e Tecnologia Socioeconomia e Legislazione Farmaceutica. Aver sostenuto l'esame di Chimica Farmaceutica e Tossicologica 1.

## Obiettivi

Al termine del corso gli studenti dovrebbero aver acquisito la conoscenza delle problematiche riguardanti il percorso che compie il farmaco dall'idea terapeutica alla sua registrazione, per un loro idoneo inserimento nella ricerca e nell'Industria Farmaceutica. In tale esperienza formativa multidisciplinare rivestono particolare importanza sia gli studi di preformulazione nello sviluppo del farmaco e i relativi obiettivi: biodisponibilità, stabilità e sicurezza, sia i nuovi metodi e studi teorico-pratici per condizionare il rilascio e per veicolare e direzionare i farmaci.

## Programma

Il farmaco dall'idea terapeutica alla sua registrazione. Origine del farmaco: sintetica, estrattiva e biotecnologica. Progettazione razionale del farmaco: sintesi, resa, purificazione, caratterizzazione, e produzione di quantità semi- industriali (impianto pilota) - indagine farmacologica e metabolica - analisi tossicologica, biologica e istopatologica - approfondimento farmacologico o biologico - tecnica e tecnologia delle forme farmaceutiche - sperimentazione clinica - domanda di registrazione. Manipolazioni molecolari di un farmaco modello ed effetto dei sostituenti. Lo stato solido. I solidi cristallini, amorfi, polimorfi, e pseudopolimorfi. Cristallizzazione e fattori che influenzano la formazione dei solidi cristallini. I sistemi pulverulenti e la dimensione delle particelle. Metodi di misura della dimensione delle particelle. Obiettivo degli studi di preformulazione: biodisponibilità, stabilità e sicurezza. Dissoluzione e teoria della dissoluzione. Noyes-Whitney. Solubilità in acqua: determinazione e previsione. Fattori chimico-fisici che influenzano la solubilità di un soluto in un solvente. Aspetti termodinamici della dipendenza della solubilità dalla temperatura. Prodotto di solubilità. Il coefficiente di ripartizione e il contributo del singolo sostituente sul coefficiente di ripartizione rispetto a un composto madre. Processi coinvolti nel passaggio in soluzione di una molecola di soluto in acqua e nel trasferimento di soluti idrofobici dall'acqua in una fase non polare. Scelta delle fasi di un sistema artificiale in grado di mimare quello biologico. Log P. Equazione di Leo e Hansch. Determinazione del carattere lipofilo o idrofilo di un principio attivo. Carattere debolmente acido o basico di un principio attivo e grado di dissociazione. Significato dell'equazione di Henderson-Hasselbach nell'iter "in vivo" di un principio attivo. Entità di assorbimento stomachico e plasmatico di un principio attivo. Le membrane biologiche e i meccanismi coinvolti nel processo di attraversamento delle membrane. Le membrane di origine sintetica e loro caratteristiche. La diffusione attraverso le membrane: flusso e permeabilità. La legge di Fick. Fattori esterni e interni che possono influenzare il processo di attraversamento delle membrane. Equazione di Arrhenius e calcolo dell'ordine della reazione. Retta interpolata e calcoli statistici. Le vie di somministrazione e di escrezione dei farmaci. Influenza delle vie di somministrazione del farmaco. Biodisponibilità e bioequivalenza. Cenni su modelli farmacocinetici aperti a uno o più compartimenti. CADME: Cessione, assorbimento, distribuzione, metabolismo ed eliminazione. Nozioni di farmacocinetica. Parametri farmacocinetici: vita media, volume di distribuzione apparente, clearance, costanti di eliminazione e di assorbimento di un farmaco. Fasi che governano l'attività dei farmaci. La stabilità dei farmaci e delle preparazioni. Fattori chimici, fisici e tecnologici che influenzano il processo di degradazione dei farmaci. Prove normali di stabilità. Prove accelerate di stabilità: metodo isotermico e non isotermico. Metodo di Garrett. Metodo di Rogers. Cenni sul metabolismo di un principio

attivo: bioreazioni di tipo I e di tipo II. Sistemi deputati alle biotrasformazioni dei farmaci nelle reazioni di tipo I e II. Calcolo della percentuale di farmaco metabolizzato. Metodi per condizionare il rilascio del principio attivo. Forme farmaceutiche convenzionali e non convenzionali. Progetto di una compressa a rilascio prolungato. *Carriers*. I polimeri e i copolimeri. Caratteristiche chimico-fisiche dei polimeri e dei copolimeri. Metodi di determinazione del peso molecolare. Cenni sulle reazioni di polimerizzazione e copolimerizzazione. Biocompatibilità dei polimeri. Bagnabilità e angolo di contatto dei polimeri. Polimeri liofili e idrofili. Preparazione, struttura e caratteristiche. Polimeri biodegradabili e biopolimeri. Meccanismi di biodegradazione dei polimeri. Gli idrogel e la tendenza a gelificare. Sistemi polimerici a legame incrociato. Gli eterogel. Sineresi. Complessazione di macromolecole. Erosione dei polimeri. Drug delivery systems. Sistemi controllati dalla diffusione, chimicamente, dal solvente e dalla pressione osmotica. Sistemi reservoir e matriciali. Profarmaci. Sistemi terapeutici ad azione generale: micropompe osmotiche. Sistemi push-pull. Sistemi flottanti. Sistemi bioadesivi. Sistemi bioadesivi ad azione locale. Cinetiche di rilascio da sistemi reservoir e da matrici inerti, erodibili, porose o non porose, e da matrici rigonfiabili. I sistemi transdermici (TTS). Sistemi terapeutici ad azione locale: ginecologici, oftalmici. "Drug targeting". Liposomi: caratteristiche e preparazione. Liposomi *stealth*. *Targeting* passivo e attivo. Vettori micro e nanoparticellari. Le ciclodestrine. Complessi di inclusione farmaco-ciclodestrina. Ciclodestrine modificate. Coniugati ciclodestrina-farmaco per rilascio sito-specifico. Vettori biologici. Anticorpi monoclonali: preparazione caratteristiche ed attività. Terapia antitumorale: mAb con targeting cellulari, immunoliposomi. Le biotecnologie applicate nel campo farmaceutico.

#### **Testo adottato:**

Nessuno a causa della multidisciplinarietà del corso

#### **Altri testi o materiale didattico:**

A. Martin et al. "Physical Pharmacy" Lea&Febiger Ed., Philadelphia Remington - "The Science and Practice of Pharmacy" 20 TH Ed., Lippincott Williams&Wilkins, Baltimora

R.E. Notari "Biofarmaceutica e Farmacocinetica" Piccin Ed., Padova

R. Calcinari "Argomenti di Tecnologia Farmaceutica" LINT Ed., Trieste

P. Buri, et al. "Formes Pharmaceutiques Nouvelles" TEC&DOC (Lavoisier) Ed., Paris Cedex –

D. Duchene "New Trends in Cyclodextrins and Derivatives" Editions de Santé, Paris - A.J. Domb, J.K.

Host, D.M. Wiseman "Handbook of Biodegradable Polymers" harwood academic publisher–

P. Colombo et al. "Principi di Tecnologia Farmaceutiche" Ambrosiana Ed., Milano.

#### **Durata e Metodo Didattico:**

Il corso ha una durata di circa 12 settimane (6 ore di lezione settimanale).

#### **Valutazione:**

Esame orale. Per sostenere l'esame è necessario aver superato l'esame di Chimica Farmaceutica e Tossicologica 1.

# Saggi e Dosaggi Farmacologici

Docente: Nicola Simola - Valentina Bassareo

Corso Fondamentale del 4° ANNO (2° Semestre)

Crediti 8

## Requisiti e Propedeuticità:

Lo studente deve avere conoscenza delle nozioni acquisite negli anni precedenti dai corsi di Anatomia, Fisiologia, Biochimica e Farmacologia Generale.

Sono propedeutici gli esami di Farmacologia Generale e Farmacognosia..

## Obiettivi

Il corso fornisce gli strumenti per la comprensione delle basi biologiche del meccanismo di azione dei farmaci, e per la applicazione di numerose metodologie volte alla determinazione del loro potenziale terapeutico. A questo scopo, il corso prevede lo svolgimento di esercitazioni di gruppo per l'apprendimento di metodiche di biologia molecolare e immunoistochimica, e di test per lo screening di specifiche classi di farmaci..

## Programma

### Test Farmacologici di applicabilità generale

- Ricerca Sperimentale. Linee generali per la cura e l'utilizzo degli animali di laboratorio. Modelli animali, specie animali utilizzate nella ricerca, tecniche di prelievo di sangue, anestesia, vie di somministrazione dei farmaci. Legislazione e Metodi alternativi e complementari (cenni).
- Ricerca e sviluppo di nuovi farmaci e valutazioni di tossicità dei farmaci
- Dosaggi biologici in organi isolati
- Binding recettoriale in vivo ed in vitro
- Autoradiografia applicata a farmaci marcati e al 2-desossiglucosio
- Elettrofisiologia
- Immunochimica e immunoistochimica
- Microdialisi cerebrale per la misurazione dei neurotrasmettitori. Fast-scan cyclic voltammetry ed optogenetica (cenni)
- Colture cellulari
- Tecniche di biologia molecolare (northern e western blot, ibridazione in situ, ologinucleotidi antisense, PCR, clonazione, animali transgenici)

### Test Specifici per le varie Classi di Farmaci

- Attività cardiovascolare (metodi di induzione dell'ipertensione negli animali di laboratorio, attività antiaritmica, attività sull'insufficienza cardiaca)
- Attività psicotropa e neurotrofa (effetti sul comportamento e sulla coordinazione motoria, attività ansiolitica, attività antiepilettica, attività gratificante, attività neurolettica, attività antidepressiva)
- Attività in modelli di patologie neurologiche (malattia di Alzheimer, malattia di Parkinson, malattia di Huntington, sclerosi laterale amiotrofica, sclerosi multipla)
- Effetti dei farmaci su memoria e apprendimento
- Effetti in modelli di ischemia cerebrale
- Attività analgesica, antiinfiammatoria, antiartritica, antipiretica
- Attività sull'istamina
- Modelli miscelanei (emicrania, dolore viscerale, dolore postoperatorio, nausea, diabete, iperfagia, valutazione dell'attenzione)

### **Testo consigliati:**

FARMACOLOGIA E TOSSICOLOGIA SPERIMENTALE, P.Dolara, F.Franconi, A.Mugelli, Pitagora Editrice Bologna; PRINCIPI DI SCIENZA DELL'ANIMALE DI LABORATORIO, L.F.M.van Zutphen, V. Baumans, A.C.Beynen, La Goliardica Pavese  
DRUG DISCOVERY AND EVALUATION: Pharmacological Assays H.G. Vogel, Springer  
DISPENSE e SLIDES LEZIONI FORNITE DAI DOCENTI

### **Durata e Metodo Didattico:**

Il corso di Saggi e Dosaggi Farmacologici prevede tre lezioni settimanali di tipo frontale della durata di circa due ore ciascuna. Durante le lezioni frontali in aula i docenti affrontano gli argomenti descritti nel programma didattico riportato alla voce "Contenuti del corso". La durata totale delle lezioni frontali è di sessanta ore. Sono previste inoltre delle lezioni in laboratorio durante le quali gli studenti imparano ad applicare i vari modelli sperimentali che sono stati illustrati durante le lezioni frontali. La durata totale delle lezioni di laboratorio è di 36 ore.

Durante le ore di laboratorio i docenti sono affiancati da tutors didattici, la cui figura è indispensabile per supportare l'apprendimento degli studenti. Inoltre, i docenti e i tutors didattici sono disponibili per spiegazioni e chiarimenti fuori dall'orario delle lezioni, siano esse frontali o di laboratorio.

In ottemperanza alla legge 413/93, gli studenti che presenteranno domanda di obiezione di coscienza alla sperimentazione animale saranno esonerati dalla frequenza dei laboratori.

### **Valutazione:**

La verifica dell'acquisizione dei risultati di apprendimento avviene mediante esame orale, in cui i docenti sottopongono allo studente una serie di domande inerenti il programma. Oltre che dimostrare di aver acquisito le nozioni riportate nel programma, il candidato dovrà dimostrare capacità di ragionamento e di deduzione logica. Durante l'esame orale il candidato dovrà dimostrare di aver acquisito le basi razionali che sottendono l'utilizzo dei modelli sperimentali studiati durante il corso, di avere compreso le similitudini e differenze fra gli stessi, nonché l'applicabilità, i vantaggi e gli svantaggi dei vari modelli sperimentali discussi.

# Tecnologia, Legislazione Farmaceutica 2 e Fabbricazione Industriale dei medicinali

Docente: Chiara Sinico

Corso Fondamentale del 5° ANNO (1° Semestre)

Crediti: 10

## Requisiti e Propedeuticità

Aver conoscenza delle nozioni fondamentali di biofarmaceutica e delle tecnologie di base per la formulazione ed il controllo delle forme farmaceutiche tradizionali, acquisite con la frequenza del corso di Chimica Farmaceutica Applicata e con la frequenza del corso ed il superamento dell'esame di Tecnologia, Socioeconomia e Legislazione Farmaceutiche 1 con Laboratorio. Per sostenere l'esame è necessario aver superato l'esame di Chimica Fisica.

## Obiettivi

Il corso ha lo scopo di fornire allo studente le nozioni di base, integrate dalle più recenti acquisizioni, sulla progettazione, preparazione e controllo delle forme farmaceutiche a rilascio modificato. Il corso si pone inoltre l'obiettivo di fare acquisire allo studente un'adeguata conoscenza degli aspetti legislativi e socioeconomici relativi alla produzione industriale dei medicinali nonché conoscenze teoriche-pratiche sulla struttura e sull'organizzazione degli stabilimenti farmaceutici e dei loro servizi principali, degli impianti di produzione e di purificazione dei componenti dei preparati medicinali, e degli impianti di preparazione e ripartizione delle forme farmaceutiche solide, liquide e fluido- solide

## Programma

### Modulo di Tecnologia, Socioeconomia e Legislazione farmaceutica 2

La preformulazione farmaceutica: schema generale di uno studio preformativo di un nuovo principio attivo: proprietà fondamentali (solubilità e solubilità intrinseca, pKa, logP, bagnabilità, stabilità, igroscopicità, polimorfismo); proprietà derivate (granulometria, area superficiale specifica, compattabilità, scorrevolezza, resistenza meccanica); metodiche analitiche: UV, HPLC, DSC.

Miglioramento della solubilità di un farmaco: complessi d'inclusione farmaco-ciclodestrine: generalità, caratteristiche, preparazione ed applicazioni.

Rilascio modificato dei farmaci: principi generali. Classificazione delle forme farmaceutiche a rilascio modificato. Velocità e meccanismi di controllo del rilascio. Polimeri impiegati in campo farmaceutico: proprietà.

Forme farmaceutiche a rilascio modificato per via orale: sistemi a matrice (monolitica, rigonfiabile erodibili), sistemi reservoir, sistemi osmotici e sistemi bioadesivi.

Forme farmaceutiche a rilascio modificato per via parenterale: complessi, soluzioni e sospensioni oleose, sospensioni acquose.

Forme farmaceutiche a rilascio modificato per l'assorbimento transdermico: TTS Direzione specifico dei farmaci: principi generali. Targeting attivo e passivo. I sistemi microparticellari come trasportatori di farmaci: classificazione.

I sistemi vescicolari: generalità, caratteristiche, preparazione ed applicazioni. Le microcapsule: generalità, caratteristiche, preparazione ed applicazioni.

I profarmaci polimerici: generalità, caratteristiche, preparazione ed applicazioni. Norme di buona preparazione e di buona fabbricazione dei medicinali Autorizzazione all'immissione in commercio dei medicinali e prezzi dei medicinali I farmaci Generici. Il brevetto farmaceutico e i farmaci orfani

Normativa sui medicinali omeopatici

Normativa sul commercio e l'uso di piante officinali Normativi sui dispositivi medici, i diagnostici in vitro e i biocidi

### Modulo di Impianti dell'industria farmaceutica

L'organizzazione di un'Industria Farmaceutica.

Cenni sulla struttura e sull'organizzazione degli stabilimenti farmaceutici e dei loro servizi principali. Principi

organizzativi applicabili alla produzione farmaceutica.

La distillazione: equilibrio liquido - vapore. Sistemi ad un componente a due componenti, a tre componenti. Il funzionamento della colonna di rettifica. La colonna di rettifica a funzionamento discontinuo: riflusso variabile, riflusso costante.

La colonna di rettifica: dimensionamento e progetto.

La concentrazione: classificazione e funzionamento dei concentratori. Estrazione con solventi. La lisciviazione.

Sterilizzazione - Conservazione L'acqua per uso farmaceutico.

I solventi non acquosi. La liofilizzazione.

Il vetro.

Le materie plastiche.

Preparazione e ripartizione di forme farmaceutiche solide. Preparazione e ripartizione di forme farmaceutiche liquide. Preparazione e ripartizione di forme farmaceutiche fluido - solide. Il confezionamento.

#### **Testi adottati:**

P. Colombo et al. "Principi di Tecnologie Farmaceutiche" Casa Editrice Ambrosiana, Milano.

P. Minghetti, M. Marchetti "Legislazione Farmaceutica" Casa Editrice Ambrosiana, Milano.

C.G. Ceschel e coll. - "Impianti per l'Industria Farmaceutica"- Soc. Editrice ESCULAPIO S.Casadio - "Tecnologia Farmaceutica" Voll. I e II.- Cisalpino Goliardica. Milano

#### **Altri testi o materiale didattico:**

M. Amorosa "Principi di Tecnica Farmaceutica" Libreria Universitaria Tinarelli, Bologna

A. Martin "Physical Pharmacy" Lea & Febiger, Philadelphia

#### **Durata e Metodo Didattico:**

Il corso ha una durata di circa 14 settimane (5 ore di lezione settimanali). Le lezioni in aula sono comprensive di test di verifica.

**Valutazione:** Esame orale. Per sostenere l'esame è necessario aver superato l'esame di Chimica Fisica.

# Farmacoterapia

Docente: Micaela Morelli

Corso Fondamentale del 5° ANNO (1° Semestre)

Crediti: 8

## Requisiti e Propedeuticità

Aver superato l'esame di Farmacologia Generale e Farmacognosia.

## Obiettivi

Il corso si propone di fornire le basi sulle terapie farmacologiche per le principali patologie, illustrare gli effetti collaterali e le interazioni tra i diversi farmaci.

## Programma

1. **Aspetti generali; Diagnostic Statistical Manual (DSM).**
2. **Malattie neurodegenerative:**
  - la **malattia di Parkinson**: sintomi e patologia. Terapia: dai precursori della dopamina ai farmaci di nuova generazione. Interazioni farmacologiche
  - la **malattia di Alzheimer**: sintomi e patologia. Terapia: inibitori dell'AchE e altri farmaci
  - la **malattia di Huntington**: sintomi, patologia e terapia.
  - Sclerosi multipla**: sintomi, patologia e terapia
3. **La schizofrenia**: sintomi e criteri diagnostici. Terapia: antipsicotici tipici e atipici.
4. **Disturbo d'ansia**: criteri diagnostici. Terapia: farmaci sedativi e ipnotici, benzodiazepine, altri farmaci; interazioni farmacologiche.
5. **La depressione e il disturbo bipolare**: criteri diagnostici. Terapia: farmaci SSRI, TCA, inibitori delle MAO, litio e altri farmaci; interazioni farmacologiche.
6. **L'epilessia**: classificazione e caratteristiche. Terapia farmacologica; interazioni farmacologiche.
7. **Gli anestetici**: anestetici inalatori; endovenosi; locali.
8. **Analgesici**: meccanismi del dolore e della nocicezione; analgesici oppiacei, morfina, antagonisti oppioidi; tolleranza, dipendenza e astinenza.
9. **Psicostimolanti e farmaci d'abuso**: amfetamina, cocaina, ecstasy, cannabinoidi, allucinogeni, caffeina, nicotina e alcool. Interazioni farmacologiche
10. **Farmaci anti-infiammatori**: caratteristiche dell'infiammazione. Terapia: prostanoidi, FANS e paracetamolo; farmaci per l'artrite e la gotta; glucocorticoidi e immunosoppressori. Interazioni farmacologiche
11. **Farmaci per l'emicrania e la cefalea**
12. **Antistaminici**
13. **Farmaci dell'apparato respiratorio**: terapia dell'asma
14. **Farmaci per la disfunzione erettile**
15. **Farmaci per l'osteoporosi**
16. **Farmaci dell'apparato gastrointestinale**: terapia dell'ulcera peptica: farmaci antimicrobici, anti H<sub>2</sub>, inibitori della pompa protonica, prostaglandine; farmaci antiemetici; farmaci per la diarrea e la stipsi.
17. **Farmaci anti-obesità**
18. **Farmaci anti-iperlipidemici**: farmaci inibitori dell'HMG-CoA riduttasi; fibrati; niacina; farmaci sequestranti degli acidi biliari.
19. **Farmaci per l'ipertensione**: meccanismi dell'ipertensione. Terapia: diuretici, alfa e beta-bloccanti, calcio- antagonisti, ACE inibitori, antagonisti dell'angiotensina II, altri farmaci. Interazioni farmacologiche
20. **Farmaci per lo scompenso cardiaco**: meccanismi dello scompenso cardiaco. Terapia: bloccanti del sistema renina-angiotensina, beta-bloccanti, diuretici, agenti inotropi, glicosidi cardioattivi. Interazioni farmacologiche

21. **Farmaci per le aritmie:** meccanismi dell'aritmia. Terapia: bloccanti dei canali per il sodio, beta-bloccanti, bloccanti dei canali per il potassio, bloccanti dei canali per il calcio, altri farmaci. Interazioni farmacologiche
22. **Farmaci per l'angina:** meccanismi dell'angina. Terapia: nitrati, bloccanti dei canali per il calcio; beta-bloccanti. Interazioni farmacologiche

**Testo adottato:**

Annunziato, Di Renzo. **FARMACOLOGIA.**

H.P. Rang, M.M. Dale, J.M. Ritter, P.K. Moore. **FARMACOLOGIA.**

Goodman & Gilman's. **LE BASI FARMACOLOGICHE DELLA TERAPIA** (capitoli scelti)

**Altri testi o materiale didattico:**

Diapositive

**Durata e Metodo Didattico:**

3 mesi. Lezioni frontali.

**Valutazione:**

Esame orale.

## INDIRIZZI DEI DOCENTI DEL CORSO DI LAUREA

<b>Acquas Elio</b>	
Dipartimento:	Scienze della Vita e dell'Ambiente
Indirizzo:	Via Ospedale 72, Cagliari
Telefono:	070/675-8623 lab 8669
E-mail:	<a href="mailto:acquas@unica.it">acquas@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	Previo contatto telefonico o per e-mail
<b>Atzei Davide</b>	
Dipartimento:	Scienze Chimiche e Geologiche
Indirizzo:	Cittadella Universitaria 09042 Monserrato (CA)
Telefono:	070/675-4460
E-mail:	<a href="mailto:atzei@unica.it">atzei@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	Previo contatto telefonico o per e-mail
<b>Bassareo Valentina</b>	
Dipartimento:	Scienze della Vita e dell'Ambiente
Indirizzo:	Via Ospedale 72, Caglia
Telefono:	070/675-8668-8660
E-mail:	<a href="mailto:bassareo@unica.it">bassareo@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	Previo contatto telefonico o e-mail
<b>Begala Michela</b>	
Dipartimento:	Scienze della Vita e dell'Ambiente
Indirizzo:	Via Ospedale, 72 – Cagliari
Telefono:	070/675-8427-8567-8678
E-mail:	<a href="mailto:michelabegala@unica.it">michelabegala@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	Tutti i giorni dalla 10 alle 11
<b>Carta Manolo</b>	
Dipartimento:	Scienze Biomediche
Indirizzo:	Cittadella Universitaria 09042 Monserrato (CA)
Telefono:	070 675 4182
E-mail:	<a href="mailto:manolocarta@unica.it">manolocarta@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	Previo appuntamento per email
<b>Cabras Tiziana</b>	
Dipartimento:	Scienze della Vita e dell'Ambiente
Indirizzo:	Cittadella Universitaria - Monserrato
Telefono:	070/675-4505
E-mail:	<a href="mailto:tcabras@unica.it">tcabras@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	Mercoledì o venerdì dalle 15 alle 17 o per appuntamento
<b>Caboni PierLuigi</b>	
Dipartimento:	Scienze della Vita e dell'Ambiente
Indirizzo:	Via Ospedale, 72 – Cagliari
Telefono:	070/675-8617
E-mail:	<a href="mailto:caboni@unica.it">caboni@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	Previo per appuntamento via e-mail
<b>Casu Laura</b>	
Dipartimento:	Scienze della Vita e dell'Ambiente
Indirizzo:	Via Ospedale, 72 – Cagliari
Telefono:	070 675 8679 – 8557
E-mail:	<a href="mailto:lcasu@unica.it">lcasu@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	Martedì e giovedì dalle 10.00 alle 13.00
<b>Congiu Francesco</b>	
Dipartimento:	Fisica
Indirizzo:	Cittadella Universitaria - Monserrato
Telefono:	070/675-4936
E-mail:	<a href="mailto:franco.congiu@dsf.unica.it">franco.congiu@dsf.unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	Previo per appuntamento via e-mail

<b>Ennas Guido</b>	
Dipartimento:	Scienze Chimiche e Geologiche
Indirizzo:	Cittadella Universitaria Monserrato
Telefono:	070/675-4364
E-mail:	<a href="mailto:ennas@unica.it">ennas@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	Martedì e giovedì 15-17, previo appuntamento
<b>Giorgi Osvaldo</b>	
Dipartimento:	Scienze della Vita e dell'Ambiente
Indirizzo:	Via Ospedale 72
Telefono:	070/675- 8631-8628
E-mail:	<a href="mailto:giorgi@unica.it">giorgi@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	Previo per appuntamento via e-mail
<b>Ingianni Angela</b>	
Dipartimento:	Scienze Biomediche
Indirizzo:	Via Porcell 4 09124 Cagliari
Telefono:	070/675-8487
E-mail:	<a href="mailto:ingianni@unica.it">ingianni@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	dal lunedì al venerdì previo appuntamento
<b>Lai Francesco</b>	
Dipartimento:	Scienze della Vita e dell'Ambiente
Indirizzo:	Via Ospedale 72
Telefono:	070/675-8631-8514
E-mail:	<a href="mailto:frlai@unica.it">frlai@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	per appuntamento concordato via e-mail
<b>Ledda Giovanna Maria</b>	
Dipartimento:	Scienze Biomediche
Indirizzo:	Via Porcell 4 09124 Cagliari
Telefono:	070/675-8636-8346
E-mail:	<a href="mailto:gmldda@unica.it">gmldda@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	venerdì 9-11 o altri orari su appuntamento
<b>Loi Alessandra</b>	
Dipartimento:	
Indirizzo:	
Telefono:	
E-mail:	<a href="mailto:alessandraloi@unica.it">alessandraloi@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	per appuntamento concordato via e-mail
<b>Maccioni Anna Maria</b>	
Dipartimento:	Scienze della Vita e dell'Ambiente
Indirizzo:	Via Ospedale 72
Telefono:	070/675-8978
E-mail:	<a href="mailto:macciom@unica.it">macciom@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	Mercoledì, e venerdì 11.00 – 13.00
<b>Maccioni Elias</b>	
Dipartimento:	Scienze della Vita e dell'Ambiente
Indirizzo:	Via Ospedale 72
Telefono:	070/675- 8744
E-mail:	<a href="mailto:maccione@unica.it">maccione@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	Previo per appuntamento via e-mail
<b>Maxia Andrea</b>	
Dipartimento:	Scienze della Vita e dell'Ambiente
Indirizzo:	V.le Sant'Ignazio 13 – 09124 Cagliari
Telefono:	070/675-3504
E-mail:	<a href="mailto:a.maxia@unica.it">a.maxia@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	Previo per appuntamento via e-mail
<b>Mocci Francesca</b>	
Dipartimento:	Scienze Chimiche e Geologiche
Indirizzo:	Cittadella Universitaria Monserrato (CA)
Telefono:	070/675- 4390
E-mail:	<a href="mailto:fmocci@unica.it">fmocci@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	Previo per appuntamento via e-mail

<b>Morelli Micaela</b>	
Dipartimento:	Scienze Biomediche
Indirizzo:	Via Ospedale, 72 Cagliari
Telefono:	070/675-8663
E-mail:	morelli@unica.it
Orario di ricevimento studenti:	Previo per appuntamento via e-mail
<b>Onnis Valentina</b>	
Dipartimento:	Scienze della Vita e dell'Ambiente
Indirizzo:	Via Ospedale 72 Cagliari
Telefono:	070/675-8632
E-mail:	vonnis@unica.it
Orario di ricevimento studenti:	Tutti i giorni dalle 12:00 alle 13:00 previo appuntamento per e-mail
<b>Sanna Maria Teresa</b>	
Dipartimento:	Scienze della Vita e dell'Ambiente
Indirizzo:	Cittadella Universitaria 09042 Monserrato (CA)
Telefono:	070/ 675-4509
E-mail:	sanna@unica.it
Orario di ricevimento studenti:	Lunedì dalle 15.00 alle 17.00
<b>Sarais Giorgia</b>	
Dipartimento:	Scienze della Vita e dell'Ambiente
Indirizzo:	Via Ospedale 72
Telefono:	070 /675-8609
E-mail:	gsarais@unica.it
Orario di ricevimento studenti:	Previo per appuntamento via e-mail
<b>Schirru Piermario</b>	
Dipartimento:	Matematica e Informatica
Indirizzo:	Viale Merello 92 studio 2
Telefono:	
E-mail:	<a href="mailto:schirrupm@gmail.com">schirrupm@gmail.com</a>
Orario di ricevimento studenti:	lunedì 15-17
<b>Serra Maria Pina</b>	
Dipartimento:	Scienze Biomediche
Indirizzo:	Cittadella Universitaria 09042 Monserrato (CA)
Telefono:	070/675 4001-4085/-4011-4017
E-mail:	<a href="mailto:mp Serra@unica.it">mp Serra@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	Per appuntamento concordato per e-mail
<b>Simola Nicola</b>	
Dipartimento:	Dipartimento di Scienze Biomediche
Indirizzo:	Via Ospedale 72
Telefono:	070/675-8687
E-mail:	<a href="mailto:nicola.simola@unica.it">nicola.simola@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	Previo per appuntamento via e-mail
<b>Sinico Chiara</b>	
Dipartimento:	Scienze della Vita e dell'Ambiente
Indirizzo:	Via Ospedale 72
Telefono:	070/675-8555 uff. 070/675-8713 lab
E-mail:	sinico@unica.it
Orario di ricevimento studenti:	per appuntamento concordato via mail
<b>Tocco Graziella</b>	
Dipartimento:	Scienze della Vita e dell'Ambiente
Indirizzo:	Via Ospedale 72
Telefono:	070/675-8551-8711
E-mail:	<a href="mailto:toccog@unica.it">toccog@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	Tutti i giorni previo appuntamento
<b>Tuberose Carlo Ignazio Giovanni</b>	
Dipartimento:	Scienze della Vita e dell'Ambiente
Indirizzo:	Via Ospedale 72
Telefono:	070-6758644
E-mail:	<a href="mailto:tuberose@unica.it">tuberose@unica.it</a>
Orario di ricevimento studenti:	lunedì – venerdì 11:00-12:00

<b>Zavattari Patrizia</b>	
Dipartimento:	Scienze Biomediche
Indirizzo:	Cittadella Universitaria di Monserrato
Telefono:	070-6754101
E-mail:	pzavattari@unica.it
Orario di ricevimento studenti:	Nell'ora seguente le lezioni o per appuntamento concordato per email

## Sommario

PRESENTAZIONE.....	3
ORGANIZZAZIONE E STRUTTURA DEL CORSO .....	11
PIANO DI STUDIO 2017 -18 .....	15
PROGRAMMI DEI CORSI.....	17
Matematica .....	18
Abilità Informatiche.....	20
Chimica Generale ed Inorganica .....	21
Biologia Animale e Biologia Vegetale .....	23
Fisica .....	25
Anatomia Umana.....	27
Chimica Analitica .....	29
Inglese .....	<b>Errore. Il segnalibro non è definito.</b>
Chimica Organica 1 .....	31
Chimica Fisica .....	35
Biochimica e Biochimica Applicata .....	36
Analisi dei Farmaci 1 .....	38
Chimica Organica 2 .....	39
Fisiologia Generale.....	41
Farmacologia Generale e Farmacognosia.....	43
Microbiologia e Patologia Generale.....	44
Chimica degli Alimenti.....	46
Analisi dei Farmaci 2.....	48
Metodi Fisici in Chimica Organica .....	49
Chimica Farmaceutica e Tossicologica 1 .....	50
Tossicologia .....	51
Chimica Farmaceutica e Tossicologica 2 .....	53
Laboratorio di Preparazione Estrattiva e Sintetica dei Farmaci .....	55
Tecnologia e Legislazione Farmaceutica 1 con Laboratorio .....	58
Tecnologia Farmaceutica Applicata .....	60
Saggi e Dosaggi Farmacologici .....	62
Tecnologia, Legislazione Farmaceutica 2 e Fabbricazione Industriale dei medicinali .....	64
Farmacoterapia .....	66
INDIRIZZI DEI DOCENTI DEL CORSO DI LAUREA.....	69