



UNIVERSITÀ DEGLI STUDI DI PALERMO

DIPARTIMENTO	Promozione della Salute, Materno-Infantile, di Medicina Interna e Specialistica di Eccellenza "G. D'Alessandro"		
ANNO ACCADEMICO OFFERTA	2023/2024		
ANNO ACCADEMICO EROGAZIONE	2023/2024		
CORSO DILAUREA	TECNICHE DELLA PREVENZIONE NELL'AMBIENTE E NEI LUOGHI DI LAVORO (ABILITANTE ALLA PROFESSIONE SANITARIA DI TECNICO DELLA PREVENZIONE NELL'AMBIENTE E NEI LUOGHI DI LAVORO)		
INSEGNAMENTO	SCIENZE DI BASE C.I.		
CODICE INSEGNAMENTO	17590		
MODULI	Si		
NUMERO DI MODULI	3		
SETTORI SCIENTIFICO-DISCIPLINARI	BIO/10, BIO/13, CHIM/03		
DOCENTE RESPONSABILE	DI BELLA MARIA ANTONIETTA	Ricercatore	Univ. di PALERMO
ALTRI DOCENTI	DI LIBERTO DIANA	Ricercatore a tempo determinato	Univ. di PALERMO
	DI BELLA MARIA ANTONIETTA	Ricercatore	Univ. di PALERMO
	CIOFALO MAURIZIO	Ricercatore	Univ. di PALERMO
CFU	9		
PROPEDEUTICITA'			
MUTUAZIONI			
ANNO DI CORSO	1		
PERIODO DELLE LEZIONI	1° semestre		
MODALITA' DI FREQUENZA	Obbligatoria		
TIPO DI VALUTAZIONE	Voto in trentesimi		
ORARIO DI RICEVIMENTO DEGLI STUDENTI	<p>CIOFALO MAURIZIO Mercoledì 15:00 17:00 Dipartimento SAAF, viale delle Scienze Ed. 4, Stanza 147 (su appuntamento). L'orario di ricevimento può comunque anche essere concordato con il docente ed avvenire da remoto su piattaforma MS Teams.</p> <p>DI BELLA MARIA ANTONIETTA Martedì 16:00 18:00 Dip. Biomedicina, Neuroscienze e Diagnostica avanzata-Sezione di Biologia e Genetica Via Divisi,83 90133 Palermo</p> <p>DI LIBERTO DIANA Mercoledì 15:00 18:00 Biochimica del Policlinico di Palermo Giovedì 15:00 17:00 Biochimica del Policlinico di Palermo.</p>		

DOCENTE: Prof.ssa MARIA ANTONIETTA DI BELLA

PREREQUISITI	gli studenti devono essere in possesso di nozioni elementari di chimica, biologia e biochimica
RISULTATI DI APPRENDIMENTO ATTESI	<p>Conoscenza e capacita' di comprensione: Avere acquisito il linguaggio specifico delle discipline di base : Chimica, Biologia, Genetica e Biochimica; conoscere e comprendere le caratteristiche degli elementi e delle molecole ed i principi alla base del loro comportamento chimico-fisico, conoscere la struttura e le proprieta' dei composti organici, conoscere le molecole di interesse biologico ed alcuni processi metabolici in cui sono coinvolte, conoscere e comprendere i processi biologici fondamentali degli organismi viventi e le modalita' di trasmissione dei caratteri ereditari.</p> <p>Capacita' di applicare conoscenza e comprensione: Capacita' di scegliere ed applicare autonomamente gli strumenti e le conoscenze della suddette discipline.</p> <p>Autonomia di giudizio: Essere in grado di valutare ed integrare in maniera autonoma le informazioni ottenute dalla letteratura scientifica .</p> <p>Abilita' comunicative: Capacita' nell' esporre, in maniera semplice, i principali processi chimici e biologici che stanno alla base delle proprieta' dei viventi.</p> <p>Capacita' di apprendimento: Capacita' di aggiornamento con l'ausilio della bibliografia scientifica propria dei SSD di competenza, che consenta di approfondire gli argomenti anche con la frequenza di corsi o seminari specifici o Master di I livello.</p>
VALUTAZIONE DELL'APPRENDIMENTO	<p>La valutazione dello studente prevede una prova orale relativa all'intero insegnamento e consistente in un colloquio in cui vengono proposte almeno tre domande. Tale colloquio e' volto ad accertare: a) le conoscenze acquisite nelle singole discipline e la capacita' di stabilire connessioni tra i contenuti b) le capacita' elaborative dimostrando di aver compreso le applicazioni e le implicazioni dei contenuti all'interno del contesto professionale per es. comprendere su quali meccanismi generali si basi l'effetto dell'ambiente (agenti mutageni, inquinanti, ecc) e dello stile di vita (es: regime alimentare) sui processi vitali c) le capacita' espositive manifestando di possedere adeguata proprieta' di linguaggio e capacita' di interagire con gli esaminatori.</p> <p>La valutazione finale e' un voto in trentesimi dato dalla somma dei voti ottenuti nelle singole discipline ed e' assegnato secondo la seguente griglia:</p> <p>30-30 e lode=Eccellente= pieno possesso dei contenuti dell'insegnamento; capacita' analitico-sintetica e capacita' di applicare le conoscenze anche nel dettaglio delle discipline al fine di risolvere problemi complessi; piena padronanza del linguaggio del settore</p> <p>27-29=Ottimo= ottima conoscenza dei contenuti dell'insegnamento; si dimostra capacita' analitico-sintetica ed abilita' nell' applicare le conoscenze per risolvere problemi di complessita' media e, in taluni casi, anche elevata; proprieta' di linguaggio adeguata al contesto professionale</p> <p>24-26=Buono=buona conoscenza dei contenuti dell'insegnamento; capacita' di applicare le conoscenze per risolvere problemi di media complessita'; buona proprieta' di linguaggio</p> <p>21-23=Discreto=discreta conoscenza dei contenuti dell'insegnamento, in taluni casi limitata agli argomenti principali; accettabile capacita' di utilizzare il linguaggio specifico della disciplina e modeste capacita' di applicare autonomamente le conoscenze acquisite</p> <p>18-20=Soglia Della Sufficienza =minima conoscenza dei contenuti dell'insegnamento, spesso limitata agli argomenti principali; modesta capacita' di utilizzare il linguaggio specifico della disciplina che risulta non sufficientemente articolato; minima capacita' di applicare autonomamente le conoscenze acquisite</p> <p>1-17=Insufficiente=Mancata conoscenza dei contenuti principali dell'insegnamento; scarsissima o nulla capacita' di utilizzare il linguaggio specifico delle discipline e di applicare autonomamente le conoscenze acquisite. Esame non superato</p>
ORGANIZZAZIONE DELLA DIDATTICA	lezioni frontali

**MODULO
CHIMICA GENERALE**

Prof. MAURIZIO CIOFALO

TESTI CONSIGLIATI

R. H. Petrucci, F. G. Herring, J. D. Madura, C. Bissonnette, Chimica generale. Principi ed applicazioni moderne (4a Ed.), Piccin, 2018, ISBN: 9788829929337

E. Santaniello, M. Coletta, F. Malatesta, G. Zanotti, S. Marini, Chimica propedeutica alle scienze bio-mediche, Piccin 2019, ISBN: 9788829929474

Appunti di nomenclatura organica (forniti agli studenti)

TIPO DI ATTIVITA'	A
AMBITO	10357-Scienze propedeutiche
NUMERO DI ORE RISERVATE ALLO STUDIO PERSONALE	45
NUMERO DI ORE RISERVATE ALLE ATTIVITA' DIDATTICHE ASSISTITE	30

OBIETTIVI FORMATIVI DEL MODULO

Il corso si propone di fornire le conoscenze di base necessarie alla comprensione della terminologia chimica e degli aspetti chimici riguardanti metodi e processi chimici, biochimici, biologici, ecologici. Un terzo delle lezioni è rivolto ad argomenti di base di chimica organica.

PROGRAMMA

ORE	Lezioni
4	Introduzione alla chimica. Mondo macroscopico e submicroscopico. Trasformazioni fisiche e chimiche. Miscele, sostanze pure e sostanze semplici. Leggi ponderali. Atomi e teoria atomica. Le molecole. La tavola periodica e la sua importanza. Tabella dei pesi atomici e formule chimiche. Cenni sugli isotopi.
4	Formule chimiche (minime, molecolari, di struttura). Simboli di Lewis. Struttura dell'atomo. Elettroni di valenza e configurazione elettronica stabile. Cationi ed anioni. Legame chimico: covalente, ionico e metallico. Classificazione e nomenclatura delle sostanze inorganiche: idruri ed ossidi, sali binari. Teoria della repulsione dei doppietti di valenza (VSEPR). Scrittura delle formule di struttura: numero sterico e geometria, carica formale, numero di ossidazione. Mesomeria.
4	Interazioni intermolecolari. Forze di London, legame dipolo-dipolo, legame a idrogeno. I gas e le loro proprietà. Miscele di gas e pressione parziale. Le soluzioni: solubilità, concentrazione e proprietà colligative. Classificazione delle reazioni inorganiche: reazioni acido-base, di precipitazione, redox e di complessazione. Equazioni chimiche e loro significato. Bilanciamento delle equazioni chimiche. La mole. Classificazione e nomenclatura delle sostanze inorganiche: idrossidi, ossiacidi e ossisali.
2	Equilibrio chimico. Reazioni complete ed incomplete. Espressione della costante di equilibrio e concentrazioni iniziali e finali. Principio di Le Chatelier. Aggiunta o rimozione di una specie. Effetto della temperatura. Effetto della pressione.
2	Reazioni acido-base. Definizione di Brønsted-Lowry. Equilibrio di autoionizzazione dell'acqua. K_w . pH e pOH. Calcolo delle concentrazioni all'equilibrio e del pH di acidi e basi forti e deboli. Piaccametro. Cenni su acidi poliprotici e anfotiti. Miscele tampone e calcolo del pH.
2	Equilibri eterogenei. Formazione di un precipitato. Costante del prodotto di solubilità (K_{ps}) e sua espressione. Concentrazioni all'equilibrio degli ioni. K_{ps} e formazione di precipitato. Effetto dello ione comune. Solubilizzazione dei precipitati.
2	Elettrochimica. Reazioni redox. Ossidanti e riducenti e loro forza. Serie elettrochimica degli elementi. Bilanciamento delle reazioni redox. Cenni sulle pile. La corrosione e la sua prevenzione.
4	Il carbonio ed i suoi allotropi. Introduzione alla chimica organica. Classificazione degli idrocarburi: alcani, alcheni, alchini. Isomeri. Cenni sui conformeri. Gruppi alchilici. Gruppi funzionali. Stereochimica organica: Isomeri geometrici, Stereoisomeri, enantiomeri, diastereoisomeri, epimeri. Attività ottica. Composti meso. Nomenclatura IUPAC della chimica organica: regole principali.
4	Acidi e basi secondo Lewis. Nucleofili ed elettrofili. Radicali. Gruppi funzionali e cenni sulle reazioni della chimica organica. Addizione elettrofila agli alcheni; Sostituzione nucleofila alchilica agli alogenuri alchilici. Sostituzione elettrofila aromatica; Addizione nucleofila alle aldeidi e chetoni. Sostituzione nucleofila acilica ai derivati degli acidi carbossilici.
2	Gruppi funzionali e reazioni della chimica organica: Esempi ed esercizi. Cenni sugli aspetti chimici delle principali molecole e macromolecole biologiche.

MODULO BIOCHIMICA

Prof.ssa DIANA DI LIBERTO

TESTI CONSIGLIATI

"Introduzione alla biochimica di Lehninger" di Nelson D. L e Cox MM, ed. Zanichelli; Sesta edizione; ISBN: 9788808723284
 "Fondamenti di biochimica umana" Mauro Maccarrone ed. Zanichelli; 2021 ISBN: 9788808420190
 "Biochimica Medica" di Siliprandi. Tettamanti, Ed. Piccin; 2018; ISBN 978-88-299-2791-3
 "Le basi della biochimica" di Denise R Ferrier; ed. Zanichelli. 2015 ISBN: 9788808354006
 "Chimica e Biochimica" di Bertoldi M, Colombo D, Magni F, Marin O, Palestini P; ed EdiSES. 2015; ISBN 9788879598781

TIPO DI ATTIVITA'	A
AMBITO	10358-Scienze biomediche
NUMERO DI ORE RISERVATE ALLO STUDIO PERSONALE	45
NUMERO DI ORE RISERVATE ALLE ATTIVITA' DIDATTICHE ASSISTITE	30

OBIETTIVI FORMATIVI DEL MODULO

Conoscere la struttura e la funzione delle principali macromolecole biologiche; comprendere i principali processi metabolici; conoscere i meccanismi che regolano e integrano i processi biochimici e infine utilizzare queste conoscenze per capire alcune anomalie tipiche di comuni stati patologici.

PROGRAMMA

ORE	Lezioni
2	Concetti introduttivi: atomi, configurazione elettronica, tavola periodica, elementi e composti, concetto di elettronegativita, legami chimici, legami ionici, legami covalenti, legami idrogeno, forze di Van der Waals, la struttura e le proprieta' dell'acqua, ruolo dei legami chimici nelle molecole biologiche, acidi e basi, forza di un acido e di una base, ph, tamponi, sistemi tamponi nel sangue, pressione osmotica.
2	Principali classi di molecole biologiche: proprieta' e gruppi funzionali di glucidi, lipidi e proteine: gruppo ossidrilico (alcoli), gruppo carbonilico (aldeidi e chetoni), gruppo carbossilico (acidi organici), gruppo amminico, gruppo fosfato, gruppo solfidrilico, gruppi idrofili e gruppi idrofobici.
2	I Glucidi: struttura dei carboidrati, stereoisomeri, disaccaridi e polisaccaridi, il legame glicosidico, i monosaccaridi e loro reazioni (riduzione, esterificazione con acido fosforico), i disaccaridi (saccarosio, maltosio, lattosio), i polisaccaridi, gli omopolisaccaridi (amido, glicogeno).
2	I Lipidi: classificazione in lipidi neutri, fosfolipidi, steroidi, glicolipidi, gli acidi grassi (saturi e insaturi), struttura del glicerolo e trigliceridi, i fosfolipidi, importanza dei fosfolipidi nella struttura della membrana biologica, glicolipidi, steroidi (colesterolo).
4	Gli Enzimi: caratteristiche generali, riconoscimento enzima-substrato, "modello chiave serratura" e "modello dell'adattamento indotto", energia di attivazione e stato di transizione, cinetica di Michaelis e Menten, modulazione dell'attivita enzimatica, inibizione enzimatica; Dosaggio dell'attivita enzimatica; enzimi plasmatici; enzimi come marcatori di malattie, i farmaci come inibitori enzimatici.
3	Proteine leganti ossigeno. Mioglobina ed emoglobina: struttura, funzione, e patologie ad esse correlate.
3	Membrane Biologiche: struttura delle membrane, trasporto attraverso le membrane: diffusione semplice e facilitata; Trasporto attivo e passivo. Endocitosi ed esocitosi. Recettori e vie principali di trasduzione del segnale.
2	Oncogenesi ed infiammazione.
2	Bioenergetica: energia, metabolismo, reazioni chimiche nella cellula (endoergoniche ed esoergoniche), ATP, i trasportatori di elettroni (NAD e FAD), reazioni di ossidoriduzione.
4	Metabolismo dei glucidi: glicolisi, fermentazione alcolica e lattica, ciclo di cori. Gluconeogenesi. Via dei pentoso fosfato. La decarbossilazione del piruvato, il ciclo di krebs, sistemi navetta per gli equivalenti riducenti, la catena di trasporto degli elettroni, la fosforilazione ossidativa, agenti disaccoppianti. glicogenosintesi e glicogenolisi. Insulina e Glucagone; cenni sul Diabete.
3	Metabolismo dei lipidi: il metabolismo dei lipidi, regolazione del rilascio degli acidi grassi. Catabolismo dei lipidi: utilizzazione del glicerolo. Attivazione degli acidi grassi. Trasporto degli acidi grassi attivati: sistema della carnitina. Betaossidazione degli acidi grassi saturi e insaturi, a numero di atomi di carbonio pari e dispari. lipogenesi. metabolismo dei trigliceridi. metabolismo del colesterolo. corpi chetonici. Integrazione tra i metabolismi dei carboidrati e dei lipidi. Digestione e assorbimento dei lipidi. Struttura e funzione delle lipoproteine. Aterosclerosi.
1	Metabolismo degli amminoacidi : amminoacidi essenziali e non essenziali, catabolismo degli amminoacidi, transaminazione, ALT, AST, deaminazione, transdesaminazione, decarbossilazione. destino metabolico dell'ammoniaca. Glutammato, glutamina. Ciclo dell'Urea.

**MODULO
BIOLOGIA E GENETICA**

Prof.ssa MARIA ANTONIETTA DI BELLA

TESTI CONSIGLIATI

Capitoli scelti dal testo-De Leo, Ginelli, Fasano "Biologia e Genetica" EdiSes, Ed 4a, 2020. ISBN9788836230013; disponibile versione ebook

Campbell "Biologia e Genetica" 12/Ed. Pearson, 2021; ISBN 9788891905567; disponibile versione digitale

A. Bevilacqua, P. Chieffi, L. Speranza, S. Canterini, M. Pesce, M. Montorsi, "Basi molecolari e cellulari della vita" Piccin-Nuova Libreria 2020 ISBN: 9788829930371

TIPO DI ATTIVITA'

A

AMBITO

10358-Scienze biomediche

NUMERO DI ORE RISERVATE ALLO STUDIO PERSONALE

45

NUMERO DI ORE RISERVATE ALLE ATTIVITA' DIDATTICHE ASSISTITE

30

OBIETTIVI FORMATIVI DEL MODULO

Comprendere l'organizzazione biologica che sta alla base degli organismi viventi.

Conoscere i processi biologici fondamentali degli organismi viventi.

Conoscere i processi dell'espressione dell'attività dei geni

Analizzare e comparare la stabilità e la variabilità genomica e le interazioni genotipo-fenotipo.

Conoscere le principali modalità di trasmissione dei caratteri ereditari.

PROGRAMMA

ORE	Lezioni
2	Introduzione al corso: illustrazione degli obiettivi del corso, delle modalità di esami, del materiale didattico. Concetto di organismo vivente. La cellula: metodi di studio, organizzazione strutturale e funzionale. Differenze tra cellule eucariotiche, procariotiche e virus
2	Composizione chimica della materia vivente; Macromolecole;
2	Proteine: struttura e funzione.
4	Acidi nucleici: struttura e funzione; Duplicazione DNA.
2	Espressione della informazione genetica, Trascrizione
4	Codice genetico; Traduzione
2	Cromatina e Cromosomi; Ciclo cellulare e Mitosi.
2	Meiosi e Gametogenesi specie umana;
1	La riproduzione sessuale; Elementi di Biologia dello sviluppo
3	Variabilità e Mutazione; Significato ed insorgenza delle mutazioni; Mutazioni somatiche e germinali; mutazioni spontanee ed indotte, azione di agenti mutageni. Meccanismi di riparazione del DNA; Mutazioni geniche, Mutazioni cromosomiche e tumori; Mutazioni genomiche. rapporto mutazione-fenotipo.
6	Genetica formale; Mendel ed i suoi esperimenti; Estensioni della eredità mendeliana; Caratteri associati; Eredità di caratteri autosomici dominanti e recessivi della specie umana: esempi significativi di caratteri normali e patologici; Eredità associata al sesso: diagenica ed olandrica; Basi biologiche di patologie ereditarie