



# UNIVERSITÀ DI PISA

---

## CHIMICA E BIOCHIMICA APPLICATE ALLE SCIENZE MOTORIE

**FEDERICA SAPONARO**

Anno accademico 2019/20  
CdS SCIENZE MOTORIE  
Codice 245EE  
CFU 6

Moduli	Settore/i	Tipo	Ore	Docente/i
CHIMICA E BIOCHIMICA APPLICATE ALLE SCIENZE MOTORIE	BIO/10	LEZIONI	48	RANIERI BIZZARRI FEDERICA SAPONARO

### Obiettivi di apprendimento

#### *Conoscenze*

L'obiettivo del corso è quello di fornire allo studente le conoscenze per interpretare in chiave biochimica i processi biologici, nello specifico al fine di:

- comprendere il contesto chimico, fisico e biologico in cui si inseriscono le molecole organiche
- comprendere le caratteristiche chimiche degli organismi viventi e le correlazioni tra struttura e funzione delle macromolecole fondamentali per la biologia della vita
- comprendere l'importanza di processi biochimici applicati allo specifico ambito delle Scienze Motorie: ovvero la biochimica della contrazione muscolare, la regolazione dei meccanismi energetici del muscolo, il controllo ormonale delle vie metaboliche muscolari ed il cross-talk biochimico tra muscolo, fegato e gli altri organi.

#### *Modalità di verifica delle conoscenze*

La verifica delle conoscenze avverrà nella forma dell'esame scritto, che sarà contestuale per tutti i moduli che compongono il corso, oltre che attraverso gli incontri docente-studenti, il ricevimento e alla verifica con piccoli test informali durante le ore di lezione.

#### *Capacità*

Al termine del corso lo studente avrà acquisito le competenze per affrontare l'esame finale e le conoscenze per applicare i principi di biochimica alle tematiche relative al proprio percorso di studi.

#### *Modalità di verifica delle capacità*

Al termine del corso lo studente avrà acquisito le competenze per affrontare l'esame finale e le conoscenze per applicare i principi di biochimica alle tematiche relative al proprio percorso di studi.

#### *Comportamenti*

N.A.

#### *Modalità di verifica dei comportamenti*

N.A.

#### **Prerequisiti (conoscenze iniziali)**

Si richiede la conoscenza dei principi di chimica generale, chimica organica e citologia.

#### **Corequisiti**

N.A.

#### **Prerequisiti per studi successivi**

La biochimica è prerequisito per i corsi dell'anno III.

#### **Indicazioni metodologiche**



## UNIVERSITÀ DI PISA

La capacità critica degli studenti verrà stimolata anche con lezioni interattive, video e colloqui individuali.

### Programma (contenuti dell'insegnamento)

#### PROGRAMMA DI CHIMICA

- Atomi e molecole. Struttura atomica: numero atomico, massa atomica, isotopi, numeri quantici. Tavola periodica degli elementi. Il concetto di mole. Legame chimico: legame ionico, covalente, dativo, metallico e legami intermolecolari. Valenza e numero di ossidazione. Nomenclatura dei composti inorganici. Gli stati di aggregazione della materia. Soluzioni e proprietà colligative. Espressione della concentrazione delle soluzioni. Pressione osmotica. Soluzioni isotoniche ed isosmotiche.
- Reazioni chimiche: il concetto di reazione, velocità di reazione, equilibrio chimico e fattori che lo influenzano. Tipi di reazioni: ossidoriduzione e non di ossidoriduzione. Acidi e basi: il pH. Soluzioni tampone.
- Elementi di chimica organica: il carbonio nei composti organici, idrocarburi alifatici ed aromatici, alcoli, eteri, fenoli, composti carbonilici, acidi carbossilici, esteri, ammine, ammidi, aminoacidi

#### PROGRAMMA DI BIOCHIMICA

- Introduzione al concetto e organizzazione generale del metabolismo: omeostasi, anabolismo e catabolismo.
- Aspetti energetici: il concetto di reazione accoppiata e la molecola dell'ATP. Ruolo dell'acetil-CoA. Il concetto biochimico di respirazione.
- Proteine: struttura primaria, secondaria, terziaria e quaternaria. Proprietà generali e funzioni. La struttura dell'eme. Struttura e funzione della mioglobina e della emoglobina. Il legame dell'ossigeno alla mioglobina e all'emoglobina e cooperatività di legame. L'effetto Bohr. Emoglobina fetale. Enzimi: Cenni sulla cinetica della catalisi enzimatica. I fattori che influenzano la velocità di reazione. Coenzimi. Isoenzimi. L'inibizione dell'attività enzimatica: inibitori competitivi e non competitivi. La regolazione dell'attività enzimatica. Enzimi allosterici. La regolazione degli enzimi per modificazione covalente.
- Carboidrati: monosaccaridi, disaccaridi, polisaccaridi. Struttura dell'amido, del glicogeno e della cellulosa. Metabolismo glucidico: glicolisi, destino metabolico del piruvato in presenza e in assenza di ossigeno, gluconeogenesi, metabolismo del glicogeno.
- Lipidi: definizione e classificazione. Trigliceridi e lipidi di membrana. Colesterolo e derivati. Metabolismo lipidico: lipolisi, beta-ossidazione degli acidi grassi, chetogenesi, sintesi degli acidi grassi e dei trigliceridi. Cenni sul metabolismo e trasporto del colesterolo.
- La via finale comune del metabolismo: ciclo di Krebs. Catena respiratoria e fosforilazione ossidativa. Termogenesi.
- Metabolismo aminoacidico: destino metabolico del gruppo amminico e dello scheletro carbonioso degli aminoacidi. Aminoacidi glucogenici e chetogenici. Aminoacidi essenziali e non essenziali. Sintesi dell' urea.
- Metabolismi tessuto-specifici: -Muscolo scheletrico: contrazione e sua regolazione biochimica ed ormonale. Fegato, tessuto adiposo, muscolo cardiaco e muscolo scheletrico, cervello e sangue.

### Bibliografia e materiale didattico

Il materiale didattico sarà disponibile su e-learning di UNIPI.

#### Letture consigliate per chimica:

- 1) Massimo Stefani e Niccolò Taddei Chimica, Biochimica e Biologia Applicata Ed Freeman
- 2) Raggi Antonio Chimica e Propedeutica Biochimica, ETS

#### Letture consigliate per biochimica:

- 1) Tymoczko JL; Berg JM; Stryer L. Principi di biochimica, Zanichelli
- 2) Nelson DL; Cox MM. Introduzione alla biochimica di Lehninger, Zanichelli
- 3) Di Giulio A.; Fiorilli A.; Stefanelli C. Biochimica per le scienze motorie, CEA

### Indicazioni per non frequentanti

E' possibile reperire il materiale didattico su e-learning e studiare sui testi consigliati.

### Modalità d'esame

L'esame prevede una prova scritta contestuale per chimica e biochimica. E' pertanto necessario il superamento contestuale delle due parti, che costituiscono un solo esame.

Ultimo aggiornamento 13/05/2020 12:22