



UNIVERSITÀ  
DEGLI STUDI DI MILANO-BICOCCA

## SYLLABUS DEL CORSO

### Elementi di Biochimica

2425-2-E2702Q045

---

#### Obiettivi

Acquisire i fondamenti dei processi biochimici che avvengono negli organismi viventi con particolare attenzione alla catalisi enzimatica e al rapporto struttura/funzione delle biomolecole.

#### Conoscenze e capacità di comprensione

Al termine del corso lo studente conosce:

- i metodi con cui gli organismi viventi ricavano l'energia necessaria a svolgere tutte le manifestazioni della vita;
- i metodi per lo studio delle proprietà delle macromolecole soprattutto proteine, enzimi e acidi nucleici;
- i metodi utilizzati per la determinazione della velocità di una reazione enzimatica;
- le vie cataboliche e anaboliche e i metodi utilizzati dai viventi per coordinare i percorsi metabolici.

#### Conoscenza e capacità di comprensione applicate

Al termine del corso lo studente è in grado di:

- calcolare il punto isoelettrico di un aminoacido o di altro metabolita;
- calcolare le costanti cinetiche che governano una reazione enzimatica;
- calcolare il peso molecolare di una proteina.

#### Autonomia di giudizio

Saper individuare i metodi più appropriati per analizzare inibitori enzimatici.

### **Abilità comunicative**

Saper descrivere in forma scritta in modo chiaro e sintetico ed esporre oralmente con proprietà di linguaggio gli obiettivi, il procedimento ed i risultati delle elaborazioni effettuate

### **Capacità di apprendere**

Essere in grado di applicare le conoscenze acquisite in ambiti differenti da quelli presentati durante il corso ed approfondire gli argomenti trattati nella letteratura scientifica concernente gli aspetti del metabolismo.

## **Contenuti sintetici**

Modulo I

BIOCHIMICA

L'insegnamento tratta:

1. della struttura e della funzione delle biomolecole semplici, polimeriche e complesse;
2. delle modalità con cui le reazioni biochimiche avvengono negli organismi viventi;
3. del ruolo dell'ambiente in cui avvengono le reazioni biochimiche;
4. delle modalità con cui le reazioni biochimiche possono essere controllate sia fisiologicamente sia artificialmente.
5. della descrizione delle reazioni biochimiche e come queste si sviluppano all'interno di percorsi detti vie metaboliche.
6. delle principali tecniche di studio delle biomolecole.

## **Programma esteso**

Programma dettagliato

1. Biomolecole: aminoacidi: struttura e proprietà. Il legame peptidico e la struttura primaria delle proteine. Struttura secondaria, terziaria e quaternaria delle proteine. I pigmenti respiratori e il trasporto dell'ossigeno. Monosaccaridi e polisaccaridi. Nucleotidi e acidi nucleici. Lipidi: struttura e funzioni. Le membrane biologiche: struttura e trasporto di soluti.
2. Gli enzimi: classificazione e catalisi. Coenzimi e vitamine. Cinetica enzimatica: equazione di Henri-Michaelis-Menten. Il dosaggio enzimatico. Equazione dei doppi reciproci.
3. L'acqua: sostanze idrofile e idrofobe. pH e sistemi tampone.
4. Inibizione enzimatica: inibizione reversibile e irreversibile. Enzimi allosterici. Esempi di erbicidi e insetticidi che agiscono come inibitori enzimatici.
5. Principi di bioenergetica e di metabolismo. Ruolo dell'ATP e dei trasportatori di elettroni. Catabolismo. Glicolisi: le reazioni, gli enzimi e gli intermedi. Via dei pentoso fosfati. Fermentazione lattica e alcolica. Ciclo di Krebs e reazioni anaplerotiche. Ciclo del glicossilato. Beta-ossidazione degli acidi grassi. Degradazione degli aminoacidi e ciclo dell'urea. Il flusso elettronico mitocondriale e la biosintesi dell'ATP. Catalisi rotazionale. Inibitori e disaccoppianti della fosforilazione ossidativa. Le ossidasi a funzione mista. Biotrasformazione degli xenobiotici. Ruolo del glutatone. Anabolismo: gluconeogenesi, biosintesi degli acidi grassi e biosintesi di aminoacidi. Ciclo dell'azoto. Organicazione del carbonio: ciclo di Calvin e fotosintesi.

6. Tecniche biochimiche di base: preparazione dei campioni, centrifugazione, elettroforesi, tecniche immunologiche ed enzimatiche. Enzimi come biomarker ambientali.

## **Prerequisiti**

Per seguire l'insegnamento con profitto è necessario che lo studente abbia acquisito, senza tuttavia che debba aver superato i rispettivi esami:

1. conoscenze di chimica generale, in particolare sulla struttura dei legami chimici e sulle proprietà degli elementi;
2. conoscenze di chimica del carbonio e delle proprietà chimico-fisiche delle molecole organiche nella loro diversità e complessità;
3. conoscenze di termodinamica.

Non sono previste propedeuticità

## **Modalità didattica**

21 lezioni da 2 ore svolte in modalità erogativa in presenza

## **Materiale didattico**

Il materiale didattico comprende:

Diapositive delle lezioni, filmati e animazioni proiettati in aula sono disponibili sul sito e-learning.

Il testo consigliato è: Nelson and Cox, Introduzione alla biochimica di Lehninger Zanichelli ed., 2023. Esso è reperibile per il prestito personale in un numero ridotto di copie presso la biblioteca di scienze; è acquistabile cartaceo con sconto sul prezzo di copertina presso tutte le librerie universitarie oppure è disponibile ad un prezzo inferiore come e-book presso la casa editrice o ancora presso la biblioteca di ateneo è possibile scaricare l' e-book in modo da poterlo consultare offline per un periodo predeterminato di tempo. Edizioni precedenti del testo sono comunque valide.

Sono forniti alcuni siti internet su cui approfondire conoscenze utili a completare la preparazione di base.

## **Periodo di erogazione dell'insegnamento**

Secondo semestre

## **Modalità di verifica del profitto e valutazione**

Esame orale. L'esame si considera superato se lo studente consegue una votazione compresa tra 18 e 30 trentesimi. La prova ha una durata di 60 minuti. L'esame orale consiste nella discussione di due argomenti scelti dal docente tra quelli trattati durante il corso, ad esempio la stesura su carta di una via metabolica e discussione del suo ruolo fisiologico, la stesura su carta di una reazione enzimatica e discussione delle tecniche di misurazione della stessa, la descrizione di una struttura biologica complessa e rapporto con la sua funzione anche avvalendosi di schemi disegnati su carta al momento. La valutazione delle prove tiene conto della efficienza dei metodi utilizzati, della completezza ed esattezza delle risposte, nonché della chiarezza nella presentazione. Non sono previsti esercizi numerici, né test a risposta multipla. Non sono previste valutazioni intermedie, prove di gruppo, laboratori o presentazioni di progetti.

## **Orario di ricevimento**

Su appuntamento scrivendo alla casella di posta [paolo.parenti@unimib.it](mailto:paolo.parenti@unimib.it)

## **Sustainable Development Goals**

SALUTE E BENESSERE | VITA SULLA TERRA

---