



Universitat de Lleida

GUÍA DOCENTE **BIOQUÍMICA**

Coordinación: ESPINET MESTRE, MARIA CARMEN

Año académico 2023-24

Información general de la asignatura

Denominación	BIOQUÍMICA			
Código	100588			
Semestre de impartición	PRIMER CUATRIMESTRE			
Carácter	Grado/Máster	Curso	Carácter	Modalidad
	Grau en Medicina	1	TRONCAL/BÁSICA	Presencial
Número de créditos de la asignatura (ECTS)	6			
Tipo de actividad, créditos y grupos	Tipo de actividad	PRALAB	PRAULA	TEORIA
	Número de créditos	1	2	3
	Número de grupos	10	7	1
Coordinación	ESPINET MESTRE, MARIA CARMEN			
Departamento/s	CIENCIAS MÉDICAS BÁSICAS			
Información importante sobre tratamiento de datos	Consulte este enlace para obtener más información.			

Profesor/a (es/as)	Dirección electrónica\profesor/a (es/as)	Créditos impartidos por el profesorado	Horario de tutoría/lugar
CAMBRAY CARNER, SERAFIN	serafi.cambray@udl.cat	4,6	
ESPINET MESTRE, MARIA CARMEN	carme.espinet@udl.cat	19,4	
PEDRAZA GONZÁLEZ, NIEVES	neus.pedraza@udl.cat	3	

Objetivos académicos de la asignatura

1. Conocer la estructura de las biomoléculas.
2. Establecer relaciones entre estructura y función de las biomoléculas.
3. Comprender el comportamiento de las biomoléculas en medios biológicos.
4. Conocer y saber utilizar los conceptos básicos de enzimología y de la regulación de la actividad enzimática.

Competencias

Competencias a las que contribuye:

- Biomoléculas
- Metabolismo

Contenidos fundamentales de la asignatura

TEMA 1. Organización molecular en los seres vivos. Características químicas diferenciales de la materia viva. Niveles de organización molecular en los seres vivos: Bioelementos. Biomoléculas.

TEMA 2. Agua e iones en solución acuosa. Importancia biológica del agua. Estructura del agua y propiedades físico-químicas. Interacción de las moléculas de agua entre sí, y con otros componentes biológicos. Composición iónica de los medios corporales. Equilibrio ácido-base. Sistemas tampón.

TEMA 3. Principios generales de química orgánica. Enlaces entre carbonos. Esqueletos carbonatos. Enlaces con heteroátomos. Hidrocarburos. Concepto de grupo funcional. Estereoquímica. Proyección de Fischer. Isomería y tipos.

TEMA 4. Grupos funcionales y clases de compuestos orgánicos. Grupos funcionales con enlaces sencillos: estructura y características de alcoholes, éteres, peróxidos, aminas, tioles, tioéteres, ditioles. Grupos funcionales con enlaces múltiples: estructura y características de aldehídos, cetonas, ácidos carboxílicos, ésteres, amidas, IMIDA, iminas.

TEMA 5. Heterociclos. Heterociclos con un heteroátomo en el esqueleto del ciclo: pirrol, furano, piridina pirano y derivados. Heterociclos de estructura más compleja, quinoleína, indol y derivados. Heterociclos con más de un heteroátomo: imidazol y derivados, pirimidina y bases pirimidínicas, purina y bases púricas. Nucleósidos

nucleótidos.

TEMA 6. Hidratos de carbono. Generalidades. Clasificación. Monosacáridos: aldosas y cetosas. Estereoquímica de monosacáridos. Reactividad de monosacáridos. Monosacáridos derivados. Oligosacáridos: el enlace glicosídico. Nomenclatura estructura y propiedades de disacáridos. Polisacáridos: características de polisacáridos estructurales, de reserva y gelificantes. Glicosaminoglicanos. Proteoglicanos. Glicoproteínas.

TEMA 7. Lípidos. Características generales y clasificación. Ácidos grasos. Acilglicéridos. Glicerofosfolípidos. Esfingolípidos: esfingofosfolípidos y esfingoglicolípidos. Prostaglandinas. Leucotrienos. Tromboxanos. Lípidos isoprenoides: terpenoides, carotenoides y esteroides (esteroles, ácidos y sales biliares, hormonas esteroides). Lípidos pirrólicos.

TEMA 8. Aminoácidos, péptidos y proteínas. Aminoácidos componentes de proteínas. Estructura y propiedades de los aminoácidos. Aminoácidos raros y no proteicos. Enlace peptídico. Péptidos. Proteínas. Estructura primaria, secundaria, terciaria y cuaternaria de proteínas. Plegamiento de proteínas. Relación estructura-función en proteínas, ejemplos. Caracterización estructural y propiedades físico-químicas de las proteínas.

TEMA 9. Biocatálisis. Estructura molecular de las enzimas. Mecanismo de las reacciones enzimáticas. Características generales, centro activo, centro catalítico y centro de unión. Especificidad de las enzimas. Clases principales de enzimas. Características estructurales. Isoenzimas. Efecto de las enzimas sobre la velocidad y sobre la constante de equilibrio de la reacción catalizada. Concepto de energía de activación.

TEMA 10. Cinética y regulación de la actividad enzimática. Control de la actividad enzimática. Influencia sobre la velocidad de las reacciones enzimáticas del pH, la fuerza iónica y la temperatura. Reacciones enzimáticas con un solo sustrato y con varios sustratos. Constantes cinéticas V_{max} , K_{cat} , K_m y $S_{0.5}$. Alosterismo. Mecanismo de activación de proenzima (zimógenos).

TEMA 11. Vitaminas. Vitaminas como cofactores, precursores de cofactores, o grupos prostéticos de determinados enzimas. Describir y explicar la estructura, función, proceso de activación, lugares y modo de acción de las vitaminas

TEMARIO PRÁCTICO:

Seminario informática 1. trabajo bibliográfico

Seminario 1. Electrolitos y tampones 1

Seminarios de informática 2. Electrolitos y tampones 2

Seminario 2. Nucleótidos y ácidos nucleicos

Seminario informática 3. trabajo bibliográfico

Seminario 3. cromatografía

seminario informática 4. Secuenciación y bases de datos de proteínas.

seminario 4. enzimología clínica

seminario informática 5. trabajo bibliográfico

Prácticas de laboratorio

1- Introducción a las técnicas de laboratorio de bioquímica.

2- Cuantificación espectrofotométrica de proteínas.

3- Cinética enzimática.

4- Electroforesis de proteínas

ACTIVIDAD DIRIGIDA: Trabajos bibliográficos. Preparación y exposición de los trabajos

Ejes metodológicos de la asignatura

Objetivo	Actividades Presenciales	
1) Estructura de las biomoléculas.	Sesiones teóricas. Seminarios. Laboratorio Aula Informática. Trabajos.	
2) Relación entre estructura y función de las biomoléculas	Sesiones teóricas. Seminarios. Laboratorio Aula Informática. Trabajos.	
3) Comportamiento de las biomoléculas en medios biológicos	Sesiones teóricas. Seminarios. Laboratorio Aula Informática. Trabajos.	
4) Enzimología y regulación de la actividad enzimática	Sesiones teóricas. Seminarios. Laboratorio Aula Informática. Trabajos.	
	Evaluaciones	

Tipo de actividad:

TEO: teoría

PRO: Problemas y casos

SEM: Seminario

INF: Informática

CAM: Campo

VIS: Visitas

ACD: Actividad dirigida

LAB: prácticas laboratorio

AVA: evaluación

S: semana de exámenes

Tipo de Actividad	Descripción resumida de la actividad	Dedicación (horas)	Semana	Objetivo Formativo
TEO	Organización molecular en los seres vivos	1		1,2,3
TEO	Agua e iones en solución acuosa	3		1,2,3
TEO	Principios generales de química orgánica	2		1,2,3
TEO	Grupos funcionales y clases de compuestos orgánicos.	3		1,2,3
TEO	Heterociclos.	1		1,2,3
TEO	Hidratos de carbono	4		1,2,3
TEO	Lípidos	3		1,2,3
TEO	Aminoácidos, péptidos y proteínas	7		1,2,3
TEO	Biocatálisis	2		2,4
TEO	Cinética y regulación de la actividad enzimática.	3		2,4

TEO	Vitaminas	1		2,4
SEM	Sistemas tampón.	2		1,2
SEM	Técnicas espectrofotométricas	2		1,2,3
SEM	Técnicas cromatográficas.	2		1,2,3
PRO	Cinética enzimática	2		4
INF	Actividades en el aula de informática	3		1,2,3,4
ACD	Trabajos bibliográficos	5		1,2,3,4
LAB	Esqueletos carbonados. Isomeria.	2		1,2,3
LAB	Biomoléculas.	2		1,2,3
LAB	Electroforesis. Proteinograma.	3		1,2,3
LAB	Cinética enzimática.	3		4
AVA	Evaluación	4		1,2,3,4

Para alcanzar los objetivos y adquirir las competencias atribuidas se programarán las siguientes actividades:

Una parte de la asignatura se desarrolla en sesiones de exposición de conceptos teóricos de una hora de duración. Estos conceptos se refuerzan en sesiones de seminarios y problemas de una hora de duración. Las prácticas de laboratorio permiten la mejor comprensión de conceptos teóricos y la adquisición de habilidades básicas en el trabajo de laboratorio. Los trabajos bibliográficos se realizarán en grupos de 20 alumnos, sobre temas propuestos y relacionados con la materia. La presentación será oral.

Sistema de evaluación

Evaluación de los aprendizajes	% nota final	Tipo de evaluación
Teoría	70%	Pruebas escritas (2) (35% y 35%) sobre contenidos y conceptos teóricos y prácticos relacionados con bioquímica y biología molecular.
Prácticas y Seminarios	15%	Evaluación de las actividades mediante otras pruebas escritas
Trabajos	15%	Evaluación de la capacidad de integración de conceptos y su aplicación de manera transversal.

Evaluación		
Procedimiento	Tiempo (horas)	Peso calificación (%)
2 Pruebas escritas sobre el programa de la asignatura	4	35+35
Otras pruebas y ejercicios escritos relacionados con prácticas y seminarios.	1	15
Presentaciones orales de los trabajos	20 min	15

Con la nota de los exámenes 1 y 2, se hace promedio con el trabajo y las pruebas sobre seminarios y prácticas. Si el resultado es menor de 5, hay que recuperar la materia teórica suspendida por debajo de 5.

Bibliografía y recursos de información

Bibliografía básica

1. Baynes JW, Dominiczak MH. 2011. Bioquímica Médica. 3ª edición. Ed. Elsevier
2. Branden C, Tooze J. 1999. Introduction to protein structure. 2nd edition. Garland Publishing
3. Champe PC, Harvey RA, Ferrier DR. 2005. Bioquímica. 3ª edición. Ed. Mc Graw-Hill Interamericana
4. Devlin TM. 2010. Textbook of Biochemistry with Clinical Correlations. 7th edition. Wiley-Liss Ed.
5. Ferrier DR. 2013. Biochemistry. Lippincott's Illustrated Reviews. 6th ed. McGraw-Hill
6. Mathews CK, et al. 2013. Bioquímica. 4ª edición. McGraw-Hill Interamericana.
7. Rodwell VW, et al. 2015. Harper's Illustrated Biochemistry. 30th ed. Ed. John Wiley– Sons.
9. Nelson DL, Cox MM. 2014. Lehninger. Principios de Bioquímica. 5ª ed. Ed. Omega.
10. Scriver CR, et al. 2001. The Metabolic & Molecular Basis of Inherited Disease. 8th Ed. McGraw-Hill. 4 vol.

11. Strayer L, Berg J, Tymoczko J. 2014. Bioquímica. 7ª ed. Ed. Reverté (6ª edició en català).
12. Strayer L, Berg J, Tymoczko J. 2014. Bioquímica. Curso básico. Ed. Reverté.
13. Voet D, Voet JG, Pratt CW. 2016. Fundamentos de Bioquímica. 4a ed. Editorial Médica Panamericana
14. Vargas A 2020. Bioquímica Estructural y Biología Molecular. Editorial Fleming.