

# Vicerrectoría Académica Dirección Curricular y de Docencia Formato para la Elaboración de Microdiseños de Cursos

1 Identificación del Curso					
1.1 Código	1.2 Nombre	e del Curso	1.3Pre-Requisito		1.4 Co-Requisito
026102	BIO	QUIMICA	BIOLOGÍA CEL	.ULAR	
1.5 No. Créditos	1.6 HAD		1.7HTI		1.8 HAD:HTI
4		68	136		1:2
1.9 Horas presenciales aula clase	1.10 Horas labora camp	atorio/Salida	1.11 Horas Espacios Virtuales Espacios		1.12 Total Horas HAD
2		2	3		
Obligatorio		Optativ	• 🔲		Libre
Teórico		Pra	actico		Teórico/Practico
1.13 Unidad Académica	Responsable	e del Curso			
Facult	ad de Ci	encias de la	salud. Progran	na de N	Medicina
1.14 Área de Formació	n				
Ciencias Básicas	ricas				
1.15 Componente				l	No aplica

## 2 Justificación del Curso

El estudio de las Ciencias Básicas especialmente Bioquímicas, es de suma importancia ya que permite al estudiante adquirir competencias para lograr adquirir las bases histo embriologicas, morfo fisiológicas, biofisicas y en especial las farmacológicas, debido a que los farmacos se metabolizan mediante reacciones catalizadas por enzimas y establecer su interrelación en los procesos de salud y la enfermedad. Este curso asegura una sólida formación en los procesos de aplicación de soluciones electrolíticas, identificación de alteraciones ácido – base, los procesos metabólicos a nivel cellular, así como los procesos bioquímicos de los sistemas ósteomuscular, nervioso, respiratorio, digestivo, endocrino, renal y reproductor, consolidando el conocimiento mediante las prácticas de laboratorios.

El estudiante entenderá como funciona el organismo a modo de sistema químico, cómo diagnosticar los trastornos y dar posibles tratamientos en el momento requerido de las patologías que maneja de acuerdo a su perfil profesional en nuestro entorno social.

Código: GA-F03 Versión: 05 Página 1 de 9

## 3 Competencias por Desarrollar

#### 3.1 Competencias Genéricas

- Capacidad de abstracción, análisis y síntesis en los procesos bioquímicos
- Conocimiento básico sobre los conceptos y principios fundamentales de la bioquímica.
- Capacidad para aplicar el conocimiento teórico de la Bioquímica en la realización e interpretación de las prácticas de laboratorio.
- Capacidad de trabajar en equipo durante las prácticas de laboratorio y poseer habilidades interpersonales.
- Habilidad para buscar y analizar información procedente de medios de divulgación científica de la disciplina.
- Capacidad para formular problemas de optimización de procesos bioquímicos, interpretación de soluciones y toma de decisiones

#### 3.2 Competencias Específicas

- Reconocer las principales biomoléculas que hacen parte de nuestro organismo, sus funciones y las posibles alteraciones que pueden generar cada una de estas en nuestro organismo para diagnosticar posibles patologías a través de pruebas bioquímicas de laboratorio.
- Identificar las principales vías metabólicas y su participación en la trasformación de biomoléculas como son carbohidratos, lípidos y proteínas y relacionarlos con las alteraciones que puede sufrir un individuo sano para sí llegar a un posible diagnóstico.
- Aplicar los conceptos teórico-prácticos de bioquímica con el fin de explicar las cualidades de las biomoléculas hasta el metabolismo Intermediario, pasando por el papel que desempeñan algunas organelas en la célula y los métodos utilizados para su investigación.
- Identificar las principals características que se presentan en las vías aerobia y anaerobia, como las alteraciones a la que estan sujetas las células en la obtención de energía.
- Utilizar las técnicas requeridas en el laboratorio clínico para la determinación de marcadores bioquímicos asociados a diferentes patologías, generando resultados concisos que orienten a una posible patología.

Código: GA-F03 Versión: 05 Página 2 de 9

## 4 Resultados de Aprendizaje del Curso

- Dominar las herramientas básicas y tecnicas para la realización de practicas de laboratorio como toma de muestras sanguíneas y cuantificación química.
- Analizar resultados de laboratorio como glicemias, transaminasas y perfil lipídico con el fin de emitir un diagnostico y tratamiento del mismo.
- Pronosticar posibles enfermedades partiendo del análisis de resultados de las prácticas de laboratorio sanguíneo (plasma) como las transaminasas y las fosfatasas.

•

5 Prograi	mación	del Curso							
Unidad Temática	Seman a	Contenido de Aprendizaje	Evidencia s	Actividade s	Aula	Espaci	Trabaj	HTI Trabajo	Total Hora
				Aprendizaj e	Clas e	o Virtual	o dirigid o	Independien te	S
ESTRUCTURAS Y FUNCIONES MOLECULARES	1	Composición elemental de la materia viviente. Los minerales y Oligoelementos en los seres humanos. Deficiencia y relación patológica.	Interpretaci ón de resultados del ionograma.	Casos clínicos	2				
	1	Laboratorio. Normas de bioseguridad en el laboratorio.		Desarrollo de la guía del laboratorio.	2		1	1	
	2	El agua propiedades químicas y biológicas. Distribución del agua en nuestro organismo; lones y Electrolitos	Desarrollo de ejercicios.	Ejercicios de deshidrataci ón y soluciones electrolíticas	2	2		1	
	2	Laboratorio. Preparación de Soluciones y diluciones (SSN, KCI, Hartman, Ringer)	Informe de laboratorio	Desarrollo de la guía del laboratorio, resolución de problemas.	2	1	1	2	
	3	Teoría del pH, soluciones amortiguadoras y balance ácido base. Desequilibrio acido-base. Ejercicios y aplicación. Casos clínicos: Acidosis y		Casos clínicos de desequilibrio ácido base.	2		1		

Código: GA-F03 Versión: 05 Página 3 de 9

		alcalosis							
		Metabólica y							
		Respiratoria.							
	3	(Laboratorio).		Desarrollo					
	3	Regulación del		de la guía	2	1	1	2	
		Fauilibria Asida				!			
		Equilibrio Acido-		del					
		base		laboratorio.					
GENERALIDAD		Carbohidratos:							
ES DE LAS		Propiedades,				2			
BIOMOLECULA		clasificación,							
S		importancia en							
		nuestro							
		organismo,							
		estructura							
		molecular.							
		Reacciones de							
		oxidación y							
		reducción.							
		Glucósidos,							
		Giucosiaos,							
		amino azucares,							
		mucopolisacarid							
		os y fibras							
		dietéticas							
		Laboratorio.	Informe de	Desarrollo					
		Toma de	laboratorio.	de la guía	2	1	1	2	
		muestra	.abbratorio.	del	-	'	·	_	
				laboratorio					
	ļ	sanguíneas		เลมบาสเบที่ใ			1		
		Lípidos:			2				
		conceptos,							
		clasificación,							
		propiedades,							
		estructuras.							
		Reacciones							
		químicas:							
		Cananificasián							
		Saponificación,							
		esterificación.							
		A.G.E,							
		Eicosanoides.							
		Esteroles:							
		colesterol, ácidos							
		biliares							
		Laboratorio de	Informe de	Desarrollo					
					_	۱,			
		Espectrofotometr	laboratorio.	de la guía	2	1	1	2	
		ía		del					
				laboratorio					
		Aminoácidos y							
		proteínas:				2			
		Configuración de							
		los aminoácidos							
		naturales.							
		Clasificación,							
		aminoácidos no							
		proteicos,							
		reacciones							
		químicas de los							
		aminoácidos.							
		Enlaces			2				
		peptídicos:			-				
		estructura y							
		actividad							
		biológica.							
		Glutatión,							
		oxitocina,							
		vasopresina,							
		angiotensina,							
		insulina y							
	ļ	glucagón.					1		
		Proteínas:				_			
		conceptos,				2			
		clasificación,							
		estructuras,							
		función.							
		Proteínas							
		plasmáticas							
<u> </u>	l	Piaomaticas	l	l	l	l	l	l	l

Código: GA-F03 Versión: 05 Página 4 de 9

	T		- "		1	1	ı	
	Laboratorio. Glucosa oxidasa- peroxidasa. Glucometrías	Informe de laboratorio.	Desarrollo de la guía del laboratorio.	2	1	1	2	
	Enzimas: concepto, nomenclatura, propiedades, factores que determinan la acción enzimática. Cofactores e inhibidores enzimáticos.			2	2			
	Enzimas en el diagnóstico clínico.							
REACCIONES METABÒLICAS	Metabolismo de la glucosa: glucolisis, glucogénesis, glucogenólisis, gluconeogénesis , ciclo de la pentosa fosfato y ciclo de Cori.			2	2			
	Ciclo del ácido			2				
	cítrico Laboratorio. Perfil lipídico	Informe de laboratorio.	Desarrollo de la guía del laboratorio, casos clínicos	2	1	1	2	
	Fosforilación Oxidativa				2			
	Metabolismo de los lípidos: lipolisis, beta oxidación, cetogénesis, colesterologenes is.			2				
	Metabolismo nitrogenado: Ciclo de la urea				2			
SISTEMAS	Bioquímica del Sistema Osteo			2				
	muscular: Metabolismo del calcio, factores que influyen en la homeostasis del calcio, trastornos del metabolismo del calcio y del hueso. Metabolismo energético y contracción del musculo; proteínas musculares. Patologías. Laboratorio del	Informe de	Desarrollo	2	1	1	2	
	Lactato deshidrogenasa.	laboratorio.	de la guía del laboratorio, casos		'	1	2	

Código: GA-F03 Versión: 05 Página 5 de 9

				clínicos					
		Bioquímica del		CIII II OOG		2			
		sistema							
		Nervioso:							
		Neurotransmisor							
		es, clasificación							
		Bioquímica del							
		Sistema			2				
		Digestivo.							
		Digestión y							
		absorción de							
		carbohidratos							
		lípidos y							
		proteínas.							
		Metabolismo de							
		la bilirrubina.	la Canada a da	D		4	0		
		Laboratorio.	Informe de	Desarrollo	2	1	2		
		Análisis químico	laboratorio.	de la guía					
		y bioquímico de la orina.		del laboratorio,					
		ia Ulilia.		casos					
				clínicos					
		Bioquímica del		CIII 11003		2			
		Sistema				-			
		Respiratorio:							
		Pulmones e							
		intercambio de							
		gases.							
		Curva de la							
		hemoglobina.							
		Surfactante							
		pulmonar.							
		Bioquímica del			2				
		Sistema Renal:							
		Importancia de la							
		concentración de potasio en el							
		potasio en el plasma.							
		Sistema renina-							
		angiotensina-							
		aldosterona.							
		Reabsorción de							
		agua en los							
		túbulos							
		colectores.							
		Alteraciones							
		patológicas							
		Bioquímica del				2			
		Sistema							
		Endocrino:							
		Páncreas							
		endocrino.							
		Alteraciones patológicas							
		Bioquímica del			2				
		Sistema			_				
		Reproductor							
		Masculino y							
		Femenino:							
		Hormonas							
		sexuales							
		masculinas y							
		femeninas.							
		Ciclo menstrual.							
		Total			44	30	12	16	102
	Cr	éditos Académic	os						
L									

6 Práctio	cas de campo (l	_aboratorios	s y Salida d	e Campo)		
Unidad Temática	Fundamentación Teórica	Evidencias	Actividades Aprendizaje	Recursos	Tiempo (h)	Semana

Normas de bioseguridad			Equipos refractarios, de masa, volumen.	2	2
Soluciones.	Informe de laboratorio.	Desarrollo de la guía del laboratorio, casos clínicos	Balanzas Balones aforados de 100, 250 y 500cc. Beacker Pipetas, embudos	2	3
pH. Equilibri ácido-base.		Desarrollo de la guía del laboratorio, casos clínicos	Probeta, pHmetro, pipetas.	2	4
Espectrofotome	Informe de laboratorio.	Desarrollo de la guía del laboratorio, casos clínicos	Espectrofotómetro Celdas. Matraz aforado	2	5
Toma de mues sanguínea.		Desarrollo de la guía del laboratorio, casos clínicos	Torniquete, jeringas, Bandeja, tubo de ensayo, centrifuga y microcentrífuga	2	7
Glucosa-oxida Glucometrías		Desarrollo de la guía del laboratorio, casos clínicos	Espectrofotómetro Celdas. Matraz aforado. Kit de glucosa- oxidasa. Glucómetro.	2	8
Perfil lipídico Colesterol, TA LDL		Desarrollo de la guía del laboratorio, casos clínicos	Espectrofotómetro Celdas. Matraz aforado. Kit de colesterol y TAG.	2	9
Lactato deshidrogenas	Informe de laboratorio.	Desarrollo de la guía del laboratorio, casos clínicos	Espectrofotómetro Celdas. Matraz aforado. Kit de Lactato deshidrogenasa.	2	11
Análisis químic bioquímico de orina.		Desarrollo de la guía del laboratorio, casos clínicos	Tubos de ensayo Gradillas Tirillas reactivas	2	12

7	Mecanismos de Evalu	ación del Aprendizaje		
	Resultado de Aprendizaje	Mediación de Evaluación	Mecanismos, Criterios y/o Rúbricas	Semana de Evaluación
	<ul> <li>Dominar las herramientas básicas y tecnicas para la realización de practicas de laboratorio como toma de muestras sanguíneas y cuantificación química.</li> </ul>		Rubricas	6
	<ul> <li>Analizar resultados de laboratorio como glicemias, transaminasas y perfil lipídico con el fin</li> </ul>		Rubricas	10

Código: GA-F03 Versión: 05 Página 7 de 9

de emitir un diagnostico y tratamiento del mismo.		
Pronosticar posibles enfermedades partiendo del análisis de resultados de las prácticas de laboratorio sanguíneo (plasma) como las transaminasas y las fosfatasas.	Rubricas	15

8 Valoración o	de los Resulta	ados de Apre	endizaje		
Valoración Fundamentos Cualitativos	Sobresaliente	Destacado	Satisfactorio	Básico	No Cumplimiento
Resultado 1					
Resultado 2					
Resultado 3					
Resultado 4					

9	Recursos Educativos y Her	ramientas TIC	
N	Nombre	Justificación	Contenido de Aprendizaje

## 10 Referencias Bibliográficas

- Murray, R; Granner, D; Mayes, P; Rodwell, V. 2020. Bioquímica de Harper. México, editorial Mc Graw Hill, 31° edición.
- > Devlin, T. Bioquímica, libro de texto con aplicaciones clínicas. Vol 2. 4° edición, editorial Reverté. 2021
- Murphy, M; Srivastava, R. Bioquímica Clínica texto y atlas a color. 6° edición, editorial Elsevier 2019.
- > Ronner, P. Netter's Essential Biochemistry, editorial Elsevier Health Sciences. 2019
- Marshall, W; Bangert, S; Lapsley, M. Bioquímica clínica, 7° edición, editorial Elsevier. 2012
- > Baynes J, Marek H. Bioquímica Médica 5° edición, editorial Elsevier Mosby; Madrid 2019.

Feduchi, E; Romero, C; Yañez, E; Blasco, I; Garcia de la Hoz, C. 2015. Bioquímica conceptos esenciales. España, editorial Medica Panamericana. 2° edición.

Código: GA-F03 Versión: 05 Página 8 de 9

Ronner, P. 2018. Netters's Essential Biochemistry. Philadelphia, editorial Elsevier, 2° edición
Voet, D, Voet, J; Pratt, C. 2007. Fundamentos de Bioquímica. Madrid España, editorial Medica
Panamericana. 2° edición
Leningher, A, 2011. Principios de Bioquímica. Madrid España, editorial Omega. 5° edición.
Salve, M; Amich, S; Prieto, S; Casas, A. 2004. Laboratorio Clínico de Bioquímica. España. Editorial Mc
Graw Hill interamericana
Gaw A, Cowan R. Bioquímica Médica texto ilustrado 5° edición, editorial Harcourt; España 2020
Laguna; Piña, E, Martínez, F; Pardo, J. 2009. Bioquímica de Laguna México, editorial Manual Moderno, 6° edición
Rodwall, V, Bender, D; Botham, K. <b>Harper's. Illustrated Biochemistry</b> . 30° edición. Madrid España, editorial Mc Graw Hill. 2015

Director de Programa

Decano Facultad

Código: GA-F03 Versión: 05 Página 9 de 9