秋田工業高等専門学校		開講年度	令和02年度 (2	2020年度)	授業科目	生物化学		
科目基礎情報								
科目番号	0008			科目区分	専門 / 必	修		
授業形態	授業			単位の種別と単位数	数 履修単位	: 2		
開設学科	創造システム	工学科(物質・	生物系)	対象学年	3	3		
開設期	通年			週時間数	2	2		
教科書/教材	「はじめての生化学」 平澤栄次 著 化学同人							
担当教員	伊藤 浩之			·	·			
到達目標								

- 1. 生体を構成する成分について理解できる 2. 酵素の機能と性質について理解できる 3. 解糖系などの代謝経路について理解できる 4. 核酸の構造について理解し,遺伝情報の伝達および発現について説明できる

ルーブリック

	理想的な到達レベルの目安(優)	標準的な到達レベルの目安(良)	未到達レベルの目安(不可)
評価項目1	単糖および多糖の構造と性質を完全に理解できる. アミノ酸の構造, 性質, 分類を完全に理解できる	単糖および多糖の構造と性質を理解できる. アミノ酸の構造, 性質, 分類を理解できる	単糖および多糖の構造と性質を理解できない. アミノ酸の構造, 性質, 分類を理解できない
評価項目2	酵素の構造と機能,および性質に ついて完全に理解し,説明するこ とができる	酵素の構造と機能, および性質に ついて理解できる	酵素の構造と機能,および性質に ついて理解できない
評価項目3	解糖系などの代謝経路について完全に理解できる. 生体内における エネルギーの流れを理解できる	解糖系などの代謝経路について理 解できる	解糖系などの代謝経路について理 解できない
評価項目4	核酸の構造について完全に理解できる. 伝情報の伝達および発現について完全に理解し,説明することができる	核酸の構造について理解できる . 遺伝情報の伝達および発現について理解できる	核酸の構造について理解できない . 遺伝情報の伝達および発現につ いて理解できない

学科の到達目標項目との関係

教育方法等

3/13/3/4/3	
概要	生命現象を化学的に究明する「生物化学」の基本として、生体を構成する物質の構造や性質を学び、生体分子の反応の 基礎を理解する.
授業の進め方・方法	講義形式で行う. 必要に応じて適宜小テストなどを実施する.
注意点	合格点は50点である. 成績は, 試験結果を70%, 小テスト, 授業に対する姿勢を合わせて30%として評価する. 学年総合成績 = (前期中間成績+前期末成績+後期中間成績+学年末成績) / 4
江惠州	(講義を受ける前):ライフ&アースサイエンスの生物系に関する内容を確実に理解しておくこと. (講義を受けた後):分からない箇所があった場合は,自分で調べたり,積極的に質問し,確実に理解すること.

授業計画

授業計	<u> </u>			
		週	授業内容	週ごとの到達目標
		1週	・授業ガイダンス・生体成分と細胞構造	・授業の進め方と評価の仕方について説明する ・生体を構成する高分子がモノマーから構成されてい ることを理解できる ・細胞の構造を理解し,原核生物と真核生物の違いを 理解できる
		2週	·水	水の構造と性質を理解し,生体や生命に対する重要性 が理解できる
	1stQ	3週	・炭水化物(1):単糖	単糖の化学構造を理解し,各異性体について理解でき る
		4週	·炭水化物(1): 単糖 ·炭水化物(2): 二糖·少糖	グリコシド結合を理解し, 二糖および少糖の構造と性 質を理解できる
		5週	・炭水化物(3):多糖	多糖の構造,機能,性質を理解できる
		6週	・アミノ酸(1)	アミノ酸の構造, 性質, 分類などを理解できる
前期		7週	・アミノ酸(2)	アミノ酸の電離平衡について理解できる
		8週	到達度試験 (前期中間)	上記項目について学習した内容の理解度を確認する
		9週	・試験の解説と解答 ・ペプチド	ペプチド結合の形成について構造式を用いて説明できる
		10週	・タンパク質(1)	タンパク質の高次構造を理解できる
		11週	・タンパク質(2)	タンパク質の機能および性質について理解できる
	2ndQ	12週	・酵素の特性	酵素の構造,酵素基質複合体を学び,酵素の性質を理解できる
		13週	・酵素反応速度論(1)	酵素と基質濃度の関係を理解できる
		14週	・酵素反応速度論(2)	酵素の反応速度パラメーターを理解できる
		15週	到達度試験(前期末)	上記項目について学習した内容の理解度を確認する
		16週	試験の解説と解答	到達度試験の解説と解答,本授業のまとめ,および授 業アンケート
		1週	・脂質(1)	油脂の構造を理解し,油脂を構成する脂肪酸の構造お よび性質について理解できる
		2週	・脂質(2)	油脂の性質について理解できる
後期	3rdQ	3週	・脂質(3)	リン脂質の構造を理解し, リン脂質によるミセルや脂質二重膜について説明できる
		4週	・ヌクレオチドと核酸(1)	ヌクレオチドの構造,およびDNA や RNA の基本構造 を理解できる

		5週		. 7/	ーーーー クレ オ チドレホ			DNAの二重らせん	<u>構造につい</u>	 \て理解し, D	NAとRNA
			5週 ・ヌ		グラレオテトで1次段(2)			の性質の違いについて説明できる DNA の半保存的複製, および転写と翻訳の概要につい			
		6週			タグレイテトと核酸(3) -		て理解できる				
		7週			射(1):異化	と 同化		ATPの構造と機能を理解し、同化反応と異化反応を説明できる			
		8週	週 到達		達度試験(後期中間)			上記項目について学習した内容の理解度を確認する.			
		9週		・代詞	代謝(2):解糖と発酵		無酸素下での ATP 生成反応である解糖系の概要を理解でき, アルコール発酵や乳酸発酵の過程を説明できる				
		10ì	固	・代詞	謝(3):クエン酸回路		クエン酸回路による酸化的過程の概要を理解できる				
		11ì	围	・代詞	謝(4):電子伝達		還元型補酵素の電子から,一連の電子伝達体を介して ATPを生成する過程を理解できる				
4thQ 12			<u> </u>	・代詞	射(5):脂						
	13ì			光合成(1)			光合成色素の構造と機能を理解できる				
			5週 到達		光合成(2) 達度試験(後期末)			光合成の光化学過程と生化学過程の概要を説明できる 上記項目について学習した内容の理解度を確認する			
						N)		到達度試験の解説			
		16ì			の解説と解答			業アンケート		32,010101	
	アカリキ	Fユ:		学習	内容と到達					제출 자기	松林、田
分類			分野		学習内容	学習内容の到達目 タンパク質 核酸		 1モノマーによって構	<u></u> 歳成されて	到達レベル	
						いることを説明で	きる。			3	
						生体物質にとって 疎水性相互作用な	重要な弱い化学終 ど)を説明できる	吉合(水素結合、イオ) 。	ン結合、	3	
						単糖と多糖の生物				3	
								D異性体について説明	できる。	3	
						グリコシド結合を説明できる。				3	
						多糖の例を説明できる。				3	
						脂質の機能を複数あげることができる。 トリアシルグリセロールの構造を説明できる。脂肪酸の構造を説					
						明できる。				3	
						リン脂質が作るミセル、脂質二重層について説明でき、生体膜の 化学的性質を説明できる。				3	
						タンパク質の機能をあげることができ、タンパク質が生命活動の中心であることを説明できる。				3	
						タンパク質を構成するアミノ酸をあげ、それらの側鎖の特徴を説明できる。				3	
	分野別の	の車	化学,	生物		アミノ酸の構造とペプチド結合の形成について構造式を用いて説明できる。				3	
専門的能力	分野別 <i>0</i> 門工学	7 € 1	紫 <u>分</u> 野		生物化学	タンパク質の高次構造について説明できる。				3	
						ヌクレオチドの構造を説明できる。				3	
						DNAの二重らせん構造、塩基の相補的結合を説明できる。 DNAの半保存的複製を説明できる。				3	
						RNAの種類と働きを列記できる。				3	
						コドンについて説明でき、転写と翻訳の概要を説明できる。				3	
						酵素の構造と酵素-基質複合体について説明できる。				3	
						酵素の性質(基質特異性、最適温度、最適pH、基質濃度)につい て説明できる。				3	
						補酵素や補欠因子の働きを例示できる。水溶性ビタミンとの関係を説明できる。				3	
						解糖系の概要を説明できる。				3	
						クエン酸回路の概要を説明できる。				3	
						酸化的リン酸化過程におけるATPの合成を説明できる。 嫌気呼吸(アルコール系酵・乳酸系験)の過程を説明できる。				3	
						嫌気呼吸(アルコール発酵・乳酸発酵)の過程を説明できる。 各種の光合成色素の働きを説明できる。				3	
						各種の元百成出系の側されば明じさる。 光化学反応の仕組みを理解し、その概要を説明できる。				3	
						炭酸固定の過程を説明できる。				3	
評価割合	ı			-		T.	T		1		
₩A==##=	計				表	相互評価	態度	ポートフォリオ	その他	合計	
総合評価割 基礎的能力	合 70 70		0			0 20		0	10	100	
専門的能力	0			0		0	0	0	10 100 0 0		'
分野横断的				0		0	0	0	0	0	
								•			