

LISTA DE COTEJO PARA MAPA CONCEPTUAL

DATOS GENERALES				
Nombre del(a) alumno(a): CATEMAXCA QUINTO FATIMA LEILANY				
GRUPO:	306-B	CARRERA:	ING. AMBIENTAL	
INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR DE SAN ANDRÉS TUXTLA		NOMBRE DEL CURSO: BIOQUÍMICA		
NOMBRE DEL DOCENTE: M.C. SOLEDAD ESTHER MALDONADO BRAVO		FIRMA DEL DOCENTE		
DATOS GENERALES DEL PROCESO DE EVALUACIÓN				
PRODUCTO: Mapa conceptual	FECHA: 12-SEP-2023	PERIODO ESCOLAR: SEP2023-ENE2024		
INSTRUCCIONES DE APLICACIÓN				
✓ Revisar las actividades que se solicitan y marque con una X en los apartados "SI" cuando la evidencia se cumple; en caso contrario marque "NO". En la columna "OBSERVACIONES" escriba indicaciones que puedan ayudar al alumno a saber cuáles son las condiciones no cumplidas, si fuese necesario.				
VALOR DEL REACTIVO	CARACTERÍSTICA A CUMPLIR (REACTIVO)	CUMPLE		OBSERVACIONES
		SI	NO	
1%	Presentación El trabajo cumple con los requisitos de: a. Buena presentación	X		
2%	b. Organización	X		
1%	c. Palabras clave	X		
1%	d. Agrupamiento	X		
2%	e. Memoria Visual (colores, símbolos, flechas, grupos de palabras resaltadas)	X		
3%	Enfoque: El mapa contiene el tema principal	x		
8%	Elaboración: Debe indicar las ciencias y ramas auxiliares	X		6/8
2%	Responsabilidad: Entregó el Mapa Conceptual en la fecha y hora señalada.	X		
20%	CALIFICACIÓN	18/20		

LISTA DE COTEJO PARA ANALISIS

DATOS GENERALES				
Nombre del(a) alumno(a): CATEMAXCA QUINTO FATIMA LEILANY				
GRUPO:	306-B	CARRERA:	ING. AMBIENTAL	
INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR DE SAN ANDRÉS TUXTLA		NOMBRE DEL CURSO: BIOQUÍMICA		
NOMBRE DEL DOCENTE: M.C. SOLEDAD E. MALDONADO BRAVO		FIRMA DEL DOCENTE		
DATOS GENERALES DEL PROCESO DE EVALUACIÓN				
PRODUCTO: "CAMPO DE APLICACIÓN DE LA BIOQUÍMICA"	FECHA: 22 DE SEPTIEMBRE 2023	PERIODO ESCOLAR: SEP2023-ENE2024		
INSTRUCCIONES DE APLICACIÓN				
Revisar las actividades que se solicitan y marque con una X en los apartados "SI" cuando la evidencia se cumple; en caso contrario marque "NO". En la columna "OBSERVACIONES" escriba indicaciones que puedan ayudar al alumno a saber cuáles son las condiciones no cumplidas, si fuese necesario.				
VALOR DEL REACTIVO	CARACTERÍSTICA A CUMPLIR (REACTIVO)	CUMPLE		OBSERVACIONES
		SI	NO	
1%	Presentación El trabajo cumple con los requisitos de: a. Organizado y claro	✓		
2%	b. Ortografía	✓		
2%	c. Lenguaje técnico apropiado	✓		
4%	d. Desarrollo coherente del tema	✓		
2%	e. Limpieza del trabajo	✓		
4%	Enfoque: El análisis contiene el tema central estudiado	✓		
4%	Elaboración: Debe partir de una palabra o concepto central del tema en cuestión	✓		2 de 4%
1%	Responsabilidad: Entregó el análisis en la fecha y hora señalada.	✓		
20%	CALIFICACIÓN	18/20 %		

GUIA DE OBSERVACIÓN PARA EXPOSICION

INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR DE SAN ANDRÉS TUXTLA, VER.		NOMBRE DEL CURSO: BIOQUÍMICA SEP2023-ENE2024		
NOMBRE DEL DOCENTE: M.C. SOLEDAD E. MALDONADO BRAVO		TEMA: LEYES DE LA TERMODINÁMICA		
OBJETIVO: COMPRENDER QUE LOS PROCESOS BIOQUÍMICOS SE RIGEN POR LAS LEYES DE LA TERMODINÁMICA.				
DATOS GENERALES DEL PROCESO DE EVALUACIÓN				
NOMBRE DE LOS ALUMNOS: 1.-FATIMA LEILANY CATEMAXCA QUINTO 2.- _____ 3.- _____ 4.- _____ 5.- _____	NO. DE CONTROL: 1.- _____ 2.- _____ 3.- _____ 4.- _____ 5.- _____	FIRMA DEL ALUMNO: 1.- _____ 2.- _____ 3.- _____ 4.- _____ 5.- _____		
INSTRUCCIONES DE APLICACIÓN				
Revisar los documentos o actividades que se solicitan y marque con una X en los apartados "SI" cuando la evidencia a evaluar se cumple; en caso contrario marque "NO". En la columna "OBSERVACIONES" ocúpela cuando tenga que hacer comentarios referentes a lo observado.				
VALOR DEL REACTIVO	CARACTERÍSTICA A CUMPLIR (REACTIVO)	CUMPLE		OBSERVACIONES
		SI	NO	
7%	Dominio del tema (divagaciones, claridad y uso de ejemplos)	✓		5/7
2%	Orden y claridad en la exposición	✓		1/2
1%	Dominio del auditorio	✓		
7%	Material utilizado	✓		6/7
1%	Dicción	✓		
1%	Manejo del tiempo	✓		
1%	Presentación: limpieza y formalidad	✓		
20%	CALIFICACIÓN	16/20%		

MATERIA: Bioquímica UNIDAD: 1 GRUPO: 305-B CALIFICACIÓN: _____
DOCENTE: M.C. Soledad Esther Maldonado Bravo ALUMNO: Fabian Leidy Galeman Quinto
Fecha: 27/09/23 Total de puntos(20): _____

11/202

1. Contesta lo siguiente:

1.- Explica la importancia de la asignatura, en tu formación como Ing. Ambiental (2 puntos)
= La Bioquímica tiene importancia en la carrera de Ing. Ambiental en la forma de: que para trabajos como examinación de suelos, agua, etc. podemos encontrarlos con organismos que tengamos que estudiar a nivel celular para descubrir cosas del mismo y como afectan o benefician las áreas de estudio hasta el mismo entorno y mas especies.

2

2.- ¿Que caracteriza a una reacción de oxidación y a una de reducción?
= La reacción de oxidación gana o pierde hidrogenos.

= La reacción de reducción gana hidrogenos.

3.- ¿Que utilidad tiene la energía obtenida en el proceso catabólico? (2 puntos)
= Da energía a las células de un organismo.

4.- Define que es el ATP (composición, tipos de enlace, y ¿por que se le denomina moneda energética de la célula? (3 puntos)

• ATP (adenosin trifosfato) = molécula que almacena y transporta energía a las células para que estas realicen actividades. Se compone de 3 grupos fosfato, ribosa y adenina.

- 3 enlaces
 - ↳ 1 Fosfoester
 - ↳ 2 Fosfoanhidro

• Se le llama moneda energética por que esta tiene la energía suficiente que se da a las células que la requieren en el Anabolismo

5.- ¿Que es una reacción acoplada?

6.- Los siguientes términos se pueden utilizar para caracterizar el catabolismo o el anabolismo. Relacione cada término con el metabolismo apropiado (8 puntos)

libera energía

requiere energía

- Reacciones de reducción..... catabolismo
- Necesita entrada de energía..... Anabolismo
- Se libera energía..... catabolismo
- Ruptura de ATP..... catabolismo
- Biosíntesis..... anabolismo
- Reacciones de oxidación..... anabolismo
- Producción de ATP..... anabolismo
- Degradación..... catabolismo

X
/
/
X
/
X
/
X

4/11 =

II. Selecciona la respuesta correcta:

1.- La reacción de hidrólisis de un compuesto de alta energía tendrá asociada una ΔG°

- a) muy negativa
- b) muy positiva
- c) igual a cero
- d) un valor que no se puede determinar "a priori"

X

2.- La energía libre de Gibbs (G) es:

- a) La energía total de un sistema
- b) La parte de la energía total de un sistema capaz de generar un trabajo a presión y temperatura constantes
- c) La energía total de un sistema a presión y temperatura constantes
- d) La energía total de un sistema capaz de generar un trabajo

X

3. El signo de la variación de energía libre de un proceso nos indica:

- a) La velocidad a la que ocurre el proceso
- b) Si el proceso es favorable o no termodinámicamente
- c) Si el inverso del proceso es favorable termodinámicamente
- d) Ninguna de las respuestas anteriores es cierta

X