

PLAN DE MEJORA

ÁREA:	Ciencias naturales	GRADO:	9
DOCENTE	Sara Natalia Varón Hernández	PERÍODO	1

META DE APRENDIZAJE:

Química: Identifica la acidez y la basicidad de compuestos dados desde el análisis de Teorías tales como Arrhenius, Brönsted – Lowry y Lewis, de manera cualitativa y cuantitativa, establece diferencias en la estructura de estos compuestos químicos y explica la función de los ácidos y las bases en procesos industriales, identificándolos en el uso diario sustancias cotidianas y propone alternativas para promovemos prácticas de consumo consciente y sostenible en nuestras casas, barrios, centros educativos y entornos próximos.

Biología: Identifica a partir de modelos la estructura del ADN y la forma como se expresa en los organismos, también, reconoce los pasos del proceso de traducción y relaciona la producción de proteínas en el organismo con algunas características fenotípicas y genotípicas, además, explica los principales cambios en el ADN como las mutaciones, se cuestiona y sienta una postura crítica sobre cómo el ambiente (contaminación, uso excesivo de recursos) interfiere en los procesos genéticos y produce alteraciones

PLAN DE TRABAJO

Las actividades planteadas en el plan de mejora deben estar resueltas en el cuaderno. Organizadas y bien presentadas.

- De acuerdo con la siguiente información <https://www.chilebio.cl/el-adn-los-genes-y-el-codigo-genetico/> realizan un mapa conceptual es tu cuaderno que responda a las siguientes preguntas:
 - ¿Qué es el ADN?
 - ¿cuál es la estructura del ADN?
 - ¿Cuál es la función del ADN?
 - Dibuje la estructura del ADN
- Teniendo en cuenta la siguiente pagina web <https://www.ferrovial.com/es/stem/enlaces-quimicos/> responde en tu cuaderno las siguientes preguntas:
 - ¿Qué son los enlaces químicos?
 - ¿Cómo se produce un enlace químico?
 - ¿Cuál es la regla del octeto de Lewis y cuál es su relación con los enlaces químicos?
 - ¿Qué tipos de enlaces químicos existen?

ACTIVIDADES DE APROPIACIÓN

- Escribe y responde las preguntas en tu cuaderno:

El ácido desoxirribonucleico ADN; es el responsable de:

- Almacenar toda la información genética que se transmite de padres a hijos.
- Codificar las cadenas polipeptídicas.
- Dirigir la síntesis de proteínas.
- Almacenar la información que define quien somos.

La molécula de ADN es:

- a. Una cadena doble de nucleótidos de ribosa**
- b. Una cadena sencilla de nucleótidos de desoxirribosa**
- c. Una cadena doble de nucleótidos de desoxirribosa**
- d. Una cadena sencilla de nucleótidos de ribosa**

**Un solo cambio en una base nitrogenada del ADN puede representar una mutación.
¿Verdadero o falso?**

- a. Verdadero**
- b. Falso**

- Los tipos de enlace que pueden darse entre dos átomos pueden ser:

- A. Iónico y covalente.
- B. Iónico, covalente y metálico.
- C. Iónico, covalente, metálico y por fuerzas de Van der Waals.
- D. Iónico, covalente, metálico, por fuerzas de Vander Waals y por puente de hidrógeno.

- En las reacciones químicas, las partículas de los átomos que interactúan para producir nuevas sustancias son

- A. los electrones que hay en el núcleo.
- B. los protones del último nivel de energía.
- C. los neutrones de los orbitales enlazados.
- D. los electrones de valencia

- De los compuestos que a continuación se indican, es preferentemente iónico el:

- A. C Cl_4
- B. BeH_2
- C. KBr
- D. H_2O

EVALUACIÓN DE APRENDIZAJES:

Las actividades debe entregarlas el día 25-04-2024 y debe prepararse para sustentación oral.