



COLEGIO DE BACHILLERATO JUAN MONTALVO
Diurno-Nocturno
Machala - El Oro - Ecuador

EVALUACIÓN DIAGNÓSTICA

Instrucciones:

NIVEL: 3	ÁREA: CIENCIAS NATURALES	DISCIPLINA: QUIMICA
GRADO/AÑO: TERCERO	PARALELO:	AÑO: 2021 - 2022
DOCENTE: ING. JIMMY TIBANTA REYES, Mgs.		CALIFICACIÓN:
FECHA:	SECCIÓN: NOCTURNA	
ESTUDIANTE:		

Instrucciones:

- Escuche atentamente las indicaciones del docente e inicie la prueba cuando se le autorice.
- La duración de esta prueba es de 40 minutos, y su valoración será cualitativa.
- La prueba es estrictamente personal. Si algún estudiante es sorprendido en un acto de deshonestidad académica, será aplicada la acción disciplinaria correspondiente

OBJETIVO DE LA EVALUACIÓN DIAGNOSTICA: Determinar el nivel de desarrollo de los aprendizajes adquiridos en el año lectivo anterior, con la finalidad de reforzar los contenidos y tomar decisiones en el presente año de estudio.

I.CN.Q.5.6.1. Deduce la posibilidad de que se efectúen las reacciones químicas de acuerdo a la transferencia de energía y a la presencia de diferentes catalizadores; clasifica los tipos de reacciones y reconoce los estados de oxidación de los elementos y compuestos, y la actividad de los metales; y efectúa la igualación de reacciones químicas con distintos métodos, cumpliendo con la ley de la conservación de la masa y la energía para balancear las ecuaciones. (I.2.)

SELECCIONE LA OPCIÓN CORRECTA.

1.- Encierre la respuesta correcta de acuerdo a los siguientes sistemas materiales si son homogéneos (Ho) u heterogéneos (Ht)

1. Azufre y limaduras de hierro.....
2. Solución fisiológica.....
3. Agua azucarada.....

- A) 1Ho ; 2 Ht ; 3Ht
B) 1Ho ; 2 Ht ; 3Ho
C) 1Ht; 2 Ho ; 3Ho

2 - Encierre la respuesta correcta según la falsedad o veracidad de las aseveraciones referidas a los cambios de estado de la materia

- 1.- La fusión es el pasaje del estado líquido a sólido. . ()
 - 2.- La licuefacción de un gas solo se puede lograr por disminución de la temperatura ()
 - 3.- Mientras se produce un cambio de estado la temperatura no sufre variaciones. ()
- A.- 1 F; 2V; 3F
B.- 1V; 2V; 3V
C.- 1V; 2V; 3F

4.- Encierre la respuesta correcta de acuerdo a la cantidades numéricas descritas en los literales "a" "b" "c" "d" que corresponden al balanceo correcto de la ecuación química

Balancee la siguiente ecuación:



A.- a=2; b=19; c=12; d=14

B.- a=1; b=9; c=6; d=7

C.- a=1; b=19/2; c=6; d=7

5.- Encierre la respuesta correcta El equivalente químico de Ca(OH)_2 hidróxido de calcio es:

A.- 37

B.- 27

C.- 30

I.CN.Q.5.7.1. Argumenta la estructura del átomo de carbono y demuestra que es un átomo excepcional, que tiene la capacidad de unirse consigo mismo con diferentes enlaces entre carbono-carbono, formando así moléculas orgánicas con propiedades físicas y químicas diversas, que se representan mediante fórmulas que indican los tipos de enlace que la conforman. (I.2., I.4.)

6.- Encierre la respuesta correcta .La hibridación digonal de carbono responde a la unión de carbono a carbono por:

Seleccione una respuesta.

A. simple enlace

B. doble enlace

C. triple enlace

D. ninguno

7.- Encierre la respuesta correcta . La Sustancia pura cuyos átomos están constituidos por el mismo tipo se llama :

A. Mezcla

B. Elemento

C. Compuesto

8.- Encierre la respuesta correcta Las representaciones Na, Cu, Al, Fe o Pb, corresponden a:

A. Fórmulas químicas

B. Símbolos químicos

C. Nombres de elementos

9.- Encierre la respuesta correcta La diferencia entre compuestos orgánicos e inorgánicos está en:

A. La presencia de azufre

B. La presencia de carbono

C. La presencia de oxhidrilos

10.- Encierre la respuesta correcta de los ejemplos siguientes constituye un fenómeno químico el siguiente:

A. el ciclo del agua en la naturaleza.

B. el encendido de un fósforo.

C. la condensación de las nubes.