



Unidad Educativa Particular
"ARISTOTELES"

"La educación hace del hombre un ser fuerte, útil y libre"

AÑO LECTIVO 2021 – 2022
EVALUACIÓN PRIMER QUIMESTRE

Asignatura: Química	Estudiante:	POS.
Docente: Lcda. Jenny Cuenca	Año: 2do BGU	NEG.
Fecha:		

NOTAS A TENER EN CUENTA ANTES DE REALIZAR LA EVALUACIÓN:

- *Antes de realizar su evaluación por favor lea y comprenda cada pregunta, entienda lo que tiene que hacer.*
- *La evaluación es personal, refleja su aprendizaje, conteste con honestidad*
- *La prueba tiene un total de **10** puntos*

DCD. Analiza las características de los sistemas dispersos según su estado de agregación, y compara las disoluciones de diferente concentración en las soluciones de uso cotidiano a través de la experimentación sencilla.

DCD. Explica las propiedades y leyes de los gases, reconoce los gases cotidianos, e identifica los procesos físicos y su incidencia en la salud y el ambiente.

1. La porción mínima de un cristal es:

- a) La red cristalina.
- b) La celda unitaria.
- c) El centro de simetría.
- d) La molécula.**

Respuesta.....

2. En este estado de la materia, se tiene un volumen constante y forma variable. Además, es incompresible y presenta tensión superficial.

- a) sólido
- b) líquido
- c) gaseoso
- d) plasma**

Respuesta.....

Explica las características de los sistemas dispersos según su estado de agregación, y compara las disoluciones de diferente concentración en las soluciones de uso cotidiano a través de la realización de experimentos sencillos.



Unidad Educativa Particular
"ARISTOTELES"

"La educación hace del hombre un ser fuerte, útil y libre"

Lee el siguiente texto y contesta la pregunta

María preparó limonada para emprender un proyecto de venta durante las vacaciones de verano. Necesitó agua, jugo de limón, unas gotas de esencia de vainilla y azúcar. Juan agregó media taza de azúcar sin probar la limonada y mezcló. Después de unos minutos, observó que en el fondo de la jarra quedaron restos de azúcar sin disolver.

3. ¿Qué tipo de solución formó Juan al añadir más azúcar?

- a) Diluida
- b) Insaturada
- c) Concentrada
- d) Sobresaturada

Respuesta.....

4. ¿Cuál de los componentes de la limonada es el solvente?

- a) Agua
- b) Azúcar
- c) Jugo de limón
- d) Esencia de vainilla

Respuesta.....

5. Las soluciones en las cuales se puede observar soluto no disuelto se denominan:

- a) Disoluciones insaturadas
- b) Disoluciones saturadas
- c) Disoluciones límite

Respuesta.....

6. Señala el o los literales cuyas afirmaciones sean correctas.

- a) 22,4 litros es el volumen que ocupa una muestra de gas ideal en condiciones normales.
- b) El concepto de gas solamente se puede aplicar a los ideales.
- c) Dos moles de cualquier gas a 273 K y 760 mmHg de presión ocupa 44,8 litros.

Respuesta.....



Unidad Educativa Particular
"ARISTOTELES"

"La educación hace del hombre un ser fuerte, útil y libre"

7. Resuelva el ejercicio y escoja la respuesta correcta

Una muestra de agua contiene 0.0082 g de Sr^{+2} , por un Kilogramo de agua, exprese su concentración en ppm.

8,2

9,2

5,89

8,65

DCD. Deduce la posibilidad de que se efectúen las reacciones químicas de acuerdo con la transferencia de energía y 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

8. ¿Cuál de las siguientes afirmaciones no representa la velocidad de reacción?

- a) Es la rapidez con la que se consumen los productos.
- b) Es la rapidez con la que se forman los productos.
- c) Es la rapidez con la que se consumen los reactivos.
- d) Es el tiempo necesario para que una sustancia determinada se transforme en productos.

Respuesta.....

9. Seleccione los factores que afectan la velocidad de reacción

- a) Catalizadores
- b) Velocidad
- c) Temperatura
- d) Tiempo

Respuesta.....

ELABORADO POR:	REVISADO POR:	APROBADO POR:
Lcda. Jenny Cuenca	Coordinadora Gladys Cuenca	Lcda. Marina Galarza Rectora
FECHA DE ELABORACIÓN: 10 / 01 /2022		