



**AÑO LECTIVO 2021 – 2022  
EVALUACIÓN PRIMER QUIMESTRE**

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

**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.*



**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 ocupan 44,8 litros.

Respuesta.....



**7. Resuelva el ejercicio y escoja la respuesta correcta**

Una muestra de agua contiene  $0.0082\text{ g}$  de  $\text{Sr}^{+2}$ , 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
<b>FECHA DE ELABORACIÓN: 10 / 01 /2022</b>		