

UNIDAD EDUCATIVA JOSÉ JOAQUÍN DE OLMEDO

AMIE: 09H06718

EVALUACIÓN SUMATIVA CORRESPONDIENTE AL TERCER TRIMESTRE							
Área:	Ciencias Naturales	Jornada:	Vespertina	Fecha:	de febrero de 2023		CALIFICACIÓN
Asignatura:	Química	Trimestre:	Tercer Trimestre				
Docente:	Mgtr. Adriana Alexandra Ávalos Ávila						
Curso:	2do	Paralelo:	A - B	Período lectivo	2023 – 2024		
Propuesta:	Nº1	Adaptaciones curriculares		SI	NO	X	
Estudiante:							
Instrucciones: ➤ Escriba correctamente sus datos informativos. ➤ Lea las instrucciones correctamente. ➤ La evaluación consta de 11 ítems, encierre en un círculo el literal correcto para cada ítem. ➤ Solo debe encerrar una sola opción de respuesta en cada ítem, caso contrario la respuesta será anulada. ➤ Mantenga una cultura de orden, evite realizar borrones, tachones y enmendaduras; en el caso de que se incurra en estas situaciones la respuesta será anulada. ➤ Practique el valor de la honestidad académica. Éxitos en el desarrollo de la evaluación							
1. En el siguiente termino, elige la opción correcta. La parte de la química que trata los aspectos relacionados con la velocidad de las reacciones es la cinética química, y esta: A. Mide la velocidad de las reacciones. B. Investiga las etapas o fases a través de las cuales transcurre una reacción, es decir, el mecanismo de la reacción. C. Estudia los factores que pueden influir en dicha velocidad. D. Todas las anteriores							0,5 PUNTOS
2. En el siguiente termino, encierre la opción correcta. La teoría de las colisiones la propusieron hacia 1920 basándose en la teoría cinético-molecular: A. Lewis y otros químicos. B. Newton. C. Celsius. D. Boyle.							0.5 PUNTOS
3. Escoja la opción que mejor se acople para definir los textos argumentativos ➤ La velocidad _____ de reacción no es constante, sino que varía según el _____ elegido. ➤ La velocidad _____ es la velocidad de reacción en un _____ determinado A. Replicación – especializado – tejido – células. B. Transmite – convencer – postura – estrategia. C. Media – intervalo – instantánea - momento. D. Transfiere – dirigir – actitud – maniobras.							1 PUNTO

4. En el siguiente termino, encierre la opción correcta. En la temperatura de reacción podemos deducir que la constante de velocidad es: A. Directamente proporcional a la frecuencia de los choques. B. Mayor, cuanto menor es el valor de la energía de activación. C. Aumenta con la temperatura absoluta. D. Todas las anteriores.	1 PUNTO
5. En el siguiente termino, encierre la opción correcta. Es la energía involucrada en el proceso por el que un átomo neutro de un elemento X, en estado gas, cede un electrón de su nivel externo y se convierte en ion monopositivo: A. Energía de ionización. B. Energía de hominización. C. Energía de eternización. D. Energía solar.	1 PUNTO
6. En el siguiente termino, subraye la opción correcta. Es el proceso de cesión de electrones; y la reducción, el de ganancia de electrones.: A. Ionización. B. Oxido C. Oxidación. D. Ion.	1 PUNTO
7. Identifique el concepto que cumpla con las características presentadas en el texto: es una sustancia que, al estar presente en una reacción química, produce una variación de su velocidad sin ser consumida durante el transcurso de aquella. A. Catar. B. Catalizador. C. Deducción. D. Suspensión.	1 PUNTO
8. Identifique el concepto que cumpla con las características presentadas en la Teoría de Arrhenius: es toda sustancia que en disolución acuosa se disocia con formación de iones hidrógeno (protones), H⁺. A. Ácido. B. Base. C. Oxido. D. Peróxido.	1 PUNTO
9. Elija la respuesta correcta en la Teoría de Arrhenius: es toda sustancia que en disolución acuosa se disocia con formación de iones hidroxilo (u oxidrilo), OH⁻. A. Ácido. B. Base. C. Oxido. D. Peróxido.	1 PUNTO

10. Elija la respuesta correcta: Las valoraciones ácido-base se denominan también. A. Volumetrías de neutralización. B. Peso. C. Fuerzas. D. Presión.	1 PUNTO
11. Seleccione la opción correcta: es una sustancia de carácter ácido o básico débil que tiene la propiedad de presentar colores diferentes dependiendo del pH de la disolución en que se encuentra disuelto. A. Indicador de volumen. B. Indicador de resistencia. C. Indicador de fuerzas. D. Indicador ácido-base.	1 PUNTO

ESCALA DE EVALUACIÓN		
ESCALA CUALITATIVA		ESCALA CUANTITATIVA
Domina los aprendizajes requeridos	DAR	9.00 – 10.00
Alcanza los aprendizajes requeridos	AAR	7.00 – 8.99
Está próximo a alcanzar los aprendizajes requeridos	PAR	4.01 – 6.99
No alcanza los aprendizajes requeridos	NAR	≤4

	Elaborado por:	Revisado por:	Legalizado por:
Nombre:	Mgtr. Alexandra Ávalos	Mgtr. Alexandra Ávalos	Mgtr. Mishell Cali
Firma:			
Fecha:	29 de Diciembre del 2023	29 de Diciembre del 2023	29 de Diciembre del 2023