

		COLEGIO DE BACHILLERATO RICAURTE Instrumento de Evaluación Diagnostica		Página 1 de 2
NIVEL: BACHILLERATO	ÁREA: CIENCIAS NATURALES	ASIGNATURA: QUIMICA	AÑO LECTIVO	
CURSO: PRIMERO	ESPECIALIDAD:	PARALELO:	2021-2022	
DOCENTE: LCDA. ELENA AGILA		CORREO: lenaagilah@gmail.com		
CRITERIOS DE EVALUACIÓN CE.CN.4.9. Explica, a partir de la experimentación, la relación entre densidad de objetos (sólidos, líquidos y gaseosos), la flotación o hundimiento de objetos, el efecto de la presión sobre los fluidos (líquidos y gases). Expone el efecto de la presión atmosférica sobre diferentes objetos, su aplicación y relación con la presión absoluta y la presión manométrica. CE.CN.4.11. Determina las características y propiedades de la materia orgánica e inorgánica en diferentes tipos de compuestos y reconoce al carbono como elemento fundamental de las biomoléculas y su importancia para los seres vivos.				
ESTUDIANTE:			FECHA:	

EVALUACIÓN DIAGNOSTICA

DCD	ITEMS	VALOR
Describir las características de las sustancias simples y compuestas desde la identificación, relación y la comparación de las propiedades físicas que presentan	1.- Señale si es verdadero (v) o falso (f). a) Las estrellas, el suelo, las plantas, el océano, tu cuerpo y otras son manifestaciones de la materia. (____) b) El trabajo científico es aquel que es llevado siempre por una persona. (____) c) Medir es comparar la magnitud física que se desea cuantificar con una cantidad patrón que se denomina UNIDAD. (____) d) Un elemento químico tiene composición fija y se caracteriza por una serie de propiedades específicas y puede dividirse descomponerse en otras más sencillas que ella. (____) 2. Cuáles son los TRES principales estados de la materia a)..... b) c) 3. Identifique y escriba en cada ejemplo, qué tipo de sustancia es: <u>sustancia pura, mezcla homogénea o mezcla heterogénea</u>. (incluir tildes) a. Sal de mesa b. Pastel c. Leche chocolatada d. Ensalada de frutas e. Encebollado f. Gaseosa	1 punto c/u
Determinar e identificar sustancias mediante la estimación de ciertas propiedades de estos mediante mediciones físicas.		

comparación, e interpretación de los modelos atómicos.

Relacionar las propiedades de los elementos químicos con el número atómico y el número de masa, desde la identificación, descripción, comparación e interpretación de las características de los elementos representados en la tabla periódica.

4.- Relaciona las magnitudes básicas en el sistema internacional (SI) con sus símbolos. Y selecciona la respuesta correcta.

Nombre	Símbolo
1. masa	a) K
2. temperatura	b) s
3. kilogramo	c) m
4. segundo	d) t
5. kelvin	e) T
6. mol	f) kg
7. tiempo	g) mol

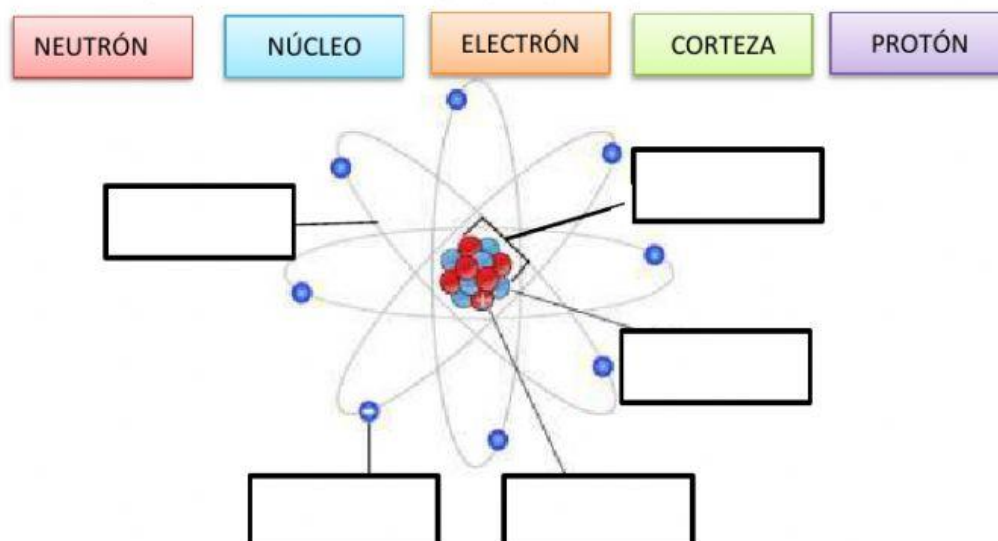
A) 1a,2b,3c,4d,5e,6f,7g

B) 1f,2d,3a,4e,5f,6g,7e

C) 1c,2e,3f,4b,5a,6g,7d

D) Ninguna

6. Observe el gráfico del ÁTOMO e Identifique y coloque sus partes correctamente



OPORTUNIDADES 19 dif.
CALIFICACION 10/10

ELABORADO	VALIDADO	VISTO BUENO
DOCENTE: MSc. Elena Agila	DIRECTOR(A) DE ÁREA: MSc. Jorge Ávila	VICERRECTORA: Lcda. Lucrecia Rojas
Firma:	Firma:	Firma: