Escuela Rafael Díaz Serdán

Ciencias y Tecnología: Física 2° de Secundaria (2023-2024)

Examen de la Unidad 1

Prof.: Julio César Melchor Pinto



Nombre del alumno: ______Fecha: _____

Instrucciones:

Lee con atención cada pregunta y realiza lo que se te pide. Desarrolla tus respuestas en el espacio determinado para cada solución. De ser necesario, utiliza una hoja en blanco por separado, anotando en ella tu nombre completo, el número del problema y la solución propuesta.

Reglas:

Al comenzar este examen, aceptas las siguientes reglas:

- × No se permite salir del salón de clases.
- X No se permite intercambiar o prestar ningún tipo de material.
- X No se permite el uso de celular o cualquier otro dispositivo.
- X No se permite el uso de apuntes, libros, notas o formularios.
- X No se permite **mirar** el examen de otros alumnos.
- X No se permite la comunicación oral o escrita con otros alumnos.

Si no consideraste alguna de estas reglas, comunícalo a tu profesor.

Aprendizajes a evaluar:

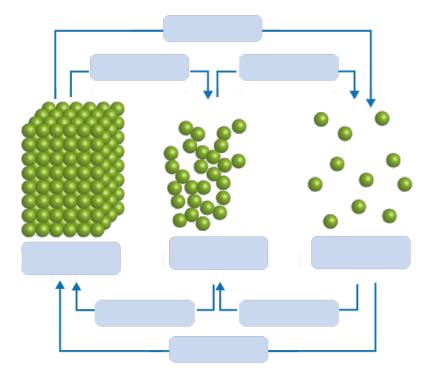
- Describe problemas comunes de la vida cotidiana explicando cómo se procede para buscarles solución; conoce y caracteriza el pensamiento científico para plantearse y resolver problemas en la escuela y su cotidianidad.
- Identifica las unidades de medición que se ocupan en su entorno escolar, familiar y en su comunidad.
- Relaciona e interpreta las teorías sobre estructura de la materia, a partir de los modelos atómicos y de partículas y los fenómenos que les dieron origen.
- Experimenta e interpreta los modelos atómicos y de partículas al proponer hipótesis que expliquen los tres estados de la materia, sus propiedades físicas como la temperatura de fusión, ebullición, densidad, entre otros.

Calificación:

??>7 ??>15 Run Land Ragain to produce the table

(1) [10 puntos] Coloca los conceptos en el lugar que les corresponda en la imagen.

Sublimación Fusión
Ebullición Gaseoso
Sólido Solidificación
Deposición Líquido
Condensación



2 [10 puntos] Ordena los pasos del método 3 científico.	[10 puntos] Relaciona las magnitudes físicas fundamentales con su unidad de medida en el Sistema Internacional.	
(2a) Análisis de resultados	Cantidades Físicas Unidades SI	
(2b) Experimentación	(3a) Intensidad de la luz A. Segundo	
2c Comunicación de resultados	(3b) Masa B. Kelvin	
2d Teoría científica	3c Cantidad de sustancia C. Kilogramo	
2e Observación	3d Tiempo D. Ampere	
2f Ley científica	3e Corriente eléctrica E. Metro	
2g Planteamiento del problema	3f Longitud F. Candela	
2h Verificación de la hipótesis	3g Temperatura G. Mol	
2i Hipótesis		
4) [15 puntos] Señala si son verdaderas o falsas las siguientes frases:		
4a El conocimiento empírico se obtiene a trav del método científico y la experimentacio controlada. Verdadero Falso 4b El conocimiento empírico es subjetivo y pue variar entre diferentes individuos. Verdadero Falso 4c El conocimiento empírico usa el razonamien lógico. Verdadero Falso 4d El conocimiento empírico puede estar sujeto preferencias personales y limitaciones sensoriale preferencias personales y limitaciones sensoriale Verdadero Falso 4e El conocimiento empírico siempre es preciso objetivo. Verdadero Falso 4f La base del conocimiento empírico se basa en l experiencias del individuo. Verdadero Falso	on	
4g Las unidades derivadas resultan de combinar do más unidades fundamentales. □ Verdadero □ Falso	Los múltiplos del metro se utilizan para medir distancias y longitudes muy grandes. Urdadero Falso	

 \square Físico

☐ Químico

5 [10 puntos] Elige la respuesta correcta.		
5a Propuesta de una posible explicación del fenómeno.	5f Son materiales que permiten calor y electricidad.	la conducción de
 A. Observación B. Teoría científica C. Experimentación D. Hipótesis 	A. Materiales inorgánicosB. Materiales	C. Materiales tóxicos D. Materiales
5b Se trata de demostrar si la hipótesis es o no correcta mediante un experimento controlado. A. Hipótesis B. Observación C. Teoría científica D. Experimentación	metálicos Son materiales derivados del permoldeados para lograr distinto	
 Explicación de un fenómeno a partir de leyes científicas. A. Teoría científica B. Ley científica C. Análisis de resultados 	A. Materiales refractarios B. Materiales plásticos 5h) Es la cantidad de materia que	C. Materiales textiles D. Materiales metálicos.
D. Comunicación de resultados 5d El científico comparte los resultados de su investigación a la comunidad científica mediante tesis, artículos científicos o congresos. A. Comunicación de resultados	A. Masa B. Densidad	C. Volumen D. Materia
 B. Ley científica C. Análisis de resultados D. Teoría científica 	(5i) Es todo aquello que ocupa un A. Masa	lugar en espacio. C. Volumen
5e La hipótesis se confirma o se rechaza analizando los datos y la información obtenida en los experimentos.	B. Densidad	D. Materia
A. Ley científica B. Análisis de resultados	5j Es el espacio que ocupa un ob	jeto.
C. ExperimentaciónD. Observación	A. MasaB. Densidad	C. VolumenD. Materia
6 [10 puntos] Señala si los siguientes procesos son físic	os o químicos.	
6a Romper una hoja de papel. □ Físico □ Químico	6e Hornear un pastel de vainilla. ☐ Físico ☐ Químico	
6b Digerir los alimentos. □ Físico □ Químico	6f Apretar una lata de aluminio. □ Físico □ Químico	
6c Derretir una vela. □ Físico □ Químico	(6g) Derretir un cubo de hielo. ☐ Físico ☐ Químico	
(6d) Encender fuegos artificiales.	(6h) Cocinar un huevo estrellado.	

☐ Químico

☐ Físico

7 [10 puntos] Relaciona los elementos.

(7a) Número 50000 en notación científica. ____

10

7b Número 0.0000032 en notación científica. ____

B. 10^{-10} m

A. $5.772 \times 10^6 \text{ mK}$

7c) En notación científica es el número 6100000000000. ____

C. $8 \times 10^{-5} \text{ m}$

 $\overline{\text{7d}}$ En notación decimal es el número 7.8×10^{-4} . ____

D. 950000000

La masa de una ballena azul es de 150 000 kg. ¿Cuál es el valor en

(7e) Notación decimal del número 9.5×10^8 . ____

E. $8.64 \times 10^4 \text{ s}$

notación científica? ____

7g El tamaño de un átomo es una diezmilmillonésima de metro, ¿cómo
se escribe este número en notación científica? ____

F. 27

7h La masa de la Tierra es 5.972×10^{24} kg. Si la escribieras en notación decimal, ¿cuántos ceros tienes que agregar? ____

G. 6.1×10^{11}

7i El diámetro de un cabello es de 80 micrómetros. ¿Cuál es este número con notación científica y en metros? ____

H. 0.00078

7j) La distancia de la Tierra a Neptuno es de 4345 millones de km, ¿cuál es su número con notación científica y en centímetros? ____

I. 0.014 g

7k ¿Cuántos segundos tarda la Tierra en completar una rotación sobre su eje? ____

J. 5×10^4

71 Neptuno tarda 165 años en completar una vuelta alrededor del Sol, ¿a cuántos minutos equivalen, escrito en notación científica?

K. 21

7m La temperatura de la superficie del Sol es de 5772 K, ¿a cuántos mK equivalen? ____

L. $4.345 \times 10^{14} \text{ cm}$

7n La masa del Sol es 1.989×10^{30} kg, si lo escribieras en notación decimal, ¿cuántos ceros tendrías que agregar al número? ____

M. $1.5 \times 10^5 \text{ kg}$

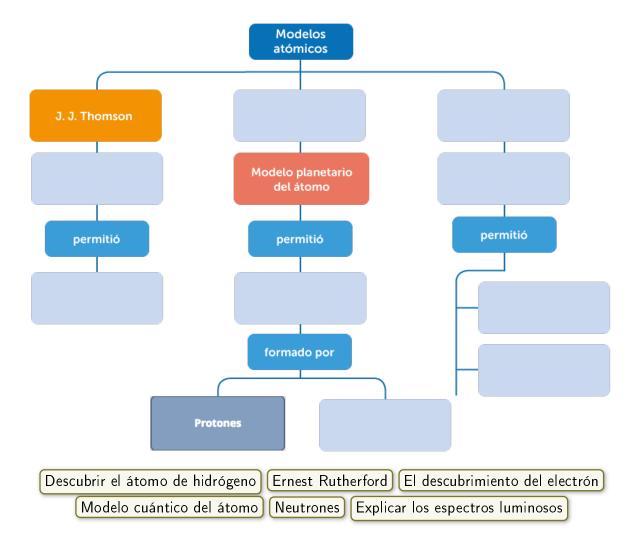
7ñ La masa promedio de una mosca es de 14 mg, ¿cuál es su valor en gramos?. ____

 \mathbb{N} . $8.672 \times 10^7 \text{ min}$

 \tilde{N} . 3.2×10^{-6}

- (8) [10 puntos] Elige la respuesta para cada pregunta.
 - 8a El punto de fusión del oro es 1 064 °C y la plata se funde a 1 234.93 K. ¿Cuál de los dos tiene una temperatura de fusión más elevada?
 - ☐ El oro ☐ La plata
 - 8b Mexicali, capital de Baja California, es la ciudad más calurosa de México. Debido a su ubicación de tipo desierto interior, las temperaturas alcanzan 40 °C. ¿A qué temperatura equivale esto en la escala Fahrenheit?
 - □ 72 °F □ 104 °F
 - 8c Rubén colocó un vaso con agua en el refrigerador y lo dejó ahí hasta que el agua sufrió un descenso de temperatura de 20.3 °C. ¿Cuál es el cambio de temperatura correspondiente en K?
 - □ 20.3 K □ 293.45 K

- Pedro se siente mal y decide ir al médico, éste le informa que su temperatura corporal es de 313.15 K. Pedro sabe que una persona tiene fiebre cuando su temperatura es superior a 37 °C. ¿Cuál es el estado de salud de Pedro?
 - ☐ Pedro tiene fiebre
 - ☐ Pedro no tiene fiebre
- Según la agencia científica de Naciones Unidas, la temperatura promedio en la superficie de la Tierra y de los océanos fue la más alta en el periodo de enero a octubre de 2014, al alcanzar 14.78 °C. ¿Cuál es la temperatura correspondiente en grados Fahrenheit?
 - □ 26.604 °F □ 58.604 °F
- (9) [10 puntos] Coloca los conceptos en el lugar que les corresponda en la imagen.



El descubrimiento del núcleo atómico Niels Bohr Modelo atómico del "panqué con pasas"

10 [5 puntos] Coloca los conceptos en el lugar que les corresponda en la imagen.

