



INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ



Proceso: GESTIÓN CURRICULAR

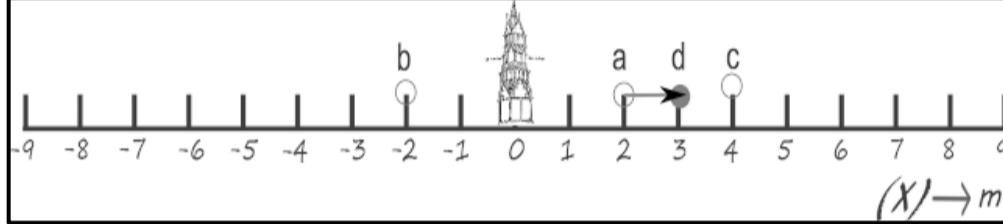
Código

Nombre del Documento: PLAN DE APOYO:RECUPERACIÓN Versión 01 Página 1 de 4

FECHA:	PERÍODO: DOS	GRADO: SÉPTIMO
ÁREAS: CIENCIAS NATURALES Y EDUCACIÓN AMBIENTAL		
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:		

En la imagen se muestra una partícula que se ha movido en tres ocasiones: al inicio (a) se encontraba a 2m de cero, luego se movió a -2 (b), luego se movió a 4 (c) y finalmente se posicionó en 3 (d).

- a. El desplazamiento de la partícula es: _____
- b. La distancia que recorrió la partícula es: _____



Observa con atención la imagen y resuelve los ejercicios

- a. Si viajas desde A a B, de B a C y desde C vuelves a A, entonces:

Tu recorrido = _____

Tu desplazamiento = _____

- b. Si viajas de A a B:

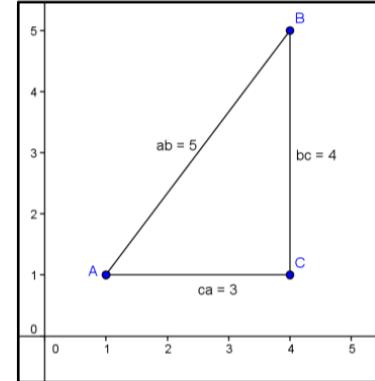
Tu recorrido = _____

Tu desplazamiento = _____

- c. Si viajas de A a B y de B a A:

Tu recorrido = _____

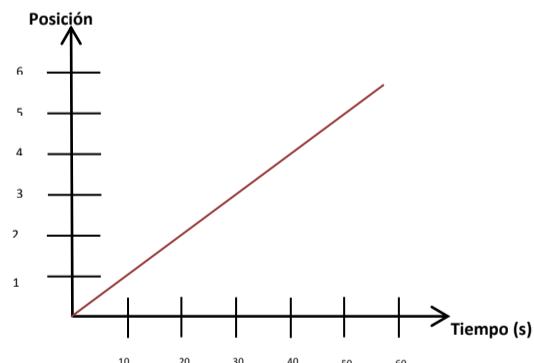
Tu desplazamiento = _____



Observa con atención la gráfica que relaciona la posición de un cuerpo y el tiempo y responde las preguntas.

- a. Cuando hayan transcurrido 100 segundos, la posición del cuerpo será: _____

Porque _____



- b. Elabora la respectiva tabla de datos

Posición (m)						
Tiempo (s)						

Hay una piedra colocada en la azotea de un edificio, a 20 metros del suelo.

- a. La energía que posee la piedra es: _____

Porque: _____

- b. Si esa piedra cae, cuando se encuentre a 5 m del suelo tendrá energía: _____

Porque _____

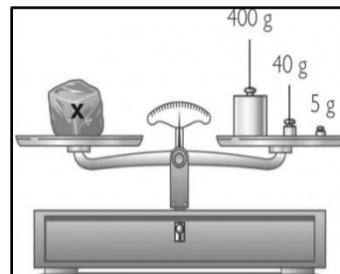
c. Cuando la piedra llegue al suelo su energía será: _____
Porque: _____

La masa de un cuerpo es la cantidad de materia que posee y se mide en kilogramos (Kg). Es una propiedad intrínseca de la materia, lo que significa que es invariable. Por otra parte, el peso es una fuerza que depende de la gravedad y su unidad de medida es el Newton (N). Para medir la masa de un cuerpo se utiliza la balanza; para medir su peso se utiliza el dinamómetro. Observa con atención la siguiente imagen y responde las preguntas.

A. El objeto que se muestra en la imagen es (balanza/dinamómetro):

B. Este objeto mide la masa de los cuerpos por (comparación/deformación)

C. La masa del objeto X expresado en gramos es _____ y en kilogramos es _____



El peso de un cuerpo depende tanto de su masa como de la gravedad. Si un cuerpo se encuentra ubicado en un lugar cuya gravedad es menor que la de la Tierra, entonces el peso de dicho cuerpo será (escoge sólo una opción).

A. Mayor que en la Tierra porque _____

B. Menor que en la Tierra porque _____

C. No tiene peso porque: _____

Observa la imagen que muestra el funcionamiento de un dinamómetro y responde las preguntas.

A. El dinamómetro sirve para medir (masa/peso) _____ de un cuerpo

B. La medida anterior se determina por _____ (comparación/deformación)

C. Si cada anillo representa 1N, entonces el cuerpo que aparece en la imagen pesa _____



En el siguiente enunciado hay varios errores. Descúbrelos y vuelve a escribirlo correctamente.

"En el espacio, los cuerpos no tienen masa y su peso no cambia. Esto se debe a que en el espacio la gravedad es mucho mayor que en la Tierra y por lo tanto, los cuerpos tienden a deformarse por este hecho."

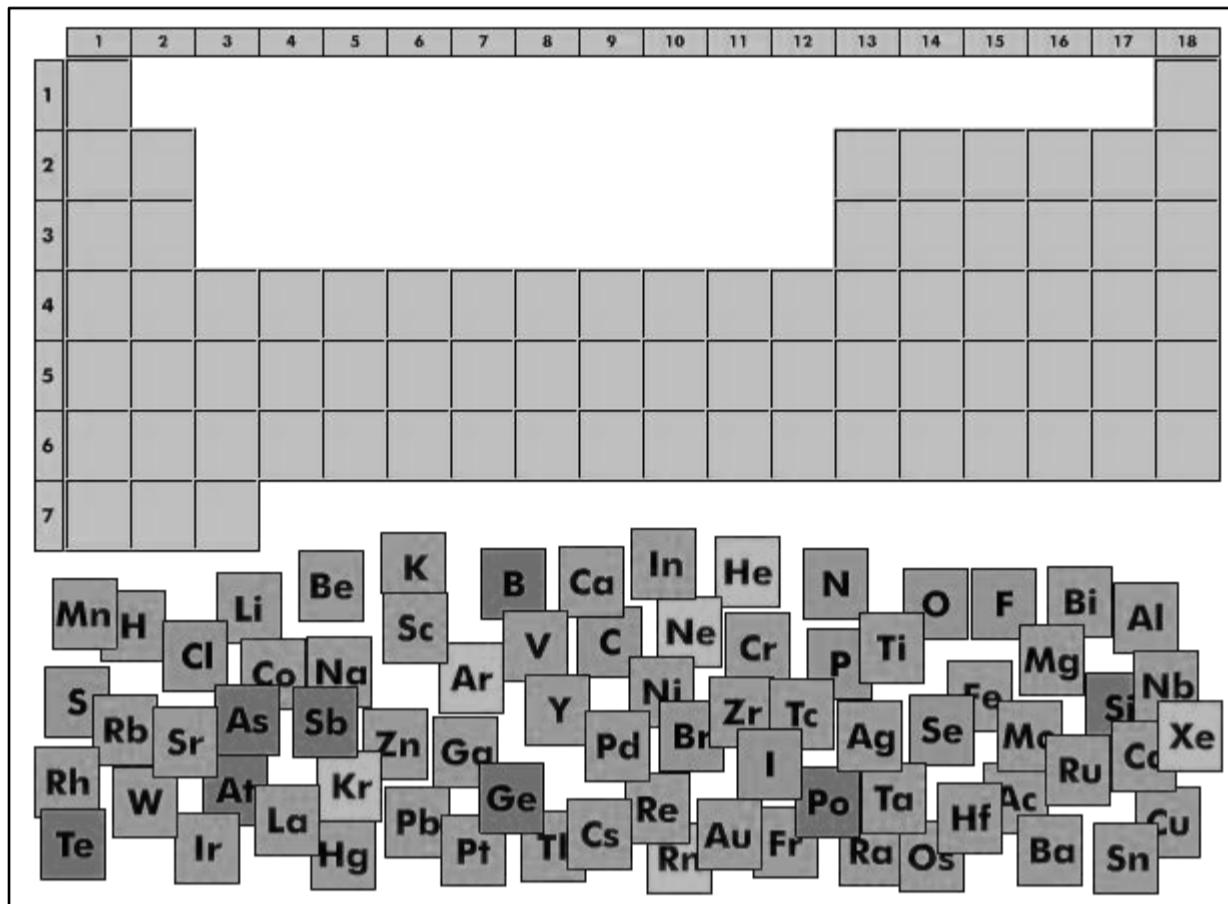
Puzzle de tabla periódica

Ubica en la tabla periódica los elementos que aparecen. Pinta de color amarillo los metales, de color rojo los no metales y de color azul los gases reales; encierra en un círculo los sólidos, en un cuadrado los líquidos y en un triángulo los gaseosos. En una hoja adicional, tamaño oficio sin línea, con márgenes a 2 cm completa la siguiente tabla. Incluye la bibliografía y/o la web grafía. Observa el ejemplo:

NOMBRE	E.F.	CRTR	Z	N	ISTP.	M.A.	TºE.	Tº F.	C.E.	D	R.A.
Hidrógeno	Gas	No metal	1	2	3	1.008u	20,27K	14,02K	1s ¹	0,089g/cm ³	53pm

CONVENCIONES

NOMBRE	Nombre del elemento según la tabla periódica.	M.A.	Masa atómica.
E.F	Estado físico natural.	TºE	Temperatura de ebullición (en grados Kelvin).
CRTR	Carácter: metal o no metal.	TºF	Temperatura de fusión (en grados Kelvin).
Z	Número Atómico.	C.E.	Configuración electrónica del último nivel.
N	Número de masa atómica.	D	Densidad.
ISTP	Isótopos naturales (cantidad).	R.A.	Radio Atómico.



La distribución electrónica de un elemento A termina en $3p^5$. Otro elemento B se ubica en el grupo IIIA, y en el periodo 3 un tercer elemento C posee un protón más que el gas noble del periodo 2.

Ordena los elementos **A**, **B** y **C** de menor a mayor tamaño atómico.

Ordénalos de mayor a menor energía de ionización.

Ordénalos de mayor a menor electronegatividad.

Considera la siguiente tabla periódica abreviada, en la cual se han representado los elementos con símbolos ficticios y responde las preguntas.

	IA	IIA		IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA
P 2	A	C	-----	G	E	D	F	B
P3	J	X	-----	Y	M	R	L	W

Para el período 3, el orden de menor a mayor tamaño atómico es:

Para el período 2, el orden de mayor a menor energía de ionización es:

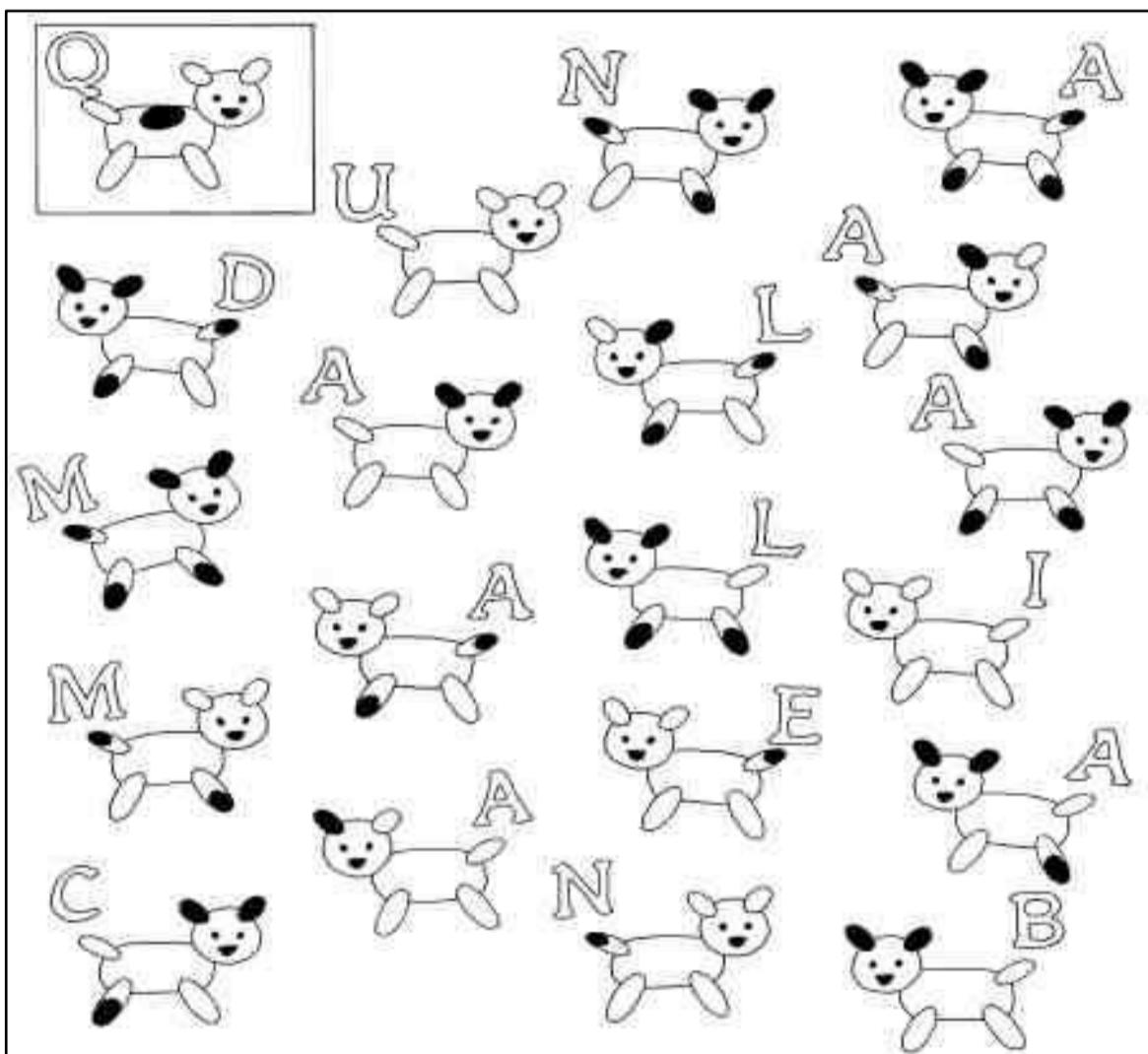
El elemento más electronegativo es _____ y el menos electronegativo es _____

Los elementos que poseen 5 electrones en su nivel más externo son:

Los elementos cuya configuración electrónica termina es s^2 son_____ y en $s^2 p^4$ son_____

El elemento que ocupa ocho orbitales en su distribución electrónica es _____

Desarrolla tu atención y percepción



Partiendo del perrito 1 (en el recuadro), encuentra el que se diferencia de él en un solo detalle (manchas o posición) y ponle el número 2. Luego, busca el que se diferencia de éste en un solo detalle y ponle el número 3, y así sucesivamente. Ya están resueltos los tres primeros. Después, coloca las letras correspondientes a cada número en las casillas de abajo y descubre la frase oculta.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Q	U	I																	

REVISADO:	FECHA:	VALORACIÓN:
-----------	--------	-------------