

ACTIVIDADES 2da Etapa Cerrando Brechas – QUÍMICA

Nombre del Alumno: _____ Grado y Grupo: 3D Fecha: _____

Nota: Imprime las 5 actividades o bien cópialas en tu cuaderno para ser revisadas por el docente.

I. ORDENA LA LÍNEA DEL TIEMPO

Instrucción: Ordena cronológicamente los siguientes sucesos históricos colocando los números del **1 (más antiguo)** al **5 (más reciente)** dentro del paréntesis.

- () Teoría Atómica: Dalton propone que la materia está compuesta de átomos.
 - () Descubrimiento del Fuego: El hombre prehistórico transforma la materia con calor.
 - () Tabla Periódica: Mendeléyev organiza los elementos según sus propiedades.
 - () Alquimia: La época de la búsqueda de la piedra filosofal.
 - () Química Moderna: Lavoisier y la Ley de Conservación de la Materia.
-

II. DIVISIONES DE LA QUÍMICA: SOPA DE LETRAS

Instrucción: Encuentra en la sopa de letras las **5 ramas** de la química que completan las oraciones de abajo.

1. Estudia los compuestos del carbono: _____
2. Estudia la composición química de los seres vivos:

3. Estudia minerales y compuestos sin enlaces C-H:

4. Analiza la cantidad y cualidad de las sustancias:

5. Estudia la física aplicada a las reacciones químicas: FISICOQUIM
(abreviado en la sopa).

Q	W	E	R	T	Y	U	I	O	P
O	R	G	A	N	I	C	A	A	S
D	F	G	H	J	K	L	Ñ	N	Z
I	N	O	R	G	A	N	I	C	A
X	C	V	B	N	M	Q	W	A	E
B	I	O	Q	U	I	M	I	C	A
R	T	Y	U	I	O	P	A	L	S
F	I	S	I	C	O	Q	U	I	M
A	N	A	L	I	T	I	C	A	D

III. MÉTODO CIENTÍFICO: RELACIONA LAS COLUMNAS

Instrucción: Une con una línea o escribe la letra correspondiente dentro del paréntesis para relacionar el ejemplo con la etapa del método científico.

Ejemplo Práctico	Etapa
1. "Mi computadora no enciende". (_)	A. Experimentación
2. "Creo que la batería está desconectada". (_)	B. Conclusión
3. Abro la computadora y reviso los cables. (_)	C. Observación
4. Los cables estaban bien, pero el botón fallaba. (_)	D. Hipótesis
5. "El problema no era la batería, era el botón". (_)	E. Análisis de Resultados

IV. PROPIEDADES DE LA MATERIA

Instrucción: Escribe en la línea si la definición corresponde a: **Masa, Volumen, Maleabilidad, Ductilidad o Punto de Ebullición.**

1. Capacidad de hacerse láminas delgadas (ej. papel aluminio): _____
2. Cantidad de materia que posee un cuerpo: _____
3. Temperatura en la que un líquido pasa a gas: _____
4. Espacio que ocupa un cuerpo en el universo: _____
5. Capacidad de formar hilos o alambres (ej. cobre): _____

V. RETO DE DENSIDADES

Instrucción: Utiliza la fórmula de densidad: $D = \frac{m}{v}$

Calcula el valor faltante y determina si el objeto flotaría en agua (considera que la densidad del agua es 1 g/cm³). *Si la densidad es menor a 1, flota.*

Material	Masa (g)	Volumen (cm ³)	Densidad (g/cm ³)	¿Flota en agua? (Sí/No)
Trozo de Madera	50 g	100 cm ³	_____	_____
Moneda de Metal	20 g	2 cm ³	_____	_____
Aceite	45 g	50 cm ³	_____	_____