

INSTRUCCIONES: Responde el taller en el cuaderno de química. Buena organización
 Establece diferencia entre los siguientes conceptos.

Elemento Compuesto
 Numero atómico Masa atómica
 Atomo Molécula
 Mezcla Sustancias puras

Consulta sobre los isótopos. Escribe ejemplos.

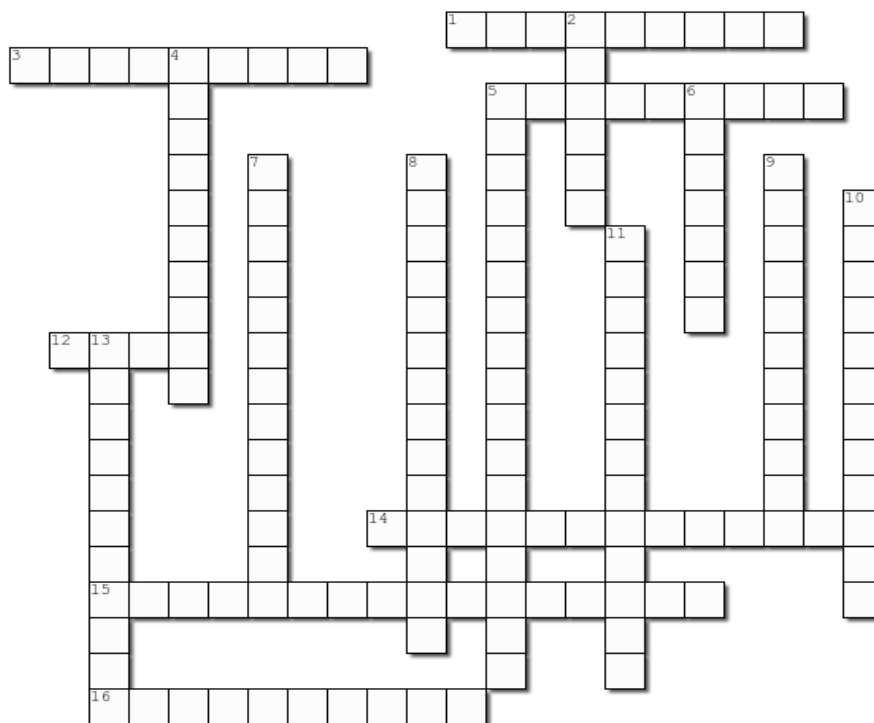
Clasifique los materiales de la lista en las siguientes categorías: elemento (E), compuesto (C), solución (S), mezcla (M).

Sustancias	Elementos (E)	Compuesto (C)	Solución (S)	Mezcla (MHo)	Mezcla (MHe)
Hierro					
Agua					
Aceite y agua					
Sal					
Aire					
Calcio					
Alcohol					
Pintura					
Vino					
Vinagre					
Aceite y leche					

Consulte algunos metodos de separación de mezclas: explicar en que consiste, dar ejemplos.

PROPIEDADES DE LA MATERIA

Lee cada una de las definiciones que aparecen abajo. Luego encuentra en el crucigrama el número que corresponde a cada una de ellas.



Horizontal

1. Es todo proceso por el cual un átomo o ión cede electrones
3. Resistencia que opone la materia para ser fragmentada o dividida
5. La materia tiene espacios vacíos
12. Es el resultado de la fuerza de atracción que la Tierra ejerce sobre todos los cuerpos
14. Propiedad de la materia que le permite dividirse en partes más pequeñas
15. Un cuerpo no puede ocupar el espacio de otro al mismo tiempo
16. Propiedad de algunos metales de formar hilos.

Vertical

2. Es la resistencia que pone un material al ser rayado
4. Es todo proceso de oxidación rápida que se produce con desprendimiento de calor y, algunas veces
5. Temperatura a la que una sustancia hierve
6. Es la tendencia que tienen todos los cuerpos a mantener su estado de reposo o movimiento a menos que una fuerza actúe sobre e
7. Temperatura a la que un sólido pasa a estado líquido
8. Aquellas que se perciben con los órganos de los sentidos: vista, tacto, oído, gusto y olfato.
9. Propiedad de algunas sustancias de disolverse en otras.
10. Propiedad de algunos metales de dejarse transformar en láminas
11. Es la propiedad física que presentan algunas sustancias al conducir electricidad y calor
13. Propiedad de estirarse y volver a su estado original

Con la ayuda de la tabla periódica escribe el nombre, símbolo, punto de fusión, punto de ebullición densidad de 5 elementos químicos.

ÁREA: Ciencias Naturales

ASIGNATURA: Química

DOCENTE: Yuly Rentería Cuesta. GRADO: _____ FECHA: _____

INSTRUCCIONES: Responder el taller en el cuaderno de química.

TEMA: LOS ELEMENTOS EN LA TABLA PERIÓDICA.

1. Escribe breve historia de la tabla periódica
2. Complete la siguiente información con ayuda de la tabla periódica

NOMBRE DEL ELEMENTO	SIMBOLO	NUMERO ATOMICO (Z)	PESO -MASA ATOMICO (A)	NUMERO DE PROTONES (P ⁺)	GRUPO	PERIODO
HIDROGENO						
FOSFORO						
COBRE						
MERCURIO						
NIQUEL						
FLUOR						
ORO						
XENON						
BROMO						
POTASIO						
CALCIO	Ca	20	40	20	IIA	4

3. Realiza una consulta breve sobre la historia de la tabla periódica.
 4. Realiza un cuadro comparativo indicando las diferencias que hay entre:
 - a. Periodos y grupos. Escribe el nombre de las familias o grupos
 - b. Metales y no metales
 5. Consultar cuales son los elementos más abundantes en los seres vivos, tierra y universo.
- Realiza el dibujo de la tabla periódica y pinta de rojo los elementos representativos, de verde los elementos de transición, azul los lantánidos y amarillo los actínidos (tierras raras).

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1																		
2																		
3																		
4																		
5																		
6																		
7																		
6																		
7																		

La tabla periódica está dividida en 4 bloques que son: s, p, d, f. Están ubicados en el orden s, d, p, de izquierda a derecha y f es la serie de los Actínidos y Lantánidos.

Dibuja un croquis de la tabla periódica e identifica los bloques s, p, d, f

- Bloque s; grupos IA, IIA Pintar de azul
- Bloque d; grupos IIIB al IIB pintar de rojo
- Bloque p; grupos IIIA al VIIIA pintar de amarillo
- Bloque f; serie Actínidos y lantánidos pintar de verde