

Nombre:



BIMESTRAL TERCER PERIODO

AREA: CIENCIAS NATURALES

GRADO CUARTO

1. Completa las oraciones con las palabras claves

Volumen- kilogramos- materia- masa- litros- espacio

- a. La materia es todo aquello que tiene una \_\_\_\_\_ y un \_\_\_\_\_ y ocupan un espacio.
- b. La masa es la cantidad de \_\_\_\_\_ que tiene un cuerpo y se mide en \_\_\_\_\_
- c. El volumen es el \_\_\_\_\_ que ocupa un cuerpo y se mide en \_\_\_\_\_

2. Enumera del 1 al 6 según las propiedades de la materia

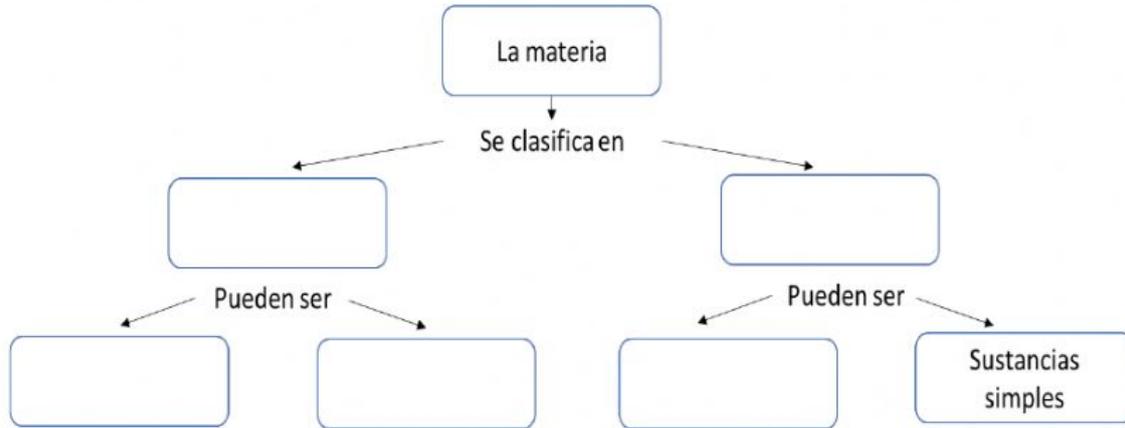
a. Clasificalos por su volumen



b. Clasificalos por su masa



### 3. Completa el mapa conceptual



### 4. Observa la tabla periódica y nombra tres elementos y responde

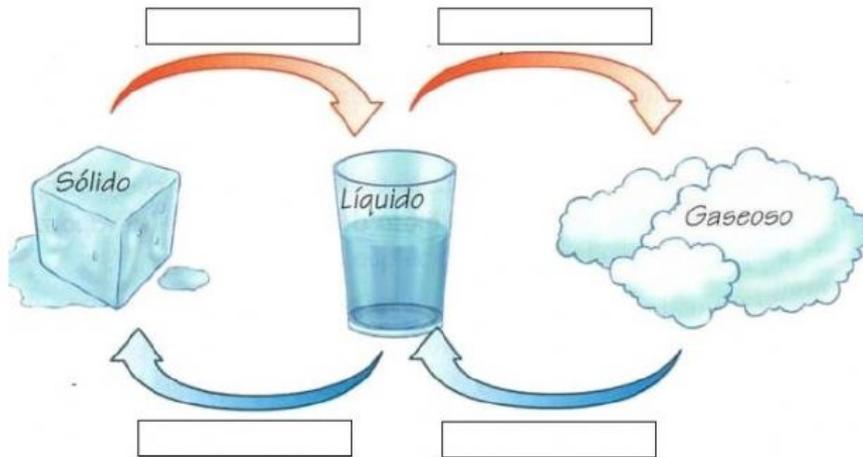
1 H 1.008																	2 He 4.003																														
3 Li 6.941	4 Be 9.012											5 B 10.811	6 C 12.011	7 N 14.007	8 O 15.999	9 F 18.998	10 Ne 20.180																														
11 Na 22.990	12 Mg 24.305											13 Al 26.982	14 Si 28.086	15 P 30.974	16 S 32.06	17 Cl 35.45	18 Ar 39.948																														
19 K 39.098	20 Ca 40.078	21 Sc 44.956	22 Ti 47.88	23 V 50.942	24 Cr 52.00	25 Mn 54.938	26 Fe 55.845	27 Co 58.933	28 Ni 58.69	29 Cu 63.546	30 Zn 65.38	31 Ga 69.723	32 Ge 72.64	33 As 74.922	34 Se 78.96	35 Br 79.904	36 Kr 83.80																														
37 Rb 85.468	38 Sr 87.62	39 Y 88.906	40 Zr 91.224	41 Nb 92.906	42 Mo 95.94	43 Tc 98.906	44 Ru 101.07	45 Rh 101.07	46 Pd 106.36	47 Ag 107.868	48 Cd 112.411	49 In 114.818	50 Sn 118.710	51 Sb 121.757	52 Te 127.6	53 I 126.905	54 Xe 131.29																														
55 Cs 132.905	56 Ba 137.327	57-71 La-Lu	72 Hf 178.49	73 Ta 180.948	74 W 183.84	75 Re 186.207	76 Os 190.23	77 Ir 192.222	78 Pt 195.084	79 Au 196.967	80 Hg 200.59	81 Tl 204.38	82 Pb 207.2	83 Bi 208.98	84 Po 209	85 At 210	86 Rn 222																														
87 Fr 223	88 Ra 226	89-103 Ac-Lr	104 Rf 261	105 Db 262	106 Sg 263	107 Bh 264	108 Hs 265	109 Mt 266	110 Ds 271	111 Rg 272	112 Cn 277	113 Nh 278	114 Fl 285	115 Mc 286	116 Lv 293	117 Ts 294	118 Og 294																														
<table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <td>57 La 138.905</td> <td>58 Ce 140.12</td> <td>59 Pr 140.908</td> <td>60 Nd 144.24</td> <td>61 Pm 144.913</td> <td>62 Sm 150.36</td> <td>63 Eu 151.964</td> <td>64 Gd 157.25</td> <td>65 Tb 158.925</td> <td>66 Dy 162.50</td> <td>67 Ho 164.930</td> <td>68 Er 167.259</td> <td>69 Tm 168.930</td> <td>70 Yb 173.054</td> <td>71 Lu 174.967</td> </tr> <tr> <td>89 Ac 227</td> <td>90 Th 232.038</td> <td>91 Pa 231.036</td> <td>92 U 238.029</td> <td>93 Np 237.048</td> <td>94 Pu 244.064</td> <td>95 Am 243.061</td> <td>96 Cm 247.070</td> <td>97 Bk 247.070</td> <td>98 Cf 251.08</td> <td>99 Es 252.083</td> <td>100 Fm 257.10</td> <td>101 Md 258.10</td> <td>102 No 259.10</td> <td>103 Lr 260.10</td> </tr> </table>																		57 La 138.905	58 Ce 140.12	59 Pr 140.908	60 Nd 144.24	61 Pm 144.913	62 Sm 150.36	63 Eu 151.964	64 Gd 157.25	65 Tb 158.925	66 Dy 162.50	67 Ho 164.930	68 Er 167.259	69 Tm 168.930	70 Yb 173.054	71 Lu 174.967	89 Ac 227	90 Th 232.038	91 Pa 231.036	92 U 238.029	93 Np 237.048	94 Pu 244.064	95 Am 243.061	96 Cm 247.070	97 Bk 247.070	98 Cf 251.08	99 Es 252.083	100 Fm 257.10	101 Md 258.10	102 No 259.10	103 Lr 260.10
57 La 138.905	58 Ce 140.12	59 Pr 140.908	60 Nd 144.24	61 Pm 144.913	62 Sm 150.36	63 Eu 151.964	64 Gd 157.25	65 Tb 158.925	66 Dy 162.50	67 Ho 164.930	68 Er 167.259	69 Tm 168.930	70 Yb 173.054	71 Lu 174.967																																	
89 Ac 227	90 Th 232.038	91 Pa 231.036	92 U 238.029	93 Np 237.048	94 Pu 244.064	95 Am 243.061	96 Cm 247.070	97 Bk 247.070	98 Cf 251.08	99 Es 252.083	100 Fm 257.10	101 Md 258.10	102 No 259.10	103 Lr 260.10																																	

a. \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_ y \_\_\_\_\_

b. Los elementos de la tabla periódica son: \_\_\_\_\_

c. Porque: \_\_\_\_\_

5. Completa los cambios de estado y arrastra las palabras según corresponda.



Romper

Combustión

Oxidación

Globo inflado

Bicarbonato  
+ vinagre

Ropa mojada

Cambio físico	Cambio químico



6. Marca con una X el tipo de mezcla que es y su método de separación según corresponda.

Objetos	Mezcla Homogénea	Mezcla Heterogénea	Método de separación
limonada			
Agua y sal			
Agua y arena			
Ensalada de frutas			

7. Escribe si es verdadero o falso, justifique las falsas.

a. La luz es una energía que hace visible los objetos:

---

---

b. La reflexión es un tipo de energía donde la luz se desvía:

---

---

c. Los objetos no luminosos son como la lámpara:

---

---

d. Los objetos luminosos son aquellos que pueden ser natural o artificial.

---

---



e. La refracción es un tipo de energía que no pasa los objetos:

---

---

---

8. Relaciona el concepto con su definición

luz	Luz elaborada por los humanos
Artificial	Deja pasar la luz de una lado a otro
No luminoso	Visible al ojo humano
Transparente	No emiten luz propia