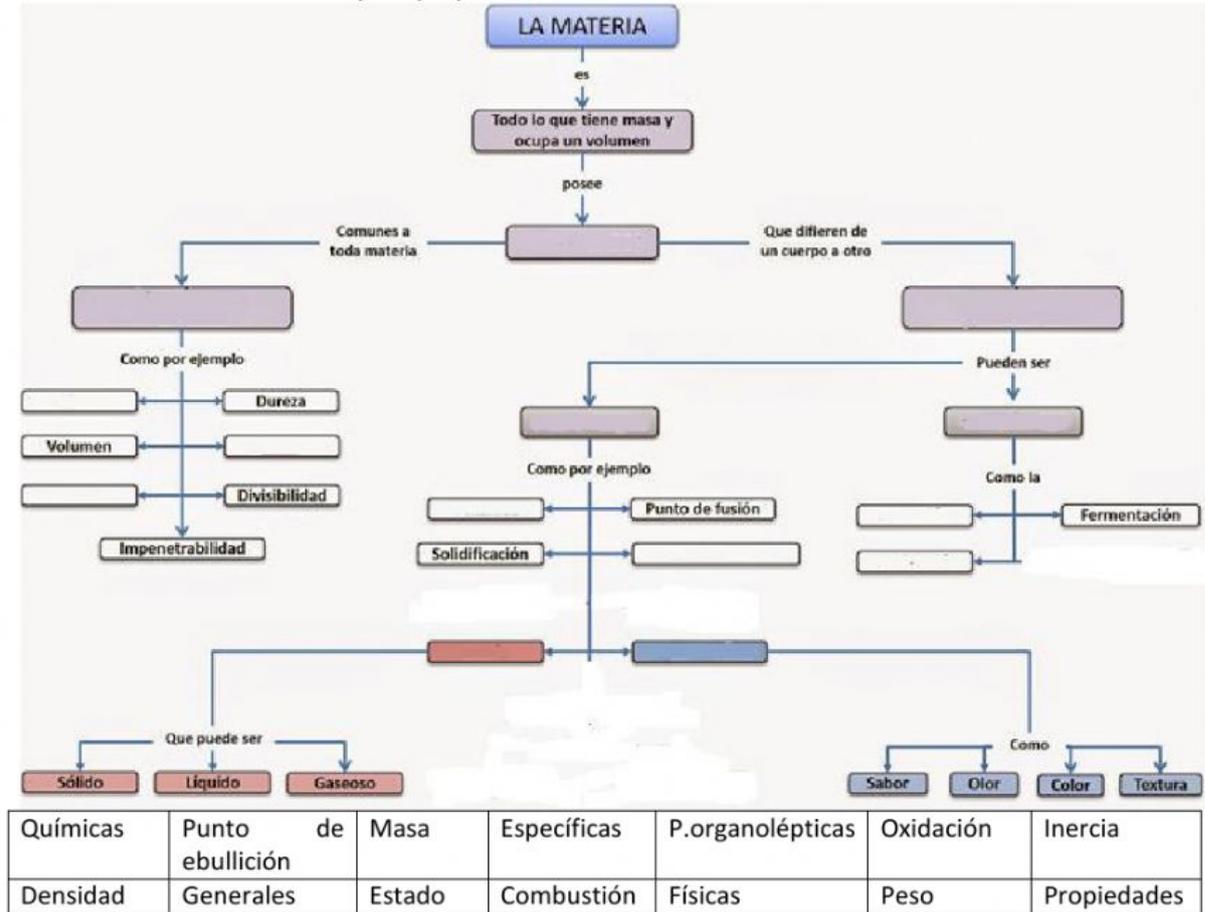


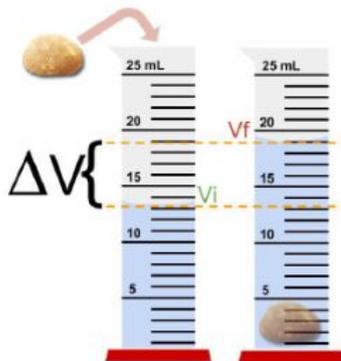


**TEMA: MATERIA Y PROPIEDADES**

1. Observa el siguiente mapa conceptual y arrastra las palabras según corresponda, con base en tus conocimientos sobre materia y sus propiedades:



2. Observa la ilustración y calcula el volumen del cuerpo sólido



3. Sabiendo que el peso se calcula multiplicando el valor de la masa X Fuerza de gravedad (9,8m/s<sup>2</sup>).

La masa de un niño es de 25 Km, ¿Cuál es su peso?

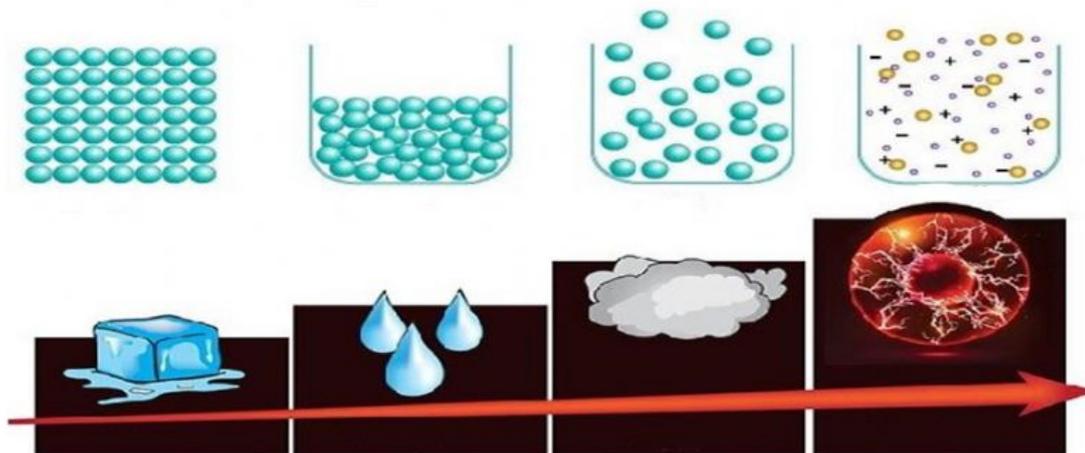
- A. 25 N
- B. 2500N
- C. 245N
- D. 245 Km



4. La **densidad** es la relación que existe entre la masa de una sustancia y su volumen, se calcula dividiendo el valor de la masa por el volumen. Completa el cuadro teniendo en cuenta que:  $d=m/v$   $m= d \times v$  y  $V= m/d$

	MASA(g)	VOLUMEN(cm <sup>3</sup> )	DENSIDAD(g/cm <sup>3</sup> )
Hielo	184	<input type="text"/>	0,92
Poliestireno expandido	10	1000	<input type="text"/>
Vidrio	<input type="text"/>	50	2,60
Agua de mar	510	<input type="text"/>	1,02

5. Une con una línea según corresponda:

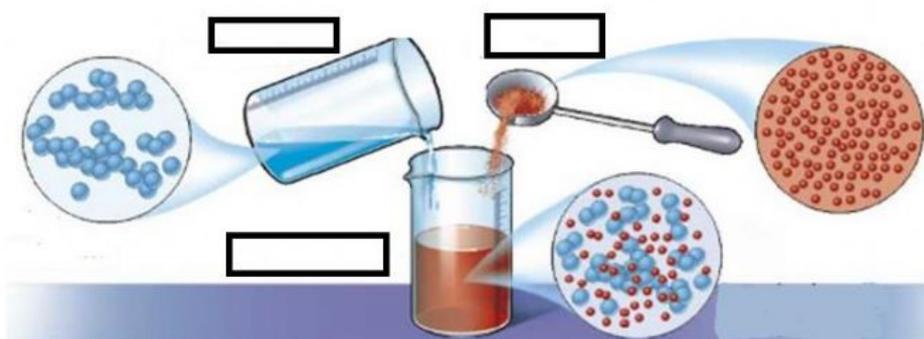


PLASMA	LÍQUIDO	SOLIDO	GASEOSO
--------	---------	--------	---------

6. Observa los valores de punto de fusión y ebullición de las siguientes sustancias y escribe el estado (sólido, líquido o gaseoso) en el que se encuentran las sustancias resaltadas, si la temperatura es de 20 °C

Sustancia	Punto de fusión (°C)	Punto de ebullición (°C)
Helio	-272	-269
Hidrógeno	-259	-253
Oxígeno	-218	-183
Nitrógeno	-210	-196
Dióxido de carbono	-78	-57
Alcohol (etanol)	-114	78
Mercurio	-38'36	357
Agua	0	100
Azúcar (sacarosa)	186	Descompone a 186
Estaño	232	2603

7. Arrastra las palabras según corresponda

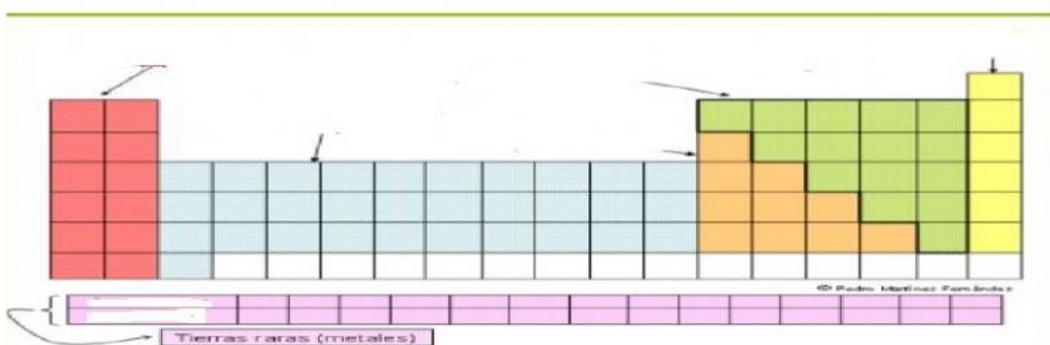


SOLUTO  
DISOLVENTE  
DISOLUCIÓN

**TEMA: TABLA PERIÓDICA**

8. Arrastra los nombres de los grupos más representativos de la tabla periódica según corresponda

**Estructura de la tabla periódica**



Gases nobles	Metales alcalinos y alcalinotérreos	No metales
Metales de transición	Lantánidos y Actínidos	Semimetales

9. Relaciona las propiedades con el grupo que mejor los represente:

Propiedades		Metales	No Metales	Semimetales	Gases nobles
A	Son semiconductores y no suelen encontrarse en la naturaleza en forma elemental.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
B	La mayoría tienen alto punto de fusión, conducen bien el calor y la electricidad, casi todos son sólidos a temperatura ambiente.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
C	Son los elementos más estables y no suelen combinarse con otros elementos para formar compuestos.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
D	Forman moléculas diatómicas, son malos conductores de la electricidad, casi todos son gases a temperatura ambiente.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

**TEMA: MASA MOLAR Y ENLACE QUÍMICO**

10. Completa la tabla

Compuesto	Diferencia de electronegatividad	Tipo de Enlace	Masa molecular o molar
CO			
HF			

