



NAME:

LEVEL: 1º ESO A

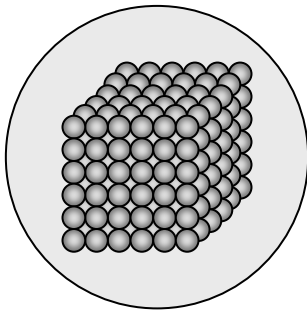
1º Properties of the three states of material. Las propiedades de los tres estados de la materia.

Complete the properties of the three states of material on the next table.
Completa las propiedades de los tres estados de la materia en la siguiente tabla.

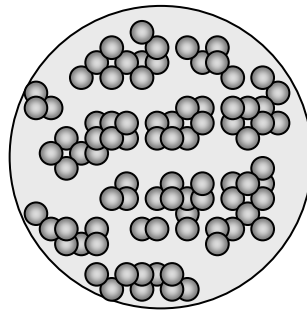
	Mass Masa	Form Forma	Volume Volumen
Solid Sólido	Fixed Fija		
Liquid Líquido		Variable Variable	
Gas Gas			

2º Kinetic Theory. Teoría Cinética.

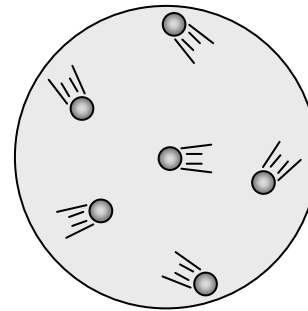
A) Look at these pictures and indicate which the solid, the liquid and the gas are.
Observa estos dibujos e indica cuales son el sólido, el líquido y el gas.



1	
---	--



2	
---	--



3	
---	--

B) Relate the next properties with their state.
Relaciona las siguientes propiedades con su estado.

All the particles are always in the right order
Todas las partículas están siempre bien ordenadas

The particles are united strongly
Las partículas están fuertemente unidas

The particles form a crystalline structure
Las partículas forman una estructura cristalina

The particles vibrate, but they don't move
Las partículas vibran, pero no se mueven

The particles are united in small groups
Las partículas están unidas en pequeños grupos

These groups can move from one to the other
Estos grupos pueden moverse uno sobre otros

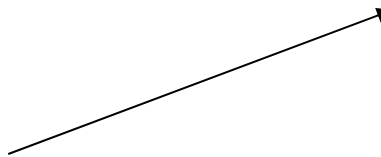
The particles are free, they aren't united
Las partículas están libres, no están unidas

The particles move in all directions arbitrarily
Las partículas se mueven en todas las direcciones arbitrariamente

SOLID
SÓLIDO

LIQUID
LÍQUIDO

GAS
GAS

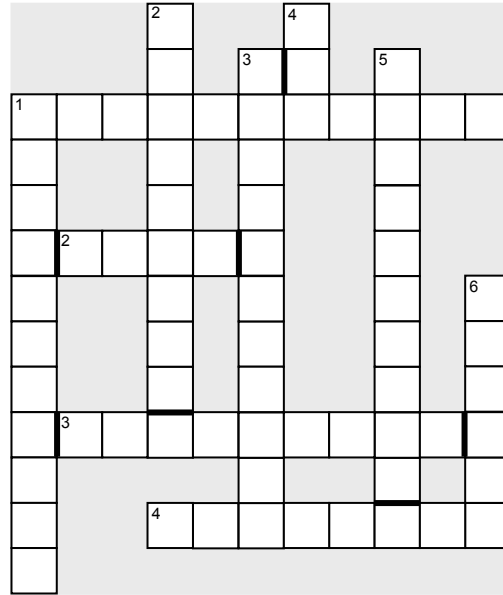




3° Crossword. Crucigrama

Across

- 1 When a gas reduces its volume.
Cuando un gas reduce su volumen.
- 2 Quantity of mater. Cantidad de materia.
- 3 When a gas occupies all the volume.
Cuando un gas ocupa todo el volumen.
- 4 Force produced by the gas on the surface.
Fuerza ejercida por el gas sobre la superficie.



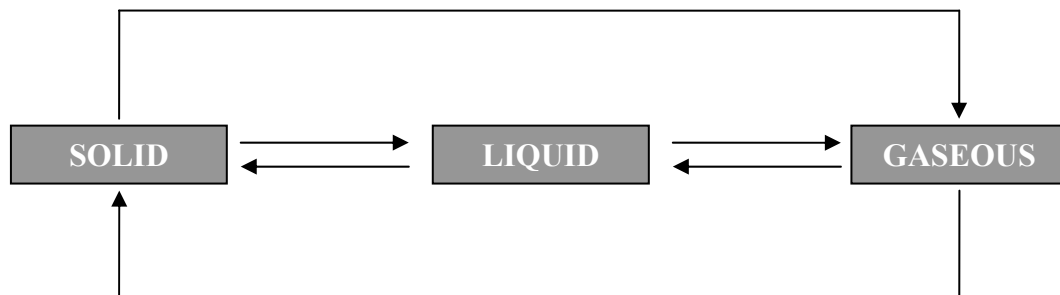
Down

- 1 The temperature decreases and the volume is reduced. La temperatura baja y el volumen se reduce.
- 2 When a gas increases its volume. Cuando un gas aumenta su volumen.
- 3 Property of material measured by a thermometer. Propiedad de la material medida con un termómetro
- 4 State of material. Estado de la materia.
- 5 The temperature increases and volume increases. La temperatura sube y el volumen aumenta.
- 6 Space occupied by a solid, a liquid or a gas. Espacio ocupado por un sólido, un liquido o un gas.

4° Changes of state. Cambios de estado.

Complete the next picture with the changes of states: fusion, solidification, vaporization, condensation, sublimation.

Completa el siguiente cuadro con los cambios de estado: fusión, solidificación, vaporización, condensación, sublimación.





5° Fusion point and Boiling point.

Look at the table and answer the questions with “yes, it is” or “no, it isn’t”.

SUSTANCE	FUSION POINT (°C)	BOILING POINT (°C)
OXYGEN (OXÍGENO)	-218.6	-182.8
WATER (AGUA)	0	100
IRON (HIERRO)	1539	3000

- Is the water solid at 25 °C? **No, it isn't.**
- Is the water liquid at 0 °C?
- Is the water solid at 0 °C?
- Is the iron solid at a temperature higher than 1539 °C?
- Is the iron solid at a temperature lower than 1539 °C?
- Is the oxygen a gas at -200 °C?
- Is the boiling point of water lower than the boiling point of oxygen?
- Is the fusion point of water higher than the fusion point of iron?

SCIENTIFIC VOCABULARY

Boiling point	Punto de ebullición	Group	Grupo	Solidification	Solidificación
°C, degree Celsius	Grado Celsius	High	Alta	Space	Espacio
Change	Cambio	Iron	Hierro	Surface	Superficie
Condensation	Condensación	Kinetic Theory	Teoría Cinética	State of material	Estado de la materia
Direction	Dirección	Liquid	Líquido	Sublimation	Sublimación
Force	Fuerza	Low	Bajo	Temperature	Temperatura
Form	Forma	Mass	Masa	Thermometer	Termómetro
Fusion	Fusión	Measure (to)	Medir	Vaporization	Vaporización
Fusion point	Punto de fusión	Particle	Partícula	Volume	Volumen
Gas	Gas	Oxygen	Oxígeno	Water	Agua
Gaseous	Gaseoso	Solid	Sólido		