TRABAJO FISICO QUIMICA 2DO AÑO-2022

1. Indicar con letra MAYUSCULA si estas afirmaciones son verdaderas (V) o falsas (F)

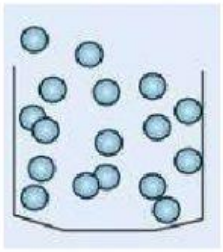
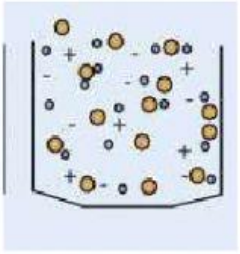
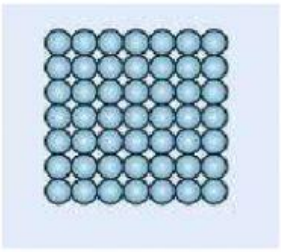
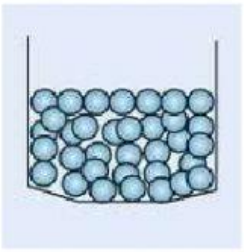
- Los materiales líquidos siempre conservan una forma definida.
- Para pasar del estado líquido al sólido es necesario entregar energía en forma de calor, es decir, se debe calentar el material.
- Existen materiales que no ocupan lugar en el espacio.
- Todos los cambios de estados que puede sufrir un material son regresivos.

2. Completen con una cruz la siguiente tabla de las características de los estados de agregación.

PROPIEDADES	SOLIDOS	LIQUIDOS	GASES
Volumen propio			
Con forma propia			
Pueden comprimirse			
Son fluidos			
Dureza			
Flexibilidad			

LIVEWORKSHEETS

3. Los siguientes esquemas representan la disposición de las moléculas en los 4 estados de agregación de la materia. Señale en cada casillero cual corresponde al estado sólido, liquido, gaseoso y plasma.

SOLIDO LIQUIDO GASEOSO PLASMA

4. Elige la opción correcta, para un material solido

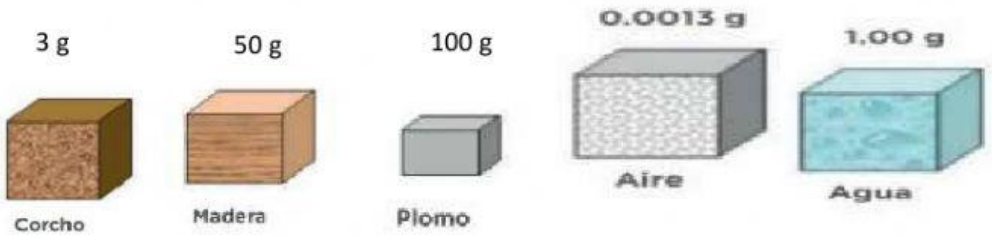
	Volumen constante y forma variable.
	Predominio de las fuerzas de atracción.
	Forma y volumen constante.
	Presión sobre las paredes del recipiente.
	Volumen y formas variables.
	Cuando están encerrados en un recipiente se los puede comprimir.
	Fluyen y se derraman.
	Movimiento vibratorio de las moléculas en un punto fijo.

5. Escriba con "MAYUSCULA" los nombres de los cambios de estados que suceden en cada caso:

- De agua líquida a vapor de agua
- De cobre solido a cobre liquido
- De oxigeno gaseoso a oxigeno liquido
- De azufre líquido a azufre gaseoso

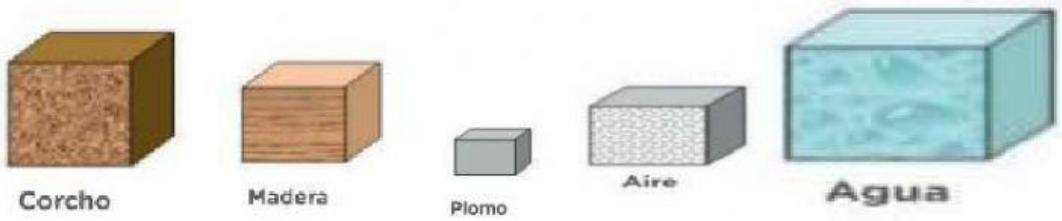
LIVEWORKSHEETS

6. Ordena los materiales de acuerdo a su masa, de menor a mayor.



¿La densidad de los materiales del punto 6 sera igual o diferente?

Ordena los materiales de acuerdo a su volumen de menor a mayor



¿La densidad en esos materiales del punto 8 sera igual o diferente si poseen la misma masa y diferente volumen?

LIVEWORKSHEETS