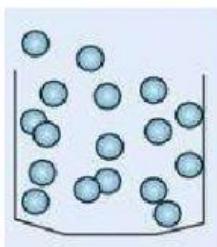


TRABAJO FISICO QUIMICA 2DO AÑO-2022

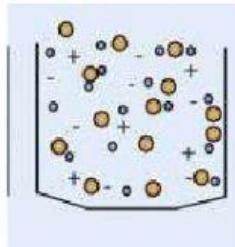
1. Indicar con letra MAYUSCULA si estas afirmaciones son verdaderas (V) o falsas (F)
 - Los materiales líquidos siempre conservan una forma definida.
 - Para pasar del estado líquido al sólido es necesario entregar energía en forma de calor, es decir, se debe calentar el material.
 - Existen materiales 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
<i>Volumen propio</i>			
<i>Con forma propia</i>			
<i>Pueden comprimirse</i>			
<i>Son fluidos</i>			
<i>Dureza</i>			
<i>Flexibilidad</i>			

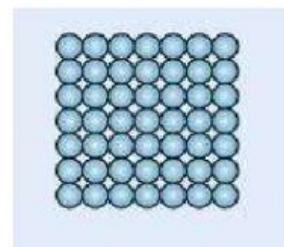
3. Los siguientes esquemas representan la disposición de las moléculas en los 4 estados de agregación de la materia. Señale en cada casillero cual corresponde al estado sólido, líquido, gaseoso y plasma.



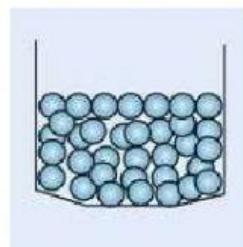
SOLIDO



LIQUIDO



GASEOSO



PLASMA

4. Elige la opción correcta, para un material sólido

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.

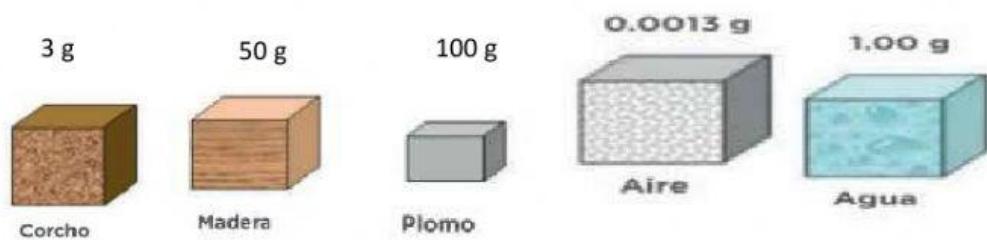
Fluyen y se derraman.

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:

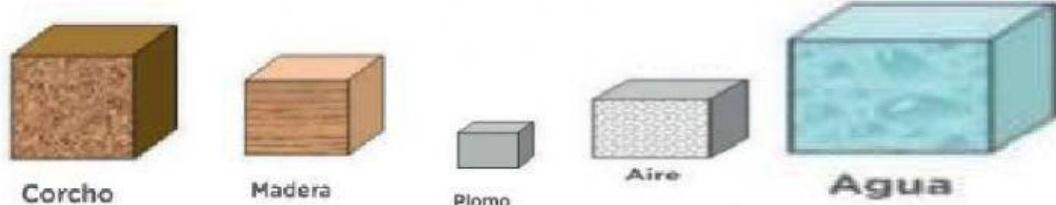
- De agua líquida a vapor de agua
- De cobre sólido a cobre líquido
- De oxígeno gaseoso a oxígeno líquido
- De azufre líquido a azufre gaseoso

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?