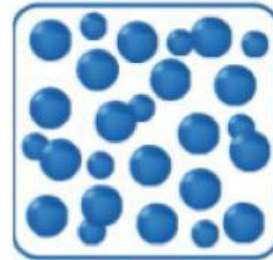
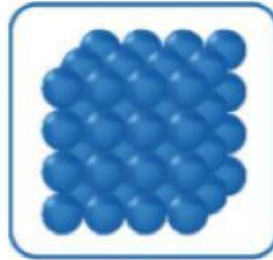
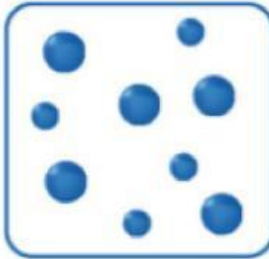


EJERCICIOS TEORÍA CINÉTICO-MOLECULAR

1. Escribe en cada imagen el estado que representa:



2. Completa la tabla utilizando alguna de las siete posibilidades siguientes : Variable, Fijo, Constante, Muy fuerte, Débil, Muy débil, Propia y fija. **Úsalas tal y como están escritas.**

PROPIEDADES	ESTADO GASEOSO	ESTADO LÍQUIDO	ESTADO SÓLIDO
Masa			
Volumen			
Forma			
Unión entre partículas			

3. ¿Qué sustancia está en la naturaleza en los tres estados?

4. Completa los siguientes postulados de la teoría cinético-molecular:

La _____ está formada por diversas partículas (_____ y _____) separadas entre sí.

Estas partículas están en continuo _____, produciéndose entre ellas _____.

Existen _____ y de _____ entre ellas

5. Indica si son verdaderas o falsas las siguientes afirmaciones:

- Los gases ocupan todo el volumen del recipiente que los contiene cuando son sometidos a altas temperaturas.
- Las fuerzas de cohesión de las sustancias en estado sólido son muy débiles.
- La masa de los sólidos, líquidos y gases es constante.
- La movilidad de las partículas de los gases es muy alta.
- Los sólidos adquieren la forma del recipiente que los contiene.
- La movilidad de las partículas de los líquidos es muy alta.
- Los gases y los sólidos pueden comprimirse pero los líquidos no.