
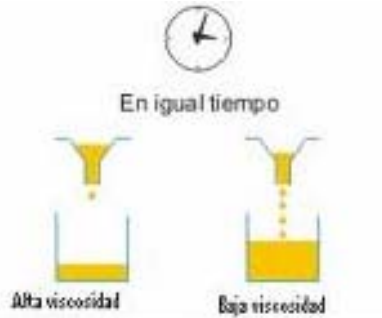
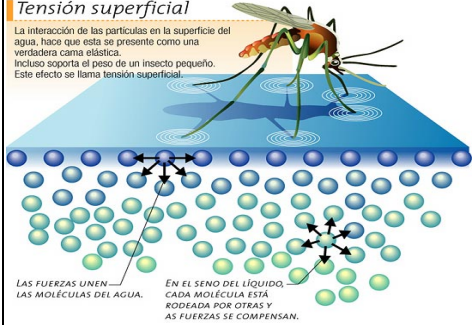
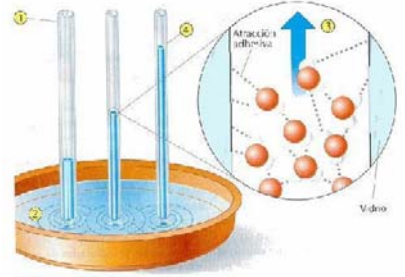


PROPIEDADES DE LOS LÍQUIDOS

PROPIEDAD	DENSIDAD	VISCOSIDAD	TENSIÓN SUPERFICIAL	CAPILARIDAD
¿Qué es?	Relaciona la masa y el volumen	Es una medida de la resistencia de los líquidos a fluir. Cuanto más viscoso es un líquido más lento será su flujo. La viscosidad de un líquido suele disminuir con el aumento de temperatura.	Es la energía requerida para incrementar el área de la superficie de un líquido en una unidad	Es el ascenso de los líquidos por tubos muy angostos (capilares). El líquido asciende hasta que las fuerzas cohesivas y adhesivas se equilibran con la fuerza de gravedad sobre el líquido FUERZA DE COHESIÓN: son las que unen moléculas semejantes entre sí FUERZAS DE ADHESIÓN: son las que unen las moléculas de una sustancia a una superficie
Modelización			 <p>Tensión superficial La interacción de las partículas en la superficie del agua, hace que esta se presente como una verdadera cama elástica. Incluso soporta el peso de un insecto pequeño. Este efecto se llama tensión superficial.</p> <p>LAS FUERZAS UNEN LAS MOLÉCULAS DEL AGUA. EN EL SENO DEL LÍQUIDO, CADA MOLÉCULA ESTÁ RODDEADA POR OTRAS Y AS FUERZAS SE COMPENSAN.</p>	
Interpretación	Depende de la cantidad de partículas que ocupen un volumen dado. Al estar las partículas más próximas que en el estado sólido, la densidad de los líquidos es menor que la densidad de los sólidos Se mide en g/mL	La viscosidad está relacionada con la facilidad con que las partículas se pueden mover una respecto a otras. Esto depende de las fuerzas interpartículas, el tamaño de éstas y su energía cinética. Se mide en N.s / m²	Las partículas en el interior de un líquido son atraídas por igual en todas las direcciones, mientras que las que están en la superficie experimentan una fuerza neta hacia dentro. Éstas empujan las partículas de la superficie hacia dentro reduciendo así el área superficial. Se mide en J / m²	Las moléculas del líquido interactúan entre sí y con las paredes del recipiente (ej. entre los enlace polares Si - O del vidrio y las moléculas de agua) Las intensidades relativas de estas interacciones determinan la forma cóncava o convexa de los meniscos.