CARACTERISTICAS DE LOS ESTADOS DE LA MATERIA APLICANDO EL MODELO DISCONTINUO

Arrastra los cuadros de abajo al lugar que corresponda.

CARACTERÍSTICA	ESTADO SÓLIDO	ESTADO LÍQUIDO	ESTADO GASEOSO
LAS PARTÍCULAS			
ESPACIO ENTRE ELLAS			
MOVIMIENTO			
FUERZAS DE ATRACCIÓN			

	Forman grupos desiguales y variables	Se encuentran en posiciones fijas, muy juntas entre si	Se encuentran muy separadas entre si
	El espacio entre las partículas es enorme comparado con el tamaño de las mismas	Hay más espacio vacío entre las partículas que en el estado sólido	Prácticamente no hay espacio vacío entre ellas
	Las partículas solo pueden vibrar en las posiciones fijas	Las partículas se mueven mucho chocando entre sí y con las paredes del recipiente.	Las partículas pueden realizar movimientos de vibración, rotación y traslación
	Las fuerzas de atracción entre las partículas son menores que en sólidos y mayores que en los gases	Las fuerzas de atracción entre las partículas son muy intensas	Las fuerzas de atracción entre las partículas son prácticamente nulas

LIVEWORKSHEETS