

LA TEORÍA CINÉTICA

1. Completa la siguiente tabla sobre la forma en que varía la presión de un gas:

	CÓMO VARÍA LA PRESIÓN		EXPLICACIÓN
	AUMENTA	DISMINUYE	
SUBE LA TEMPERATURA	X		Al aumentar la temperatura las partículas del gas se mueven más deprisa y chocan más veces con las paredes del recipiente.
BAJA LA TEMPERATURA			
AUMENTA EL VOLUMEN DEL GAS			
DISMINUYE EL VOLUMEN DEL GAS			
AUMENTA LA MASA DEL GAS			
DISMINUYE LA MASA DEL GAS			

2. Completa la siguiente tabla:

	SÓLIDO	LÍQUIDO	GAS
FORMA			
VOLUMEN			
FUERZAS DE ATRACCIÓN ENTRE SUS PARTÍCULAS			
CÓMO SE MUEVEN SUS PARTÍCULAS			

3. Completa la siguiente tabla sobre las diferencias entre evaporación y ebullición:

	VAPORIZACIÓN	
	EVAPORACIÓN	EBULLICIÓN
A QUÉ TEMPERATURA SE PRODUCE		
A QUÉ PARTÍCULAS AFECTA		
RAPIDEZ DEL PROCESO		

4. Haz un esquema en el que aparezcan representados todos los cambios de estado.

SOLUCIONES

1. Completa la siguiente tabla sobre la forma en que varía la presión de un gas:

	CÓMO VARÍA LA PRESIÓN		EXPLICACIÓN
	AUMENTA	DISMINUYE	
SUBE LA TEMPERATURA	X		Al aumentar la temperatura las partículas del gas se mueven más deprisa y chocan más veces con las paredes del recipiente.
BAJA LA TEMPERATURA		X	Al disminuir la temperatura las partículas del gas se mueven más despacio y chocan menos veces con las paredes del recipiente.
AUMENTA EL VOLUMEN DEL GAS		X	Al aumentar el volumen las partículas del gas tienen más espacio para moverse y chocan menos veces con las paredes del recipiente.
DISMINUYE EL VOLUMEN DEL GAS	X		Al disminuir el volumen las partículas del gas tienen menos espacio para moverse y chocan más veces con las paredes del recipiente.
AUMENTA LA MASA DEL GAS	X		Al aumentar la masa hay más partículas en el mismo espacio, por lo tanto chocarán más veces con las paredes del recipiente.
DISMINUYE LA MASA DEL GAS		X	Al disminuir la masa hay menos partículas en el mismo espacio, por lo tanto chocarán menos veces con las paredes del recipiente.

2. Completa la siguiente tabla:

	SÓLIDO	LÍQUIDO	GAS
FORMA	<i>FIJA</i>	<i>VARIABLE</i>	<i>VARIABLE</i>
VOLUMEN	<i>FIJO</i>	<i>FIJO</i>	<i>VARIABLE</i>
FUERZAS DE ATRACCIÓN ENTRE SUS PARTÍCULAS	<i>MUY INTENSAS</i>	<i>MENOS INTENSAS QUE EN LOS SÓLIDOS</i>	<i>MUY DÉBILES</i>
CÓMO SE MUEVEN SUS PARTÍCULAS	<i>VIBRAN</i>	<i>VIBRAN Y SE DESLIZAN UNAS SOBRE OTRAS</i>	<i>SE MUEVEN CASI CON TOTAL LIBERTAD</i>

3. Completa la siguiente tabla sobre las diferencias entre evaporación y ebullición:

	VAPORIZACIÓN	
	EVAPORACIÓN	EBULLICIÓN
A QUÉ TEMPERATURA SE PRODUCE	<i>TEMPERATURA AMBIENTE</i>	<i>TEMPERATURA DE EBULLICIÓN</i>
A QUÉ PARTÍCULAS AFECTA	<i>A LAS DE LA SUPERFICIE DEL LÍQUIDO</i>	<i>A TODAS LAS PARTÍCULAS DEL LÍQUIDO</i>
RAPIDEZ DEL PROCESO	<i>LENTO</i>	<i>MUY RÁPIDO</i>