

COMPARANDO LOS ESTADOS

Nombre del equipo	
Curso	

En esta tabla aparecen los tres estados de la materia, las diferencias y similitudes entre sus propiedades. En la columna del gas aparece la explicación según el modelo cinético molecular. Lee de nuevo el modelo cinético molecular e intenta completar la tabla, explicando según esta teoría el comportamiento de los sólidos y los líquidos

Estado		GAS	LÍQUIDO	SÓLIDO
Propiedad	Volumen	Variable	Constante	Constante
Explicación según teoría cinética		La unión entre las partículas es muy débil, por lo que las partículas los gases ocupan todo el recipiente.		

Estado		GAS	LÍQUIDO	SÓLIDO
Propiedad	Forma	Variable. La del recipiente que lo contiene	Variable. La del recipiente que lo contiene	Constante
Explicación según teoría cinética		La unión entre las partículas es muy débil, por lo que las partículas tienden a adquirir la forma del recipiente.		



Plantilla de la actividad *Comparando los estados de CeDeC* se encuentra bajo una licencia [Creative Commons Reconocimiento-CompartirIgual 4.0 Internacional License](https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/).

Estado		GAS	LÍQUIDO	SÓLIDO
Propiedad	Compresión / expansión	Sí	Muy poco	Muy poco
Explicación según teoría cinética		Teniendo en cuenta el tamaño de las partículas, los espacios entre ellas son muy grandes, si se hace presión las distancias entre ellas disminuye estos se conoce como compresión- Disminuyendo la presión sucede lo contrario: expansión		



Plantilla de la actividad *Comparando los estados de CeDeC* se encuentra bajo una licencia [Creative Commons Reconocimiento-CompartirIgual 4.0 Internacional License](https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/).

Estado		GAS	LÍQUIDO	SÓLIDO
Propiedad	Dilatación / contracción	Mucho	Poco	Muy poco
Explicación según teoría cinética		Al aumentar la temperatura, la velocidad de las partículas es mayor, por lo que el espacio entre ellas es más grande: Dilatación Si disminuye la temperatura, la velocidad de las partículas disminuye y el espacio entre ellas es menor: contracción.		



Plantilla de la actividad *Comparando los estados de la materia* se encuentra bajo una licencia [Creative Commons Reconocimiento-CompartirIgual 4.0 Internacional License](https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/).