

2021. “Año de la Consumación de la Independencia y la Grandeza de México”

Subdirección Regional de Educación Básica Atacomulco

Escuela Primaria Josefa Ortiz de Domínguez

15EPR0226D

Tiacaque, Jocotitlán, Estado de México

Los estados de la materia



Mtra. Ana Cristina González Hernández

13 de abril de 2021

Estado gaseoso

En el caso de los gases, **las partículas se encuentran en un estado de dispersión** y de alejamiento tal que apenas logran mantenerse juntas. La fuerza de atracción entre ellas es tan débil que se encuentran en un estado desordenado.

Los gases **no tienen forma fija ni volumen fijo** y en muchas ocasiones son incoloros y/o inodoros.

Ejemplos de gases son: el aire, el dióxido de carbono, el nitrógeno, el helio.



Fuentes

Fuente: <https://concepto.de/estados-de-la-materia/#ixzz6pgKBIBL2>

Fuente: <https://concepto.de/estados-de-la-materia/#ixzz6pgMCWY85>



Escuela primaria
"Josefa Ortiz de
Domínguez"

Tercer ciclo

Los estados de la materia

La materia está presente en todo lo que nos rodea, incluso en nosotros mismos. La materia está formada por diminutas partículas llamadas átomos y se define como cualquier cosa que tenga masa y ocupe espacio (tiene volumen).

Los estudios sobre los estados de la materia se han extendido desde aquellos que se presentan en condiciones naturales de la superficie terrestre como el sólido, líquido y gaseoso, hasta aquellos estados que se presentan en condiciones extremas del universo, como son el estado plasmático y el estado condensado, entre otros que aún están siendo investigados.

En este trabajo solo se presentaran 3 estados: el sólido, el líquido y el gaseoso.

Estado solido

La materia en estado sólido se caracteriza por **tener sus partículas muy juntas**, unidas por fuerzas de atracción de gran magnitud. Debido a esto los sólidos:

- Tienen forma definida
- No pueden comprimirse
- Cuando se rompe o fragmenta, se obtiene de ellos otros sólidos más pequeños.

Ejemplos de sólidos son: los minerales, los metales, la piedra, los huesos, la madera.



Sólido	Líquido	Gas
Forma y volumen constantes (no cambian). Ejemplos: un a piedra, un trozo de hierro.	Tiene un volumen constante, pero la forma cambia, dependiendo del recipiente que lo contenga. Ejemplos: Agua, alcohol, gasolina.	No tiene ni forma ni volumen constante. Dentro de un recipiente, tiende a ocupar todo el espacio y fuera de él se expande. Ejemplos: Oxígeno, butano.

El estado líquido

Las partículas de los líquidos siguen estando unidas por fuerzas de atracción, pero mucho más débiles y menos ordenadas que en el caso de los sólidos. Por eso, los líquidos **no tienen una forma fija y estable**. De hecho, los líquidos adquieren la forma del envase que los contenga por ejemplo si se agrega agua a un vaso este tomara la forma del vaso.

Ejemplos de líquidos son: el agua, el mercurio (a pesar de ser un metal), la sangre.

