

Identificación de los Estados de la Materia

Los estados de la materia son las distintas fases o estados de agregación en los que puede encontrarse la materia conocida, sean sustancias puras o mezclas.



<https://i.pinimg.com/564x/1b/81/9c/1b819c30a1e61d5bf675742da218c65a.jpg>

Los estados de la materia son:

- Estado sólido
- Estado líquido
- Estado Gaseoso
- Estado Plasmático

- **Estado Sólido**

Contiene partes pequeñas, llamadas partículas, están tan juntitas que casi no se pueden mover. Por eso, los sólidos siempre tienen la misma forma, como una piedra.

Estas partículas están tan unidas que el sólido es fuerte, pesado y no se rompe con facilidad. Y si llegamos a romper un sólido, no desaparece: simplemente se convierte en pedacitos más pequeños del mismo sólido.



- **Estado Líquido**

Sus partículas aún se atraen entre sí, pero no tan fuerte como en los sólidos, y están mucho más desordenadas. Por eso, los líquidos no tienen una forma propia, sino que toman la forma del recipiente donde están, como cuando echamos jugo en un vaso o en una botella.



- **Estado Gaseoso**

Sus partículas están muy separadas y se mueven por todos lados sin mucho orden. Como no se atraen mucho entre ellas, cada partícula va por su camino.

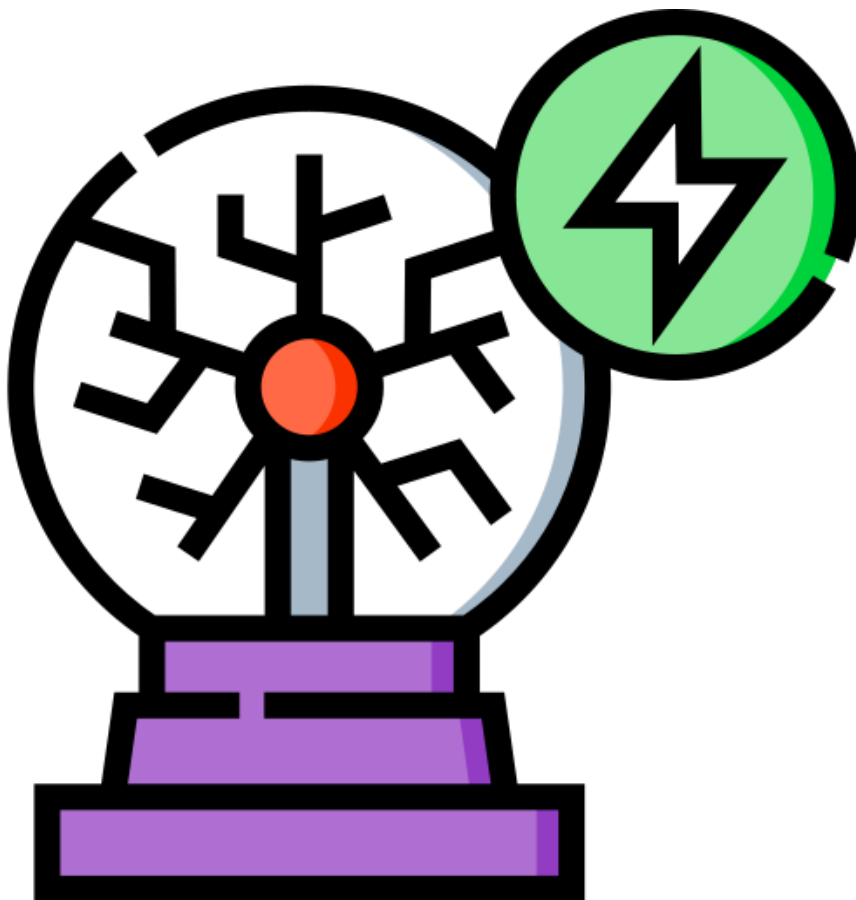
Por eso, los gases no tienen forma ni tamaño propios. Se expanden y llenan todo el espacio que tengan, como el aire dentro de una pelota o el gas de un globo. Muchos gases no se pueden ver ni oler, aunque están ahí.



- **Estado Plasmático**

No es sólido, ni líquido, ni gas... ¡es algo distinto y especial!

El plasma está formado por partículas que tienen cargas eléctricas, como si tuvieran electricidad dentro. Eso sucede porque sus átomos han perdido o ganado unas partes pequeñas llamadas electrones.



Referencias

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