

The background of the page is a photograph of a rocky landscape. In the foreground, a woven basket is overflowing with large, irregular chunks of bright yellow sulfur. The sulfur has a crystalline, somewhat porous appearance. In the background, there are dark grey and black rocks, some of which also have small patches of yellow sulfur. The sky is overcast with grey clouds. The overall scene suggests a mining or geological site.

Contenido

Realizando pruebas	4
¿Qué es la materia?	8
Los elementos y la tabla periódica	12
Mezclas, disoluciones y compuestos	18
Demuestra lo que sabes	22
Glosario	23
Índice	24

¿Qué es la materia?



¿Qué han aprendido los científicos luego de años realizando pruebas e investigaciones? Han descubierto que todos los objetos de la Tierra están hechos de **materia**. La materia es todo lo que tiene masa y ocupa espacio. Los estados más comunes de la materia son sólido, líquido y gaseoso. Los cambios físicos tales como el movimiento, la temperatura o la **presión**, pueden ocasionar un cambio en la forma o estado de la materia.



sólido

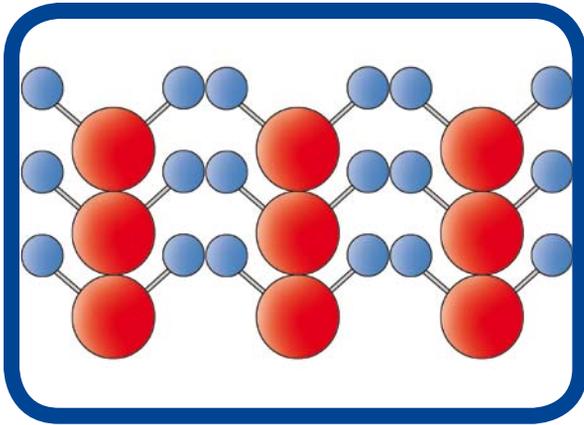


líquido

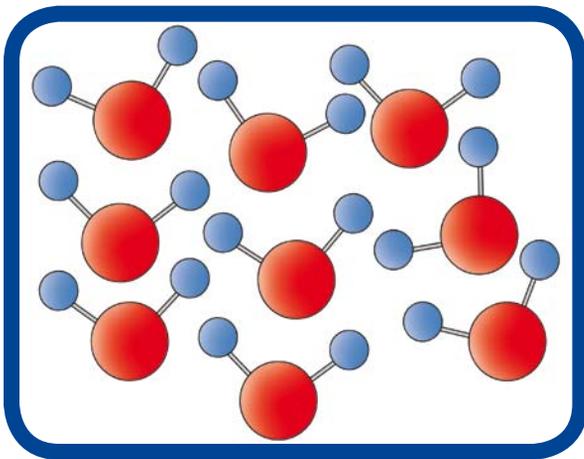


gas

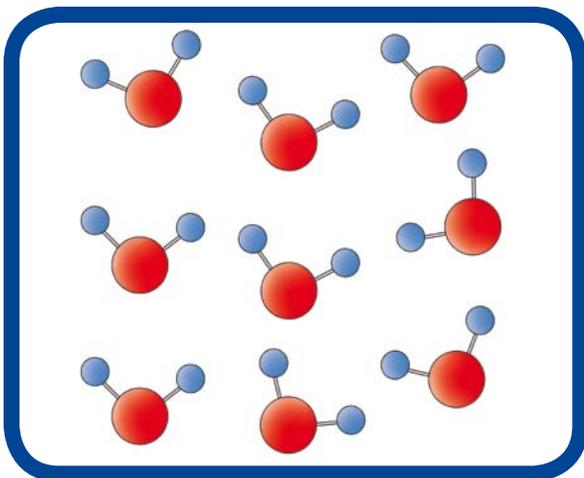
No puedes ver la forma de un gas, pero sí cuánto espacio ocupa. El tamaño de los globos muestra cuánto aire hay dentro de ellos.



moléculas en un sólido



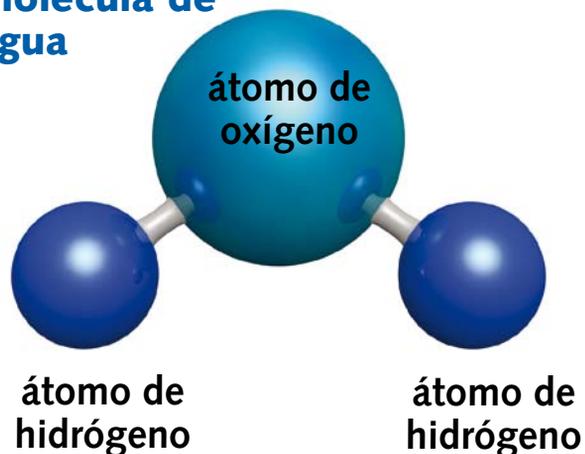
moléculas en un líquido



moléculas en un gas

Las moléculas en un sólido están muy juntas. Ellas vibran, pero sus movimientos son limitados. Un sólido mantiene su forma. Los líquidos tienen forma y **volumen**, pero no tienen forma propia. El espacio entre las partículas es mayor, por lo que estas pueden moverse más que las de un sólido. Para convertir un líquido en sólido debes hacer más lento el movimiento de sus partículas. Las partículas de los gases se mueven libremente y estos no tienen forma.

molécula de agua



Las moléculas se forman cuando se enlazan dos o más átomos. Toda la materia a nuestro alrededor, tanto natural como artificial, está compuesta por átomos.