

# LA MATERIA Y SUS PROPIEDADES

## GENERALES

La \_\_\_\_\_ es todo lo que podemos ver, oler, tocar...

Son materia el aire, las rocas, la madera, las estrellas,...

Pero no todo está formado por la misma materia: el hierro, la madera o el agua son diferentes tipos de materia, a los que llamamos \_\_\_\_\_ o \_\_\_\_\_.

Toda materia, sea el material que sea, tiene dos \_\_\_\_\_ generales que se pueden \_\_\_\_\_ : la \_\_\_\_\_ y el \_\_\_\_\_.

La masa es la \_\_\_\_\_ de \_\_\_\_\_ que tiene un \_\_\_\_\_ . Se mide con \_\_\_\_\_ y \_\_\_\_\_ y expresamos su medida en \_\_\_\_\_ o \_\_\_\_\_.

El \_\_\_\_\_ es la cantidad de \_\_\_\_\_ que ocupa la materia. Se puede medir con \_\_\_\_\_ graduados y su medida se suele expresar en \_\_\_\_\_.

# los estados de la materia

La materia se puede encontrar en \_\_\_\_\_ :  
sólido, líquido y gaseoso.

Los \_\_\_\_\_ , como la madera de un lápiz, el hierro de un  
clavo o el cristal de una ventana, \_\_\_\_\_ la \_\_\_\_\_ .

Los \_\_\_\_\_ , como el agua, el alcohol o el vinagre, se  
caracterizan por \_\_\_\_\_ la \_\_\_\_\_ del \_\_\_\_\_ que  
los contiene.

Los \_\_\_\_\_ , como el oxígeno, el propano o el dióxido  
de carbono, se caracterizan por \_\_\_\_\_ tener \_\_\_\_\_ propia y  
\_\_\_\_\_ ; es decir, tienden a \_\_\_\_\_ todo el \_\_\_\_\_  
disponible.

La \_\_\_\_\_ puede cambiar de un \_\_\_\_\_ a otro si la  
calentamos o la \_\_\_\_\_ . Por ejemplo, el calor del sol derrite  
el hielo y el agua pasa a estado líquido. Al revés, si  
introducimos agua líquida en el congelador, se transforma en  
hielo.



# LA CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA

La materia se clasifica en sustancias puras y mezclas.

Las sustancias puras están formadas por un solo componente. Son sustancias puras el agua, el oro o la sal.

Las mezclas están formadas por varios componentes que se pueden distinguir o no. Son mezclas el aire, que contiene oxígeno, nitrógeno y vapor de agua; o una ensalada, que contiene lechuga, tomate, aceite,...