





Las moléculas:

• los átomos se unen entre sí formando moléculas y así se crean cuerpos sencillos.

• Moléculas formadas por átomos iguales

• Molécula de hidrógeno: $H + H = H_2$

• Molécula de oxígeno: $O + O = O_2$

• Molécula de nitrógeno: $N + N = N_2$

• Moléculas formadas por átomos distintos

• Molécula de agua: hidrógeno + hidrógeno + oxígeno = H_2O

• Molécula de cloruro sódico: cloro + sodio = $NaCl$

3 Estado gaseoso, Estado sólido y Estado líquido

Propósito / Objetivo: las características de la materia

Taller

1. Que es la materia?
2. Estructura de la materia.
3. Estados de la materia.
4. Cambios de estado.
5. Los respectivos gráficos.

1. La materia es todo aquello que existe físicamente y ocupa lugar en un espacio.

La materia no se crea ni se destruye pero se puede transformar.

2

El átomo:

- La materia está formada por átomos que son pequeñas partículas rodeadas de vacío.
- Dentro del átomo hay otras partículas: los protones y los neutrones están en el núcleo y los electrones se mueven alrededor del núcleo.