* **Combustión**
* **Corrosión**
* **Descomposición**
* **Disociación**
* **Fermentación**
* **Hidrólisis**

**Propiedades químicas de la materia**

**Combustión** es una reacción química en la que se presenta una oxidación apresurada de la materia que la padece.

**Corrosión**, es una reacción química o electroquímica entre un material y el medio ambiente debido a la cual se disuelve o ablanda total o parcialmente.

**Descomposición,** es una reacción química a través de la cual un compuesto se divide y subdivide hasta terminar en sus componentes esenciales.

**Disociación**, la desintegración de un compuesto en formas más simples a través de una reacción química reversible, principalmente por la acción del calor y la presión.

**Fermentación**, cambios químicos en las sustancias orgánicas producidos por la acción de las enzimas.

**Hidrólisis**, tipo de reacción química en la que una molécula de agua, con fórmula HOH, reacciona con una molécula de una sustancia AB, en la que A y B representan átomos o grupos de átomos.

Son propiedades que se manifiestan cuando una substancia se combina con otra y que además definen los cambios en la estructura molecular de la materia cuando se le aplica a esta una determinada clase de energía.

MATERIA

**Introducción**

La materia es todo lo que ocupa un lugar en el espacio; que tiene cierta cantidad de energía, que puede cambiar con el tiempo y que además es susceptible de ser medido.