|  |  |
| --- | --- |
| Propiedades Químicas de la Materia | Propiedades Físicas de la Materia |
| * Oxidación: Es todo proceso por el cual un átomo o ion cede electrones.
* Reducción: Es todo proceso por el cual un átomo o ion gana electrones.
* Combustión: Es todo proceso de oxidación rápida que se produce con desprendimiento de calor y, algunas veces, luz.
* Esterificación: Es un proceso químico que se da entre un ácido graso y un alcohol.
* Hidrolisis: Es un proceso químico que involucra la ruptura de una molécula o de un compuesto iónico por acción del agua.
* Saponificación: Es una hidrolisis de un triglicérido con una base fuerte, a través de la cual se obtiene un jabón y se recupera el glicerol.
 | * Textura: Es la capacidad que se determina por medio del tacto donde se percibe la disposición el espacio de las partículas de un cuerpo.
* Elasticidad: Capacidad de los cuerpos para deformarse cuando se aplica una fuerza y de recuperar su forma original al quitar la fuerza aplicada.
* Dureza: Es la resistencia que pone un material al ser rayado
* Ductilidad: Es la propiedad de los materiales que se pueden hacer hilos y alambres
* Maleabilidad: Es la capacidad de los metales para ser laminas y poder hacer utensilios de cocina.
* Conductibilidad: Es la propiedad física que presentan algunas sustancias al conducir electricidad y calor
* Temperatura: Es la medida de grado de agitación térmica de las partículas de un cuerpo
* Punto de fusión
* Punto de ebullición
* Solubilidad: Es la capacidad que tienen las sustancias de disolverse.
* Fragilidad: Es la propiedad física de ciertos cuerpos de romperse sin que se deforme previamente.
 |

Ejemplos de propiedades químicas de la materia:

Oxidación: Combustión: Reducción:

  

Esterificación: Hidrolisis: Saponificación:

  

Ejemplos de propiedades físicas de la materia:

Textura: Elasticidad: Dureza:

  

Ductilidad: Maleabilidad: Conductibilidad:

  

Punto de fusión y ebullición: Solubilidad: Fragilidad:

  