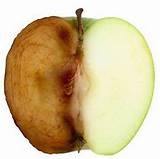
|  |  |
| --- | --- |
| Propiedades Químicas de la Materia | Propiedades Físicas de la Materia |
| * Oxidación: Es todo proceso por el cual un átomo o ion cede electrones. * Reducción: Es todo proceso por el cual un átomo o ion gana electrones. * Combustión: Es todo proceso de oxidación rápida que se 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:

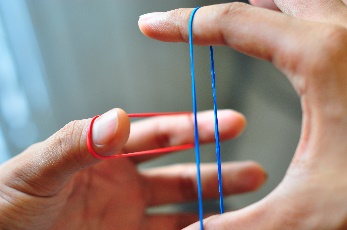
  

Esterificación: Hidrolisis: Saponificación:

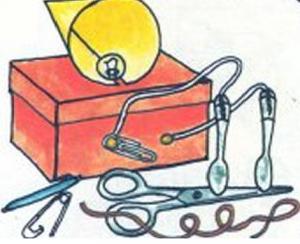
  

Ejemplos de propiedades físicas de la materia:

Textura: Elasticidad: Dureza:

Ductilidad: Maleabilidad: Conductibilidad:

Punto de fusión y ebullición: Solubilidad: Fragilidad: