

PROPIEDADES QUIMICAS DE LA MATERIA

Son propiedades que se manifiestan cuando una sustancia 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.

Combustión: es una reacción química en la que se presenta una oxidación apresurada de la materia que la padece; se caracteriza por un aumento exagerado en la temperatura frecuentemente acompañado de luz y posibles pequeños ruidos durante el proceso.

Descomposición, es una reacción química a través de la cual un compuesto se divide y subdivide hasta terminar en sus componentes esenciales. Esta reacción puede producir elementos o compuestos

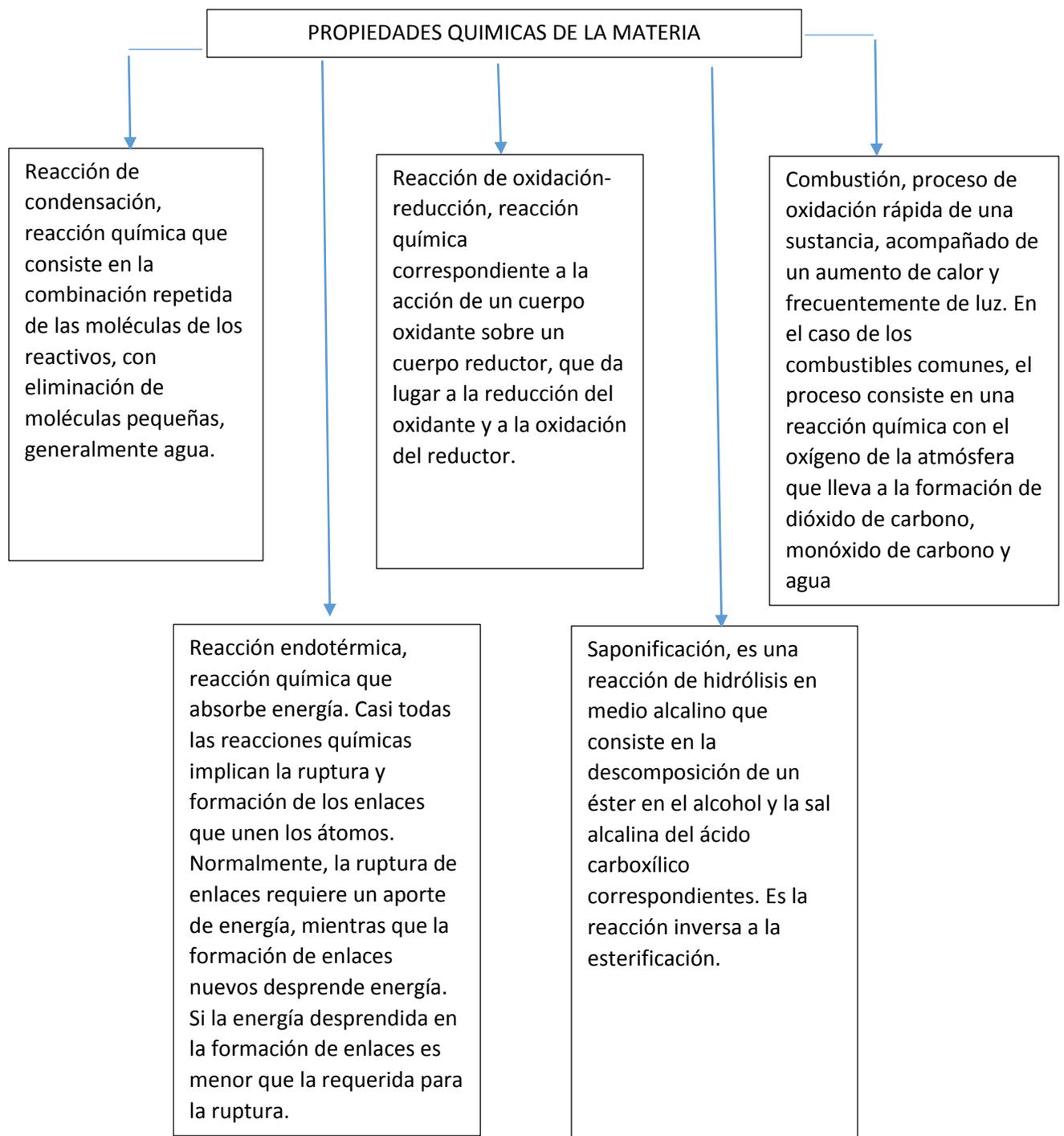
Disociación, la desintegración de un compuesto en formas más simples a través de una reacción química reversible, principalmente por la acción del calor y la presión.

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 -

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. El término corrosión se aplica al desgaste que los elementos naturales como el aire y el agua salada ejercen sobre los metales.

Fermentación, cambios químicos en las sustancias orgánicas producidos por la acción de las enzimas. Esta definición general incluye prácticamente todas las reacciones químicas de importancia fisiológica.

Reacción de adición, tipo de reacción en el que uno de los reactivos se fija a un enlace insaturado. Las adiciones se pueden producir en enlaces dobles (por ejemplo C=C o C=O) o triples (C:C o C:N). Las reacciones de adición pueden ser de tipo radical, electrófilo, nucleófilo (a través de intermedios de carga negativa) o simultáneo).



Oscar. (2016). Propiedades químicas de la materia. 2016, de Ejerciciode Sitio web: <http://ejerciciode.com/propiedades-quimicas-de-la-materia/>