

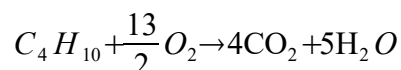
Anexo I

Texto empleado para la investigación

REACCIONES QUÍMICAS DE COMBUSTIÓN.

Las reacciones químicas de combustión son procesos muy comunes en los que una sustancia combustible reacciona con oxígeno (reactivos) y producen otras sustancias diferentes (productos) y, generalmente, energía térmica que podemos consumir o utilizar.

Ejemplos muy clásicos son la combustión de los hidrocarburos como la gasolina en los motores, o el que ponemos a continuación de la combustión del butano (C_4H_{10}) en un calentador de agua.



PRODUCTOS

REACTIVOS

En la reacción de combustión de hidrocarburos se produce trióxido de carbono (CO_2) como uno de los productos, por lo que se consideran reacciones perjudiciales para el medio ambiente ya que esta sustancia es un gas de efecto invernadero. Además, cuando los combustibles que participan en reacciones químicas de combustión contienen azufre o nitrógeno, la reacción también produce óxidos de azufre y óxidos de nitrógeno que son gases que en la atmósfera provocan la formación de lluvia ácida.

Por ello debemos ser cuidadosos con nuestras actividades de consumo, transporte... porque junto con ellas ocurre una reacción química de combustión perjudicial tanto para el medio ambiente como para nosotros mismos, que en el año 2011, por ejemplo, dio lugar a emisiones en torno a los 0,0000058 kilogramos de CO_2 por persona en España.

Una de las principales causas de estas emisiones ocurre por la combustión de la gasolina en los motores. Sin embargo, recientes estudios demuestran que el CO_2 y otros gases procedentes de las reacciones de combustión provocadas por la actividad humana pueden ser eliminados si se coloca en el tubo de escape de tu vehículo el filtro Anti-CombustionSuper1000 (fabricado por Industrias ChemicalBogus). Así que no pierdas el tiempo y por 19,95 dólares, echa una mano a la naturaleza.

Giorgia Cannondale,

Asesora científico-comercial de Industrias ChemicalBogus.