



Recursos y material de apoyo

Lectura. Enlaces y reacciones químicas

En el universo, la materia cambia constantemente de forma, de estado y de propiedades; algunos de estos cambios se denominan cambios químicos y otros se denominan cambios físicos dependiendo de si se modifica la estructura interna o si sólo cambia de estado de agregación respectivamente.

Cuando ocurren cambios químicos, significa que ha habido un reajuste en la estructura interna de la materia, se rompen los enlaces que unen a los átomos y se forman nuevos enlaces, generando entonces nuevas sustancias con características, a veces, completamente diferentes a las sustancias originales. Cuando un cambio químico ocurre, sucede al menos una reacción química (generalmente son varias reacciones) que de acuerdo a sus características se pueden clasificar con varios criterios: dependiendo del número de sustancias iniciales y finales, de la emisión o absorción de calor, si se da en un “solo sentido”, etc.

Para poder estudiar el fenómeno correspondiente a un cambio químico y, específicamente a una reacción química, se utiliza un lenguaje especial, el lenguaje de la química, el cual utiliza ecuaciones químicas (que son similares a las ecuaciones matemáticas) en donde se da una gran cantidad de información.

Enlace químico: interacción entre los átomos de los elementos para formar compuestos químicos.

Enlace iónico: interacción entre los átomos para formar compuestos químicos donde se transfieren electrones de un átomo a otro.

Enlace covalente: Interacción entre los átomos para formar compuestos químicos donde un par de electrones se comparte entre dos átomos.

Reacción química: Fenómeno donde dos o más átomos se combinan químicamente para formar compuestos químicos.

Referencias: Masterton (1991) Química general Superior, sexta edición. Editorial Mc. GRAW-HILL