

# Enlace

**Estequiometria:** es la parte de la química que estudia las proporciones en que se combinan las sustancias y describe las ecuaciones que representan las reacciones químicas.

**Mol:** unidad de cantidad de sustancia que representa el número avogadro de partículas bien se átomos, moléculas, iones, etc. Su valor es  $6,02 \times 10^{23}$

**Ley de conservación de la masa:** establece que al una sustancia transformarse en otra, no existe pérdida ni ganancia de masa, esta queda igual.

**Ley de proporciones definidas:** establece que cuando dos o más elementos se combinan lo hacen en una relación fija de masa.

**Ley de la composición constante:** establece que todo compuesto químico en estado de pureza contiene siempre los mismos elementos, en una proporción constante de masa.

**Número másico:** se refiere al número de nucleones (protones más neutrones que tiene un elemento en el núcleo. Enlace iónico: tiene transferencia de electrones y se forman los iones

**Enlace covalente:** se comparten electrones.

**Enlace químico:** es la fuerza existente que mantiene unidos los átomos, iones o moléculas cuando forman distintas agrupaciones estables.

**Neutrón:** es la partícula de un átomo que no tiene carga eléctrica pero tiene prácticamente la misma masa del protón.

**Protón:** es una partícula de carga positiva que se encuentra en el núcleo del átomo junto los neutrones.

**Electrón:** es una partícula con carga negativa que se encuentra en la corona del átomo.

**Ion:** es el átomo que pierde o gana electrones. Los iones con carga eléctrica + son cationes y los de carga eléctrica - aniones.

**Número atómico:** es el número entero positivo que es igual al número total de protones en el núcleo.

**Catalizador:** es una sustancia que aumenta la rapidez de una reacción química sin sufrir ningún cambio permanente, interviene en una reacción pero no llega a formar parte de los resultados de esta.

**Isótopo:** son las formas atómicas de un mismo elemento pero con diferente número másico

**Rapidez de reacción:** se refiere a la cantidad de sustancias reaccionantes que se consumen o de productos que se forman en un tiempo determinado.