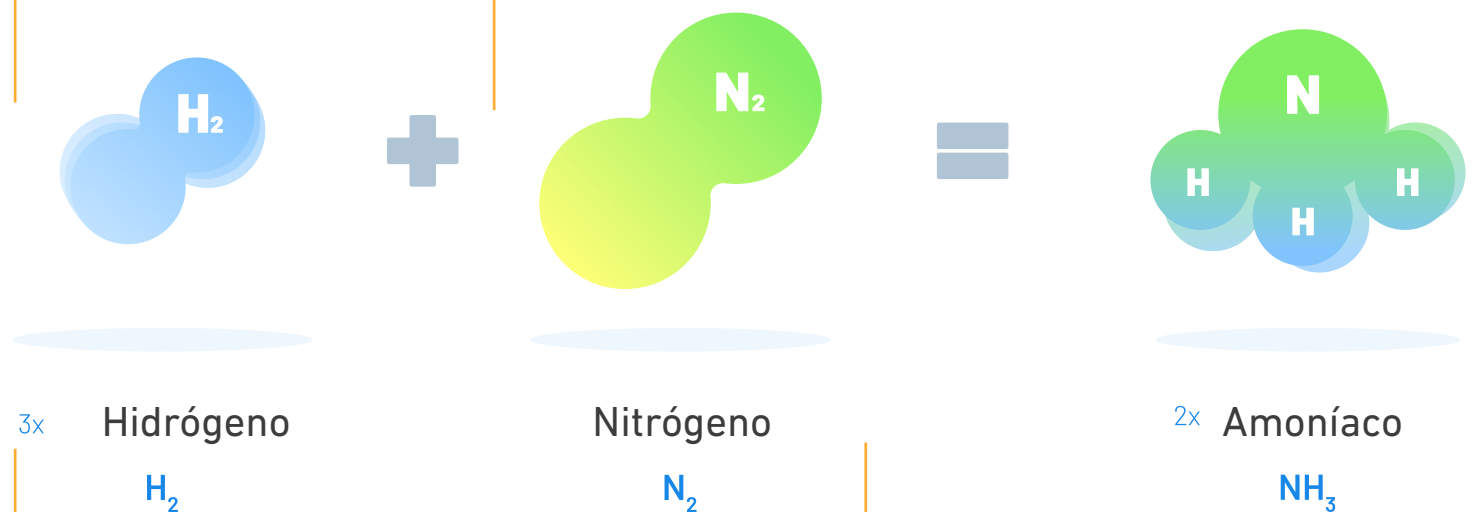


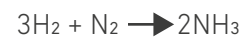
El equilibrio químico se alcanza en las reacciones reversibles cuando se igualan las velocidades de las reacciones directa (izquierda a derecha) e indirecta (derecha a izquierda), y las concentraciones de las sustancias permanecen constantes.

Un ejemplo de reacción reversible es la que involucra a la transformación de dihidrógeno (H₂) y dinitrógeno (N₂) en amoníaco (NH₃), y la descomposición de este último en los compuestos originales.



Amoníaco es el nombre dado al producto de esa reacción en la nomenclatura tradicional, pero según la nomenclatura sistemática, se denomina trihidruro de nitrógeno.

La reacción química balanceada, que describe correctamente el proceso anterior es:



De esta manera se indica que se cumple la Ley de la Conservación de la Materia.

La estequiometría es la rama de la Química a través de la cual es posible realizar cálculos cuantitativos a partir de las fórmulas químicas, las ecuaciones químicas y las cantidades de las sustancias involucradas en una situación dada.