



Cuando una sustancia cambia de estado (como el derretimiento del hielo), ocurre un cambio _____. En cambio, si se forman nuevas sustancias, hablamos de una _____.

Un ejemplo clásico es la formación de _____, donde el _____ y el _____ reaccionan para formar una nueva molécula.

En toda reacción química se cumple el principio de _____, que dice que la materia no se _____ ni se crea ni se destruye, solo se _____.

Para entender el equilibrio químico, podemos usar una analogía: dos equipos patean pelotas entre sí. Aunque siguen pateando, llega un momento en que la cantidad de pelotas en cada lado se mantiene _____.

Esto representa lo que pasa en una reacción _____, donde los _____ y los _____ se mantienen estables en cantidad, aunque las reacciones sigan ocurriendo.

El equilibrio químico no es lo mismo que el _____ de una ecuación, que se hace para igualar la cantidad de átomos a ambos lados de la reacción.

agua

hidrógeno

oxígeno

transforma

constante

reversible

reactivos

balanceo

REACCIÓN
QUÍMICA

CONSERVACIÓN DE LA
MATERIA

físico

productos