



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 \_\_\_\_\_, 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.

