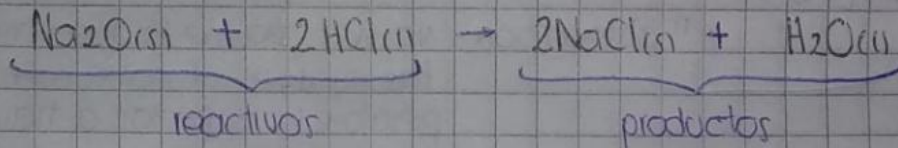


## Reacción y ecuación química

una reacción química es el proceso en el que una sustancia (o sustancias) cambia para formar una o más sustancias nuevas.

una ecuación química es la manera de representar una reacción química, esta utiliza una serie de símbolos químicos para mostrar qué sucede durante dicha reacción.



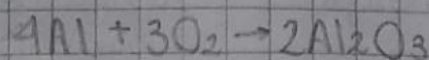
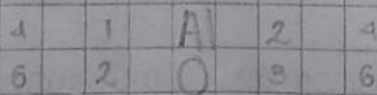
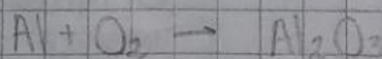
## Balancedo por tanteo

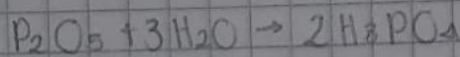
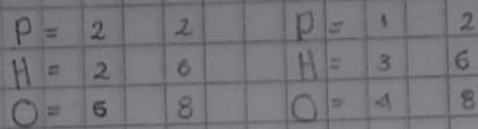
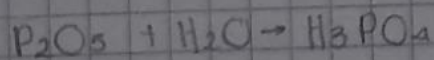
en este método probamos diferentes coeficientes para igualar el número de átomos de cada elemento en ambos lados de la ecuación. Podemos cambiar los coeficientes (los números que preceden a las fórmulas), pero no los subíndices (los números que forman parte de las fórmulas).

### pasos

- 1) balancear los elementos metálicos.
- 2) balancear los elementos no metálicos.
- 3) balancear los hidrógenos.
- 4) balancear los oxígenos.
- 5) verificar si está balanceada.

### ejemplos





• balancear por tanteo las siguientes ecuaciones químicas.

