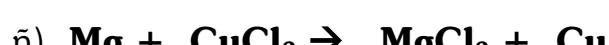
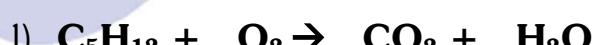
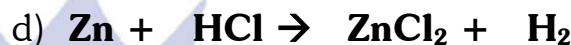
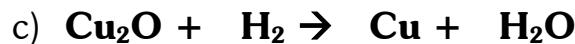
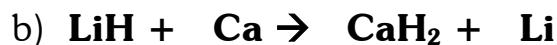
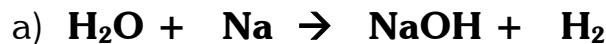


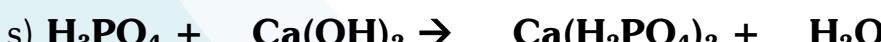
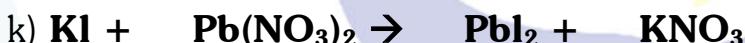
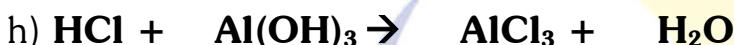
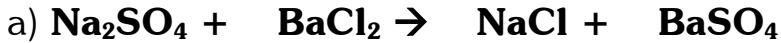
1.- Ajusta las siguientes reacciones químicas



2.- Ajusta las siguientes reacciones químicas

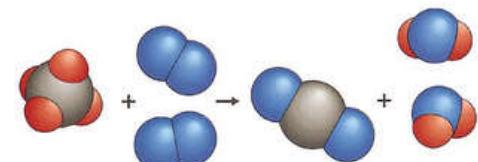


3.- Ajusta estas otras reacciones un poco más difíciles.



## Ley de la conservación de la masa:

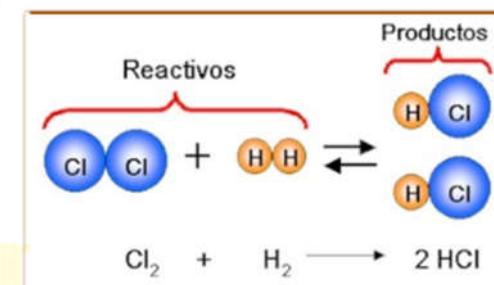
Los átomos no se crean ni se destruyen durante una reacción química.



Una ecuación química ha de tener el mismo número de átomos de cada elemento a ambos lados de la flecha.

## Reglas del Balanceo de Ecuaciones Químicas

- Se balancean los átomos, no las moléculas. El subíndice afecta al elemento, el coeficiente a la molécula.
- Saber cuáles sustancias están reaccionando (reactivos) y produciéndose (productos) durante la reacción.
- Escribir las fórmulas correctas de todas las sustancias que intervienen en la reacción.
- Tener la cantidad de átomos antes y después de la reacción, verificando que se cumple la Ley de la conservación de la masa.



## SOLUCIONES

1) a) 2,1,2; b) 1,3,2; c) 4,3,2; d) 2,1,2; e) 2,2,1; f) 3,1,1;  
 g) 2,2,3; h) 1,2,2; i) 4,3,2; j) 2,3,2; k) 2,3,1; l) 1,1,2;  
 m) 4,5,2; n) 2,1,2; o) 2,2,2,1; o) 1,2,1,2; p) 2,7,4,6;  
 q) 4,5,4,6; r) 2,3,2,2; s) 1,3,2,2; t) 1,3,2,3

2) a) 2,2,2,1; b) 2,1,1,2; c) 1,1,2,1; d) 1,2,1,1; e) 1,2,1,1;  
 f) 1,2,3,2; g) 1,3,3,2; h) 4,1,1,2,8; i) 1,2,1,2; j) 2,6,2,3;  
 k) 2,3,2,2; l) 1,8,5,6; m) 4,7,2,4; n) 1,23,15,16;  
 o) 1,1,1,1; o) 1,2,1,1; p) 1,1,1,1; q) 1,6,6,6; r) 1,3,1,3;  
 s) 2,3,1,3; t) 1,6,2,3

3) a) 1,1,2,1; b) 2,3,1,3; c) 4,1,1,1,2; d) 1,2,1,1; e) 1,1,1,3;  
 f) 1,2,1,2; g) 1,1,1,1; h) 3,1,1,3; i) 6,1,2,3; j) 1,3,1,3;  
 k) 2,1,1,2; l) 4,1,1,2,1; m) 1,2,1,2; n) 4,2,4,2,2;  
 o) 3,4,1,2,3; p) 1,3,2,1,1; q) 1,2,1,2,2; r) 1,2,1,2;  
 s) 2,1,1,2; t) 4,1,1,2,2; u) 1,2,2,1,1; v) 1,2,2,1,1