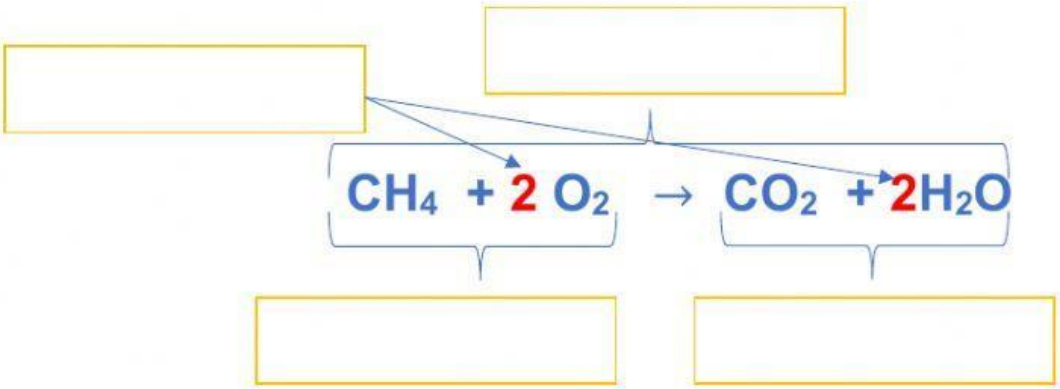
2. Reacciones químicas

1. Completa el texto

- Una reacción química tiene lugar cuando las sustancias de partida, llamadas ....., se transforman en otras sustancias nuevas llamadas ..... .
- En una reacción química, la aparición de nuevas sustancias es consecuencia de una ..... de los átomos que forman los ..... , para formar los ..... .
- La información acerca de una reacción química se escribe en forma de ..... química.
- A cada fórmula química le precede un número denominado ....

2. Arrastra para completar:

Productos **Reactivos** **Ecuación química** **Coeficientes estequiométricos**



LIVEWORKSHEETS

3. Representa mediante una ecuación química las siguientes reacciones químicas expresadas en lenguaje verbal. Para ello arrastra los correspondientes coeficientes estequiométricos y las correspondientes fórmulas químicas.

Recuerda: Cuando el coeficiente estequiométrico es 1 no se pone, por lo que habrá huecos en los que no tengas que colocar nada.

2	2	H_2	H_2
NH_3	O_2	NO_2	3
O_2	NO	2	H_2O
2	N_2	2	NO
O_2	2	N_2	

a. Dos moléculas de monóxido de nitrógeno se combinan con una molécula de oxígeno y se forman dos moléculas de dióxido de nitrógeno.

... . + ... → ... .

b. Dos moléculas de hidrógeno se combinan con una molécula de oxígeno y se forman dos moléculas de agua.

... . + ... → ... .

c. Tres moléculas de hidrógeno se combinan con una molécula de nitrógeno y se forman dos de amoniaco.

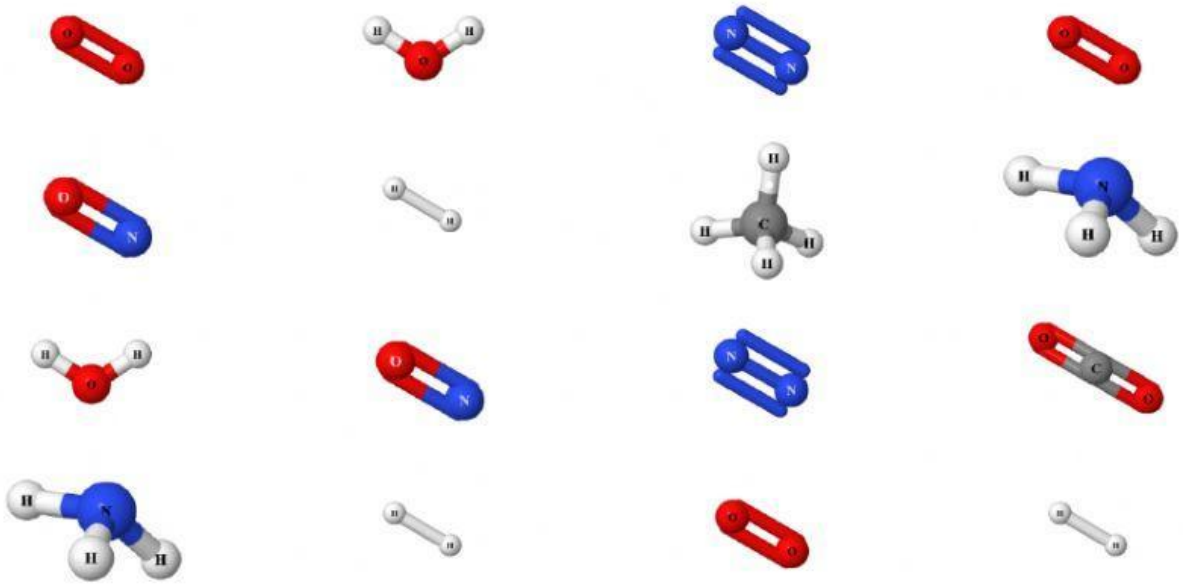
... . + ... → ... .

d. Una molécula de nitrógeno se combina con una molécula de oxígeno y se forman dos de monóxido de nitrógeno.

... . + ... → ... .

LIVEWORKSHEETS

4. Arrastra para representar mediante un dibujo a escala atómica las siguientes reacciones químicas:



a. $CH_4 + 2\ O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$

\+ → +

b. $N_2 + O_2 \rightarrow 2\ NO$

\+ →

c. $3H_2 + N_2 \rightarrow 2\ NH_3$

\+ →

LIVEWORKSHEETS