

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	Coefficientes estequiométricos
<div></div>	<div></div>	<div>$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$</div>	
<div></div>	<div></div>		

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 ₂ O
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 amoníaco.

... .. + →

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

... .. + →

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

