



EJERCICIOS

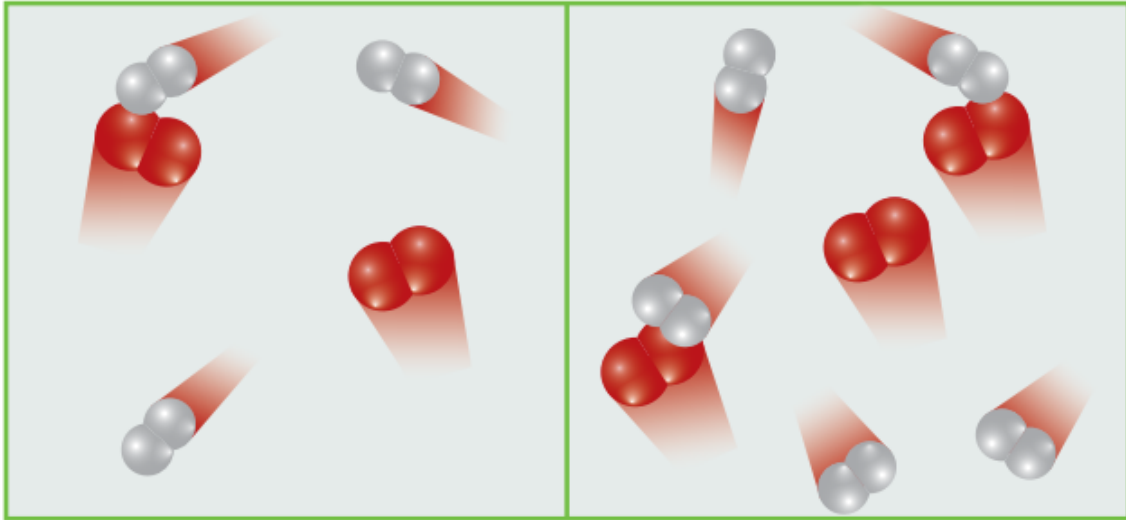
VELOCIDAD DE LAS REACCIONES QUÍMICAS

1. ¿Crees que la velocidad de las reacciones entre sustancias gaseosas depende de la presión a la que se encuentran? Justifica tu respuesta.
2. Explica en qué situación ocurrirá con mayor rapidez la reacción de combustión. Razona tu respuesta:
 - a) Se queman astillas de madera.
 - b) Se quema un tronco de madera.
3. Busca información sobre los catalizadores. ¿Para qué se utilizan este tipo de sustancias?
4. Se mide la cantidad de dos sustancias en un vaso de precipitados en el que está ocurriendo una reacción química. Estas cantidades se muestran en la tabla:

Masa A (g)	7,5	4,80	3,40	3,00
Masa B (g)	1,7	4,4	5,8	6,2
Tiempo (min)	1	2	3	4

- a) ¿Las sustancias A y B, son reactivos o productos de la reacción? Justifica tu respuesta.
 - b) Representa los datos de la masa frente al tiempo, e indica si se trata de una relación lineal.
5. A partir del gráfico del apartado b) del ejercicio anterior, indica en qué intervalo de tiempo es mayor la velocidad de la reacción química. Explica en qué basas tu respuesta. ¿Podrías relacionar esta observación con la teoría de las colisiones?
 6. Explica cómo afecta la temperatura a la velocidad de una reacción química.

7. El primer dibujo muestra un choque con la orientación adecuada para que se formen las moléculas de los productos de la reacción, mientras que en la colisión de la segunda ilustración la orientación no es adecuada y, por tanto, no se produce el cambio químico.



www.nikateleco