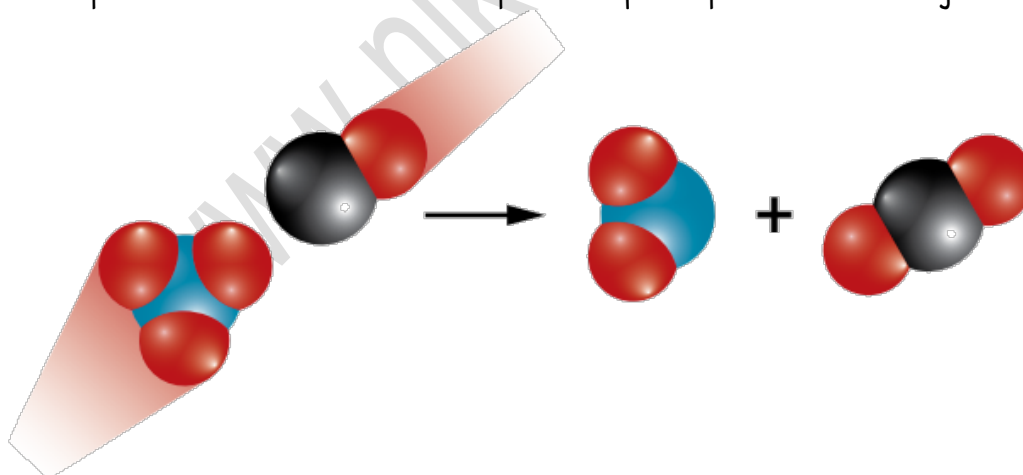


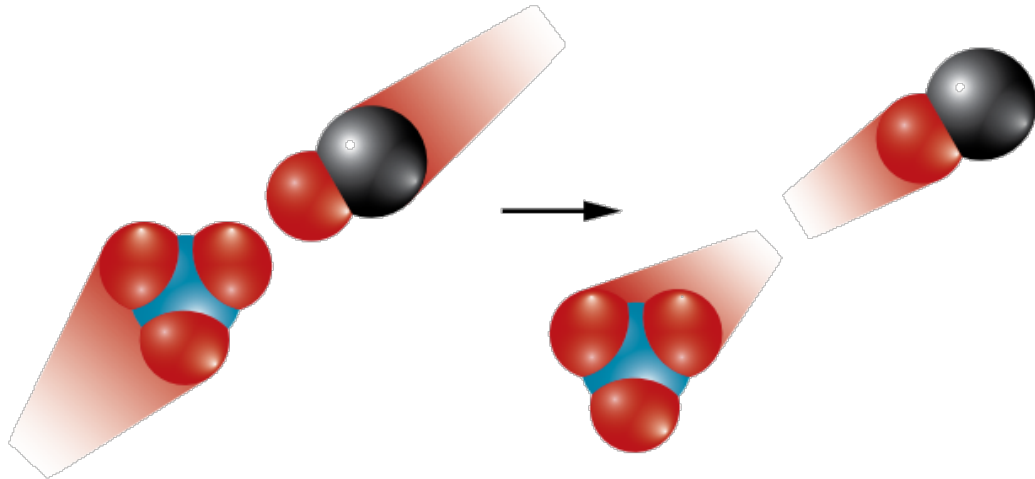
EJERCICIOS

TEORÍA CINÉTICA DE LA MATERIA

1. ¿Todos los choques que se producen entre las moléculas de reactivos hacen que estas se rompan? ¿De qué factores crees que depende que un choque sea efectivo?
2. Realiza un esquema con las ideas que consideres necesarias para comprender la teoría de las colisiones. Recuerda incluir las ideas de la TCM que ya conoces, así como de la teoría atómica de Dalton.
3. Explica, utilizando la TCM, por qué normalmente la temperatura hace que aumente la velocidad de una reacción química.
4. ¿Es compatible la teoría de las colisiones con la ley de la conservación de la masa? Ambas teorías dan una explicación a ciertos aspectos de la reacción química, pero ¿la ofrecen utilizando la misma escala? Explica tus respuestas.
5. Explica, con el máximo detalle posible, qué representa el dibujo.



¿Qué conclusión puedes obtener a partir de esta otra representación?



www.nikateleco.es