



Nombre del alumno:

Curso:

CUESTIONES: FACTORES QUE INFLUYEN EN LA VELOCIDAD DE LAS REACCIONES QUÍMICAS

1. ¿Qué ocurre al aumentar la temperatura a partir de las condiciones iniciales seleccionadas?
2. ¿Para evitar la formación de productos qué se puede hacer con la concentración y la temperatura?
3. ¿Es posible revertir la reacción, y que los productos se conviertan en reactivos? ¿Por qué?
4. Diseña tu propio experimento y observa en el gráfico de barras que ocurre cuando varías la cantidad de moléculas al variar la temperatura. Aumenta a tu gusto la cantidad de alguno de los componentes y observa la variación. Describe brevemente lo ocurrido.
5. Por último, escribe las conclusiones respondiendo a:
¿Cómo afecta la concentración de los reactivos a la velocidad de reacción? Justifica tu respuesta basándote en la teoría de las colisiones.
¿Cómo afecta la temperatura a la velocidad de una reacción química? Justifica tu respuesta basándote en la teoría cinética de la materia.