

Nombre: \_\_\_\_\_ Grado: \_\_\_\_\_: Grupo: \_\_\_\_\_ Fecha: **12 febrero 2021**

**Aprendizaje esperado:** Argumenta sobre los factores que afectan que afectan la rapidez de las reacciones químicas temperatura, concentración de los reactivos.

**Secuencia 10 Utilidad de modificar la rapidez química Sesión 10. Para terminar Pág. 54 y 55**

**SESIÓN 10 Para terminar. Aplico lo aprendido**

**INICIO**

Lee el siguiente texto:

**■ Para terminar**

En este tema aprendiste que es posible aumentar o disminuir la velocidad de las reacciones químicas en diversos procesos para obtener beneficios, como la conservación de alimentos, la protección del medio ambiente y para mejorar nuestra salud. Además, conociste que una forma de modificar la rapidez de las reacciones químicas es por medio del uso de catalizadores.

**DESARROLLO**

En tu cuaderno

**Evaluar el uso de medicamentos**

1. De forma individual, pregunta a tus familiares qué medicamentos han utilizado en el último año, y para qué los emplearon. Escribe la información en tu cuaderno.

**CIERRE**

En tu cuaderno

**Aplico lo aprendido**

1. Copien en su cuaderno la tabla 2.2 de la página 47 y agreguen una columna de "Factores que inciden en la rapidez de reacción", como se muestra en la tabla de ejemplo, en ella añadan la información con base en aspectos como concentración de reactivos, tamaño de partículas y frecuencia de colisiones.

Nombre	Cómo funciona	Ejemplo	Factor que incide en la rapidez de reacción
Enfriamiento	Se controla la temperatura a la que se almacena un alimento	Alimentos congelados	Disminución de la velocidad de las colisiones de las partículas