



■ 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.

Actividad 7

Aplico lo aprendido

Trabajen en equipos.

- 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.
- de modificar la rapidez de las reacciones químicas.
- Al finalizar, comenten en grupo sus experiencias y opiniones de la exposición. Enlisten las cualidades de su cartel, de la presentación y del trabajo en equipo, así como de sus áreas de oportunidad. Mencionen de qué manera podrían mejorar su trabajo.

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

- Revisen los productos de las actividades realizadas en este tema. Seleccionen un tema para elaborar un cartel y exponerlo a la comunidad escolar.
- Con ayuda del maestro, organicen la información para que sea accesible a estudiantes de otros grados. Propongan un título para el cartel, por ejemplo: "Síntesis de medicamentos".
- Complementen con información de libros o revistas.
- Organícense para presentar a los visitantes la información del cartel, ensayen la exposición con apoyo de su maestro y comenten aspectos que puedan mejorar. En su presentación, resalten la utilidad

