



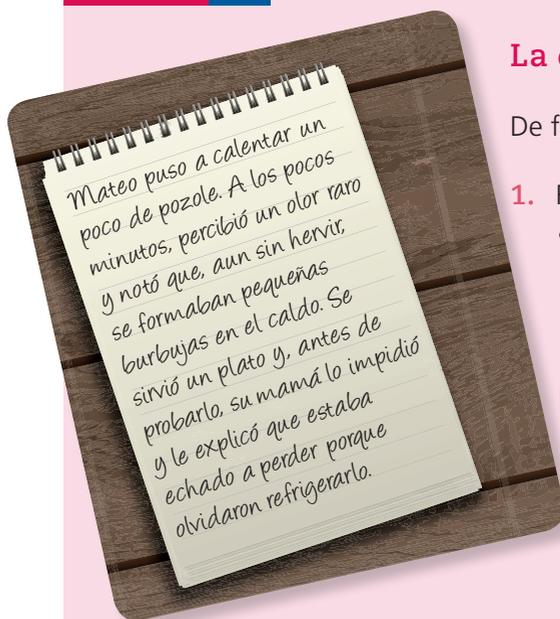
9. La rapidez de las reacciones químicas

Sesión
1

■ Para empezar

Cuando haces ejercicio o duermes, se modifica tu respiración y con ella, la cantidad de dióxido de carbono que exhalas por minuto. Al quemar una vela también se genera dióxido de carbono, ¿será posible producir más rápidamente este compuesto?, ¿de qué manera? En este tema estudiarás el efecto de diferentes factores sobre la rapidez de las reacciones químicas y usarás el modelo corpuscular de la materia para explicarlo.

Actividad 1



La descomposición de los alimentos

De forma individual lee el texto de la nota.

1. Responde lo que se te pide.
 - a) Explica por qué la comida se conserva por más tiempo dentro de un refrigerador que al estar expuesta a condiciones ambientales.
 - b) A partir de lo que sabes de concentración, ¿qué se descompone más rápido, un caldo concentrado, como el pozole, o uno diluido? Pregunta a alguien que sepa de cocina para corroborarlo.
2. En equipo, enlisten en su cuaderno otros ejemplos de cambios químicos cotidianos e identifiquen si son más rápidos o más lentos.
3. Compartan sus respuestas y concluyan con la ayuda de su maestro qué factores afectan la rapidez de las reacciones químicas.

