



## ■ Para terminar

Sesión  
12

En este tema estudiaste cómo representar las reacciones químicas por medio de ecuaciones, y que la estequiometría es útil para comprobar que las representaciones cumplen con la Ley de conservación de la masa. También conociste qué es la cantidad de sustancia y el reactivo limitante y usaste estos conceptos para analizar distintas reacciones químicas. Realiza la siguiente actividad para aplicar los conocimientos adquiridos.

### Actividad 6

#### Aplico lo aprendido

1. Consigan o elaboren fichas bibliográficas de aproximadamente 107 mm de ancho por 70 mm de alto.
2. En pareja, busquen los conceptos clave de este tema y anoten uno en cada ficha. Revisen los productos de su carpeta de trabajo, así como sus apuntes. Escriban la explicación correspondiente a cada concepto en el lado opuesto de la ficha. Sean claros y concisos. Incluyan ejemplos y esquemas si es necesario.
3. Un miembro de la pareja toma una tarjeta, lee el nombre del concepto y el otro lo explica. Luego cambien de rol.
4. De manera individual, redacta un texto de divulgación científica (una cuartilla como máximo), acerca de la información que proporciona una ecuación química balanceada, por ejemplo, la obtención de metales o la combustión de metano. Con ayuda del maestro, indaga cuáles son las características de este tipo de textos. Puedes ilustrar tu texto con dibujos, tablas o esquemas.
5. Comparte tu texto con un compañero y pídele que te dé una opinión que te ayude mejorarlo. Ajústalo a las observaciones.
6. En grupo, elaboren un cuadernillo con la versión final de los textos de todos. Elaboren una portada y pónganle título. Compártanlo con alumnos de otros cursos para dar a conocer lo aprendido.

