



Glucosa

Molécula perteneciente al grupo de los azúcares que se produce principalmente en la fotosíntesis de plantas y algas. Es la principal fuente de energía de todos los organismos.

Procesos endotérmicos y exotérmicos

Como viste en la actividad anterior, algunos procesos transfieren o liberan energía a los alrededores, a éstos se les denomina *exotérmicos*. Otros procesos la absorben o bien no podrían llevarse a cabo si no se les suministra energía, a éstos se les conoce como *endotérmicos*. Analiza la tabla 1.6 para conocer algunos ejemplos de ambos tipos.

Procesos endotérmicos		Procesos exotérmicos	
<p>Fotosíntesis: Las plantas usan energía lumínica para transformar agua y dióxido de carbono en glucosa.</p>		<p>Congelar agua: Durante el cambio del estado líquido al sólido, las partículas de agua liberan energía.</p>	
<p>Hornear un pan: Para hacer pan es necesario suministrar energía térmica en el interior de un horno.</p>		<p>Reacciones nucleares: En las plantas nucleoelectricas la energía liberada en las reacciones nucleares se usa para producir electricidad.</p>	
<p>Evaporación de agua: En un día caluroso, el agua absorbe energía del ambiente y pasa al estado gaseoso.</p>		<p>Formación de cal apagada: Al agregar agua a la cal en polvo (cal viva), se forma un compuesto (cal apagada), y esto libera calor.</p>	

Tabla 1.6 Algunos procesos endo y exotérmicos.

Actividad 6

Exotérmico y endotérmico

Trabajen en parejas esta actividad.

1. Escriban en su cuaderno una definición de los procesos endotérmico y exotérmico. Investiguen tres ejemplos de cada uno e inclúyanlos.
2. Observen los procesos mostrados en la imagen. Anoten cuáles son endotérmicos y cuáles exotérmicos.



3. En grupo, mencionen otros procesos en los que haya intercambios de energía; analicen cuáles son físicos y cuáles químicos. Argumenten su respuesta.

