

CHEMISTRY





Chapter 4

EXPERIMENTO QUÍMICO REACCIONES QUIMICAS



CHEMISTRY

indice

01. MotivatingStrategy 🕥

02. HelicoTheory

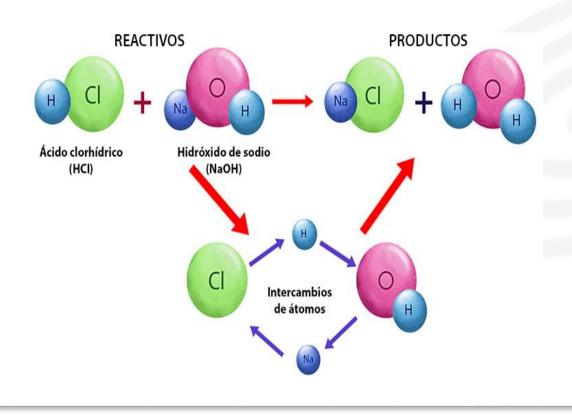
(>)

03. HelicoPractice

04. HelicoWorKshop

 \bigcirc

Una reacción química, también llamada cambio químico fenómeno químico, es todo proceso termodinámico en el cual dos o más especies químicas o sustancias, se transforman, cambiando su estructura molecular y sus enlaces, en otras sustancias llamadas productos.



MOTIVATING STRATEGY



HELICO THEORY

I. OBJETIVOS

- *Descomponer una sustancia química por electrólisis.
- *Utilizar y manipular el equipo casero de electrólisis.

II. FUNDAMENTO TEÓRICO

La electrólisis es la transformación de la energía eléctrica en energía química. Se trata de descomponer una sustancia química al paso de una corriente eléctrica continua. Para esto la sustancia debe estar fundida o disuelta en agua, entonces se desarrolla la oxidación de los aniones en el ánodo y la reducción de los cationes en el cátodo.

III. MATERIALES

- 1. Una cucharita
- 2. Un vaso de vidrio
- 3. Cable conductor delgado
- 4. Pila grande
- 5. Cinta adhesiva
- 6. Dos electrodos de grafito (2 minas gruesas)

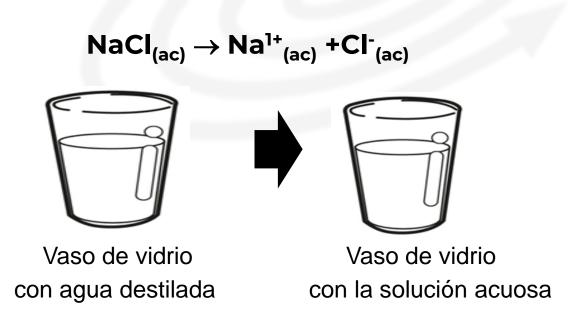


IV. REACTIVOS

- 1. Cloruro de sodio: NaCl_(s)
- 2. Agua: $H_2O_{(I)}$

V. PROCEDIMIENTO

- 1. En un vaso de vidrio coloque agua hasta las ¾ partes de su capacidad.
- 2. Luego disuelva dos cucharaditas de cloruro de sodio en el agua y agite vigorosamente hasta total disolución.
- 3. La sal se ioniza y se obtiene una solución acuosa. Se trata de un electrolito que es un excelente conductor de la electricidad. Grafique.



Resolución de Problemas



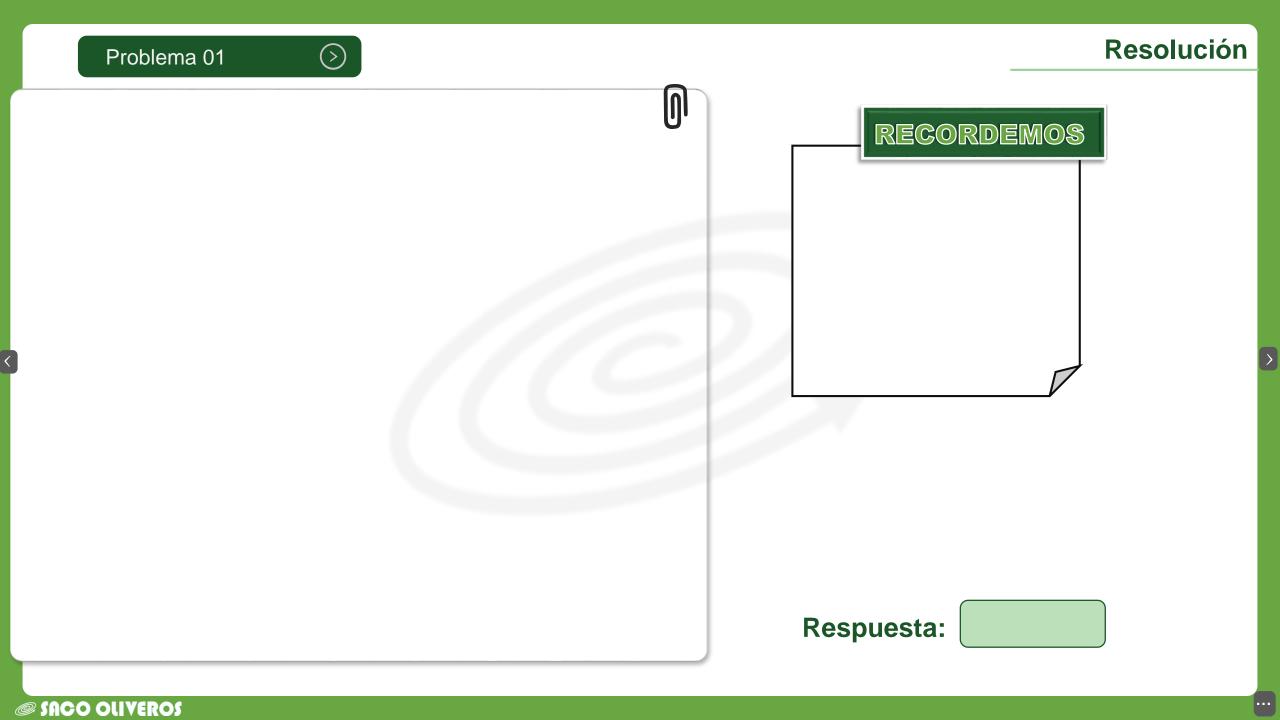
Problema 02

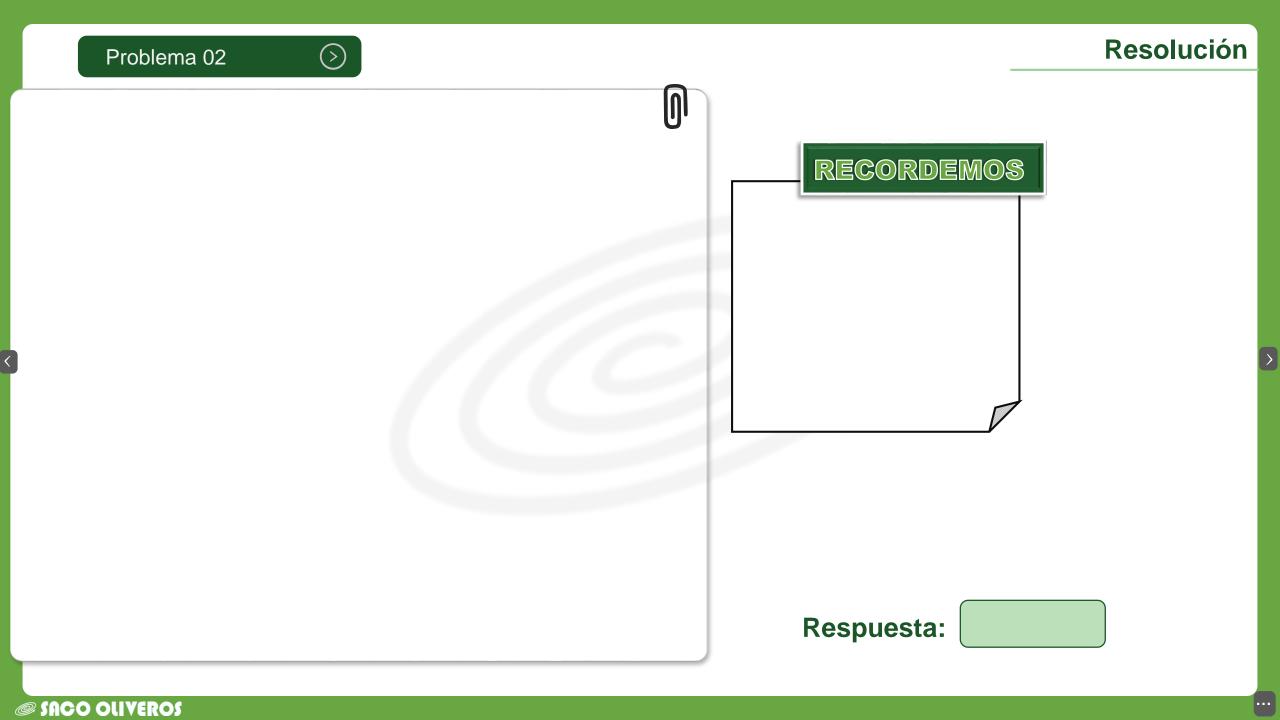
Problema 03

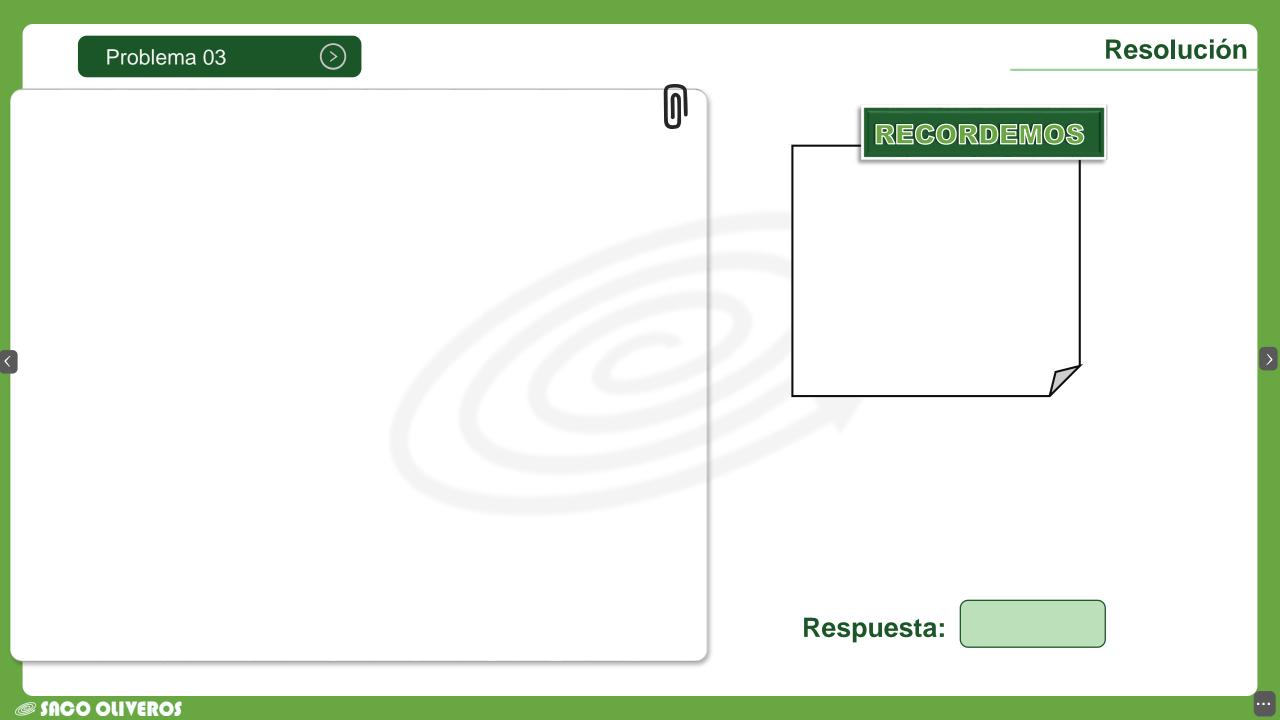
Problema 04

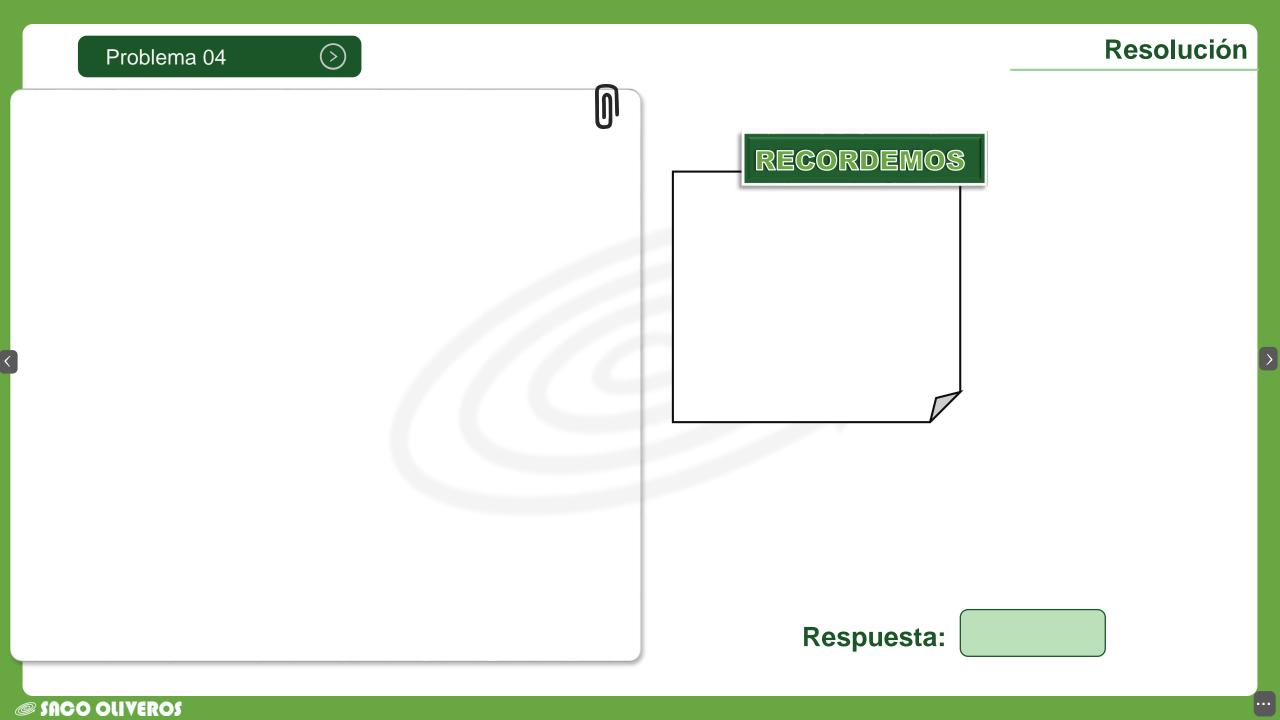
Problema 05

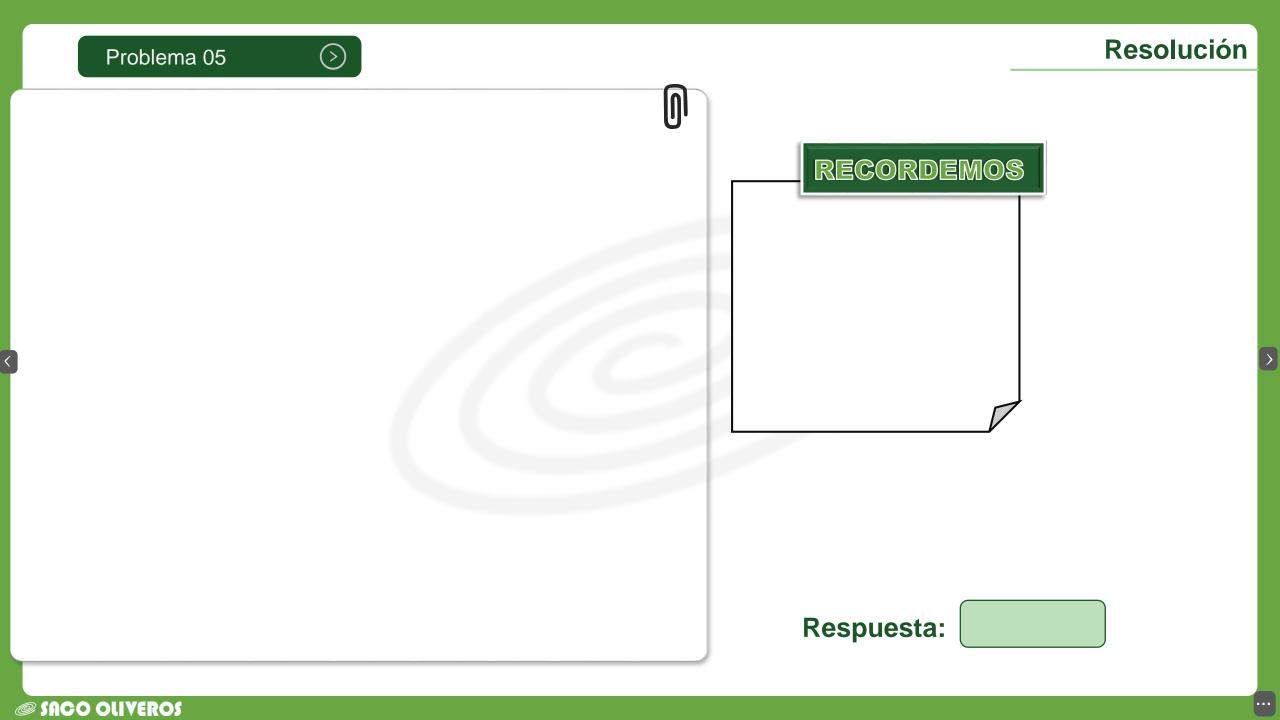
HELICO PRACTICE











Problemas Propuestos



Problema 06



Problema 07



Problema 08



Problema 09



Problema 10



HELICO WORKSHOP



