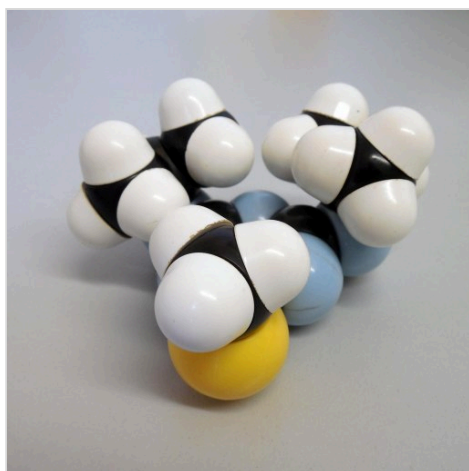


L U M B R E



Materia: propiedades y cambios

Grado: 11

Materia: Ciencias experimentales

03/10/2026

Antes de empezar

QUÉ APRENDERÁS

- Distinguir propiedades de la materia y cambios físicos de químicos.

¿Se transformó o solo cambió de ropa?

La materia tiene propiedades (masa, volumen, densidad) y puede cambiar. Un cambio físico conserva la sustancia; uno químico la transforma.



cc0 — imagen: LucíaMartínez.1999 (File:Estados de la materia 3ºEP.png) · Lumbre, MCCEMS 2025

Físico vs. químico

- Físico: cortar, fundir, disolver (sigue siendo lo mismo).
- Químico: oxidar, quemar, fermentar (nace otra sustancia).
- Pistas de reacción: color, gas, luz, temperatura.

Idea clave

Pregúntate si la sustancia sigue siendo la misma: ahí está la diferencia.

Para reflexionar

Clasifica: arrugar papel (físico) y quemarlo (químico). Da otro ejemplo.

1. ¿Cuál es un cambio QUÍMICO?

- ☐ Derretir hielo
- ☐ Cortar un papel
- ☐ Oxidar un clavo
- ☐ Disolver azúcar en agua

2. Evaporar agua es un cambio químico porque desaparece el líquido.

- ☐ Verdadero
- ☐ Falso

Referencia curricular

Grado:	11
Materia:	Ciencias experimentales

Versión interactiva completa (con actividades, videos y autoevaluación):



<https://lumbre.lat/object/tc-l10>

Material educativo generado desde Lumbre · lumbre.lat