

5

CHEMICAL REACTIONS

Estimadas familias y tutores:

Os damos la bienvenida a esta nueva unidad. Seguimos acompañando a vuestros hijos e hijas, en este aprendizaje, que confiamos les sea de utilidad en su crecimiento. Queremos compartir con vosotros lo que vamos a trabajar en esta unidad e invitaros a colaborar en la medida en la que podáis.

En esta unidad, el alumnado trabajará conceptos relacionados con las **reacciones químicas**. El objetivo de la unidad es los distintos tipos de las reacciones químicas y sus características. Adquirirá también conocimiento sobre técnicas y procedimientos experimentales simples, incorporándoles el método científico.

En esta unidad, el alumnado trabajará la descripción escrita como oral, aprenderá a investigar de manera autónoma y a organizar información utilizando esquemas visuales.

En casa

Podéis realizar en familia el proyecto *Find out more* (Descubrir más) de la unidad, que consiste en realizar un experimento sobre la interacción entre el oxígeno y el fuego. Esperamos que podáis disfrutar con vuestros hijos además de aprender y compartir los valores que en clase ya se han trabajado.

Esperamos que os divirtáis trabajando juntos.

Un saludo,

El profesor / La profesora de ciencias naturales de vuestro hijo/a.

Find out more

Material necesario:

- Tres vasos de vidrio, de distintos tamaños
- Cuatro velas
- Mechero o cerillas
- Cronómetro

Paso 1: Trabajar en pareja. Preparar el cronómetro y encender las velas con mucho cuidado.

Paso 2: Cubrir tres de las cuatro velas con un vaso. Empezar a medir el tiempo. Observar y apuntar en cuánto tiempo se consume cada vela.



Conclusión: Observar que el tiempo de combustión de cada vela es distinto según la cantidad de oxígeno que puede quemar.



CHEMICAL REACTIONS

MY DICTIONARY

English

alcohol
ash
bacteria
carbon dioxide
chemical bond
combustion
endothermic
exothermic
fermentation
fire
fuel
fungi
lactic acid
microorganism
oxidation
precipitate
product
reactant
rust
smoke
sugar

Castellano

alcohol
ceniza
bacteria
dióxido de carbono
enlace químico
combustión
endotérmico
exotérmico
fermentación
fuego
combustible
hongos
ácido láctico
microorganismo
oxidación
precipitar
producto
reactivo
óxido
humo
azúcar