

5º PRIMARIA

NATURALES

SEMANA DEL 27 AL 30 DE ABRIL

DÍA 1

Releemos las páginas 116-117.

Realizamos las actividades 2 y 3 de la página 117 en el cuaderno

Día 2

Para el segundo día de Naturales de esta semana os vamos a proponer un experimento. Hemos visto que hay varios tipos de reacciones químicas: oxidación, fermentación y combustión. Pues vamos a empezar por la más fácil de realizar: la COMBUSTIÓN y para ello vamos a hacer un experimento sencillo.

Podéis hacerlo en formato digital y adjuntar alguna foto o copiando las preguntas en tu cuaderno y haciendo un dibujo. A continuación os dejo la ficha del experimento.

COMBUSTIÓN DE PAPEL.

ATENCIÓN: este experimento se tiene que realizar CON LA SUPERVISIÓN Y AYUDA DE UN ADULTO.

Teoría:

Recordamos el recuadro marrón de la página 116:

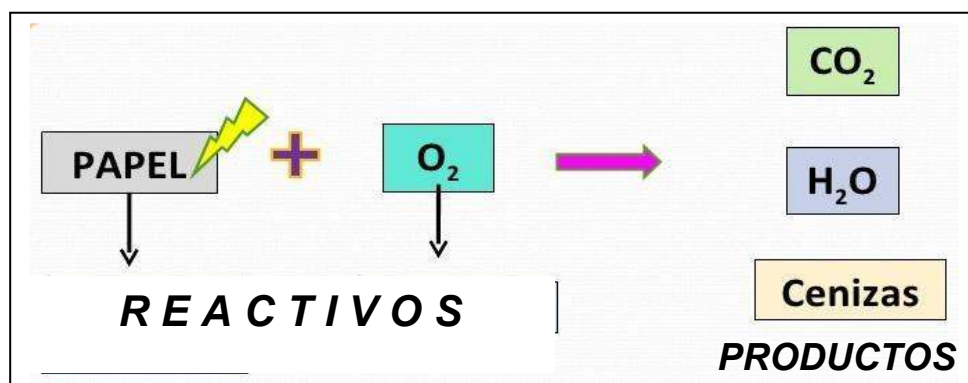
En una reacción química se mezclan unas sustancias, los reactivos, que se transforman en otras, los productos.

Para entender mejor el **reactivo** y el **producto** lo vamos a comparar con una receta de cocina:

- Los reactivos son los ingredientes, por ejemplo: azúcar, harina y huevo.
- Y el producto es el plato final, un bizcocho.

Si nos quedamos sin algún reactivo (ingrediente) NO podemos preparar el plato final.

Con este experimento vamos a comprobar precisamente esto, ya que tenemos los reactivos (ingredientes): papel y oxígeno y el producto final es cenizas, dióxido de carbono y vapor de agua (como hemos comprobado al tapar con el vaso)



Materiales que necesitamos:

- Mechero o cerillas.
- Papel: un cuadradito de papel higiénico (que arde bien).
- Plato o bandeja que NO SE QUEME (por ejemplo, vidrio).
- Un vaso, fuente o campana de cristal.



Procedimiento:

1.- Leer todo el experimento antes de pasar a la práctica.

2.- Ejecución:

- Colocamos un plato o bandeja de vidrio sobre una superficie estable y que resista bien el calor (lo mejor es una mesa o encimera de la cocina que suelen ser de mármol).
- Retiraremos cualquier objeto que pueda arder o incendiarse (cortinas, objetos de plástico, papel, etc.)
- Doblamos el cuadradito de papel higiénico para que tenga un tamaño PEQUEÑO ya que luego tenemos que taparlo con un vaso.



- Con mucho cuidado y con la SUPERVISIÓN DE UN ADULTO prendemos el papel con el mechero o una cerilla por las esquinas.



- Comprobamos como arde o se quema el papel rápidamente con la presencia de Oxígeno. Además notamos como se desprende luz y calor.



- Al tapar el papel ardiendo con un vaso, la combustión se para cuando se consume todo el oxígeno dentro del vaso. De esta forma comprobamos como el oxígeno es indispensable para la combustión.



3.- Preguntas:

Completa este cuadro:

REACTIVOS	PRODUCTOS

¿Qué reactivo desaparece cuando tapamos el papel con el vaso?

¿Dime otros reactivos (combustible) que podríamos utilizar en este experimento en lugar del papel higiénico?

¿En esta reacción química se absorbe o se libera energía?