

1. Los cambios químicos en los sistemas materiales

1. Une con flechas:

Cambio químico •

• No tiene como resultado la aparición de sustancias nuevas que no estaban presentes antes de que ocurriera el cambio

Cambio físico •

• Tiene como resultado la aparición de sustancias nuevas que no estaban presentes antes de que ocurriera el cambio

2. Indica si se trata de un cambio químico (Q) o un cambio físico (F).



Se derrite hielo

Q

F



Se quema madera

Q

F



Efervescencia de un medicamento

Q

F



Q F

Se pudre un limón

Q F

Hervir agua

Q F

Secar ropa al aire



Q F

Reacción del luminol

Q F

Cambio de color en un experimento de laboratorio

Q F

Unión bicarbonato sódico y vinagre



Q F

Formación de nubes

Q F

Preparar un filete a la plancha

Q F

El alcánfor que se usa para evitar la polilla se sublima



El agua condensa en el cristal

 Q F

Soldadura con termita (mezcla de aluminio y óxido de hierro que al calentarlos desprenden gran cantidad de calor)

 Q F

Freir un huevo

 Q F

Se oxida el metal

 Q F

Se derrite el chocolate

 Q F

Estirar una goma

 Q F

Hacer origami

 Q F

Cortar el pelo

 Q F

Se produce la fotosíntesis

 Q F

Se produce la digestión

 Q F

Se quema una cerilla

 Q F

Se moldea barro

 Q F

3. Indica verdadero (V) o falso (F).

Los gases en una reacción química aparecen como burbujeo.

V F

En una reacción de combustión se observa intercambio de energía térmica y liberación de energía en forma de luz.

V F

Los procesos de disolución son cambios físicos.

V F

La disolución de un medicamento efervescente es un cambio químico, ya que se observa un burbujeo.

V F

Cualquier cambio de estado es un cambio físico, excepto el de sublimación.

V F

Las luciérnagas pueden emitir luz porque en ellas tiene lugar una reacción química.

V F

El cambio de color es una evidencia física que nos puede indicar si estamos ante un cambio químico.

V F

En un cambio químico aparecen sustancias nuevas

V F