

Cambios físicos y cambios químicos en la vida diaria

Recuerda

En un cambio físico, la sustancia sigue siendo la misma, aunque cambie su forma o su estado (romper un papel, derretir hielo). En un cambio químico, unas sustancias se transforman en otras nuevas (quemar papel, cocinar un huevo, oxidarse el hierro).

1 Escribe cada cambio en su columna.

romper un papel

freír un huevo

derretir mantequilla

quemar madera

disolver azúcar en agua

oxidarse un clavo

doblar un alambre

hornear pan

congelar agua

podrirse una fruta

digerir los alimentos

Cambio físico

Cambio químico

2 Marca V si es verdadero o F si es falso.

1. Cuando el hielo se funde, se forma una sustancia nueva.

V

F

2. La oxidación del hierro es un cambio químico.

V

F

3. Muchos cambios químicos no se pueden deshacer.

V

F

4. Disolver sal en agua es un cambio químico.

V

F

5. Al quemar papel se forman cenizas y gases: sustancias nuevas.

V

F

3 Pistas de un cambio químico. Completa con las palabras del recuadro.

olor

calor

color

burbujas

1. Una manzana cortada se pone marrón al aire: cambia de _____.
2. Al mezclar vinagre y bicarbonato salen _____ de gas.
3. La leche estropeada tiene un _____ diferente.
4. Al quemarse, la madera desprende luz y _____.

4 Razona tu respuesta.

¿Por qué no se puede conseguir de nuevo un huevo crudo después de freírlo?

5 Investiga en tu cocina.

Escribe un cambio físico y un cambio químico que ocurran al cocinar. Explica cómo lo sabes.

Cambios físicos y cambios químicos en la vida diaria · Soluciones

1 Escribe cada cambio en su columna.

romper un papel

freír un huevo

derretir mantequilla

quemar madera

disolver azúcar en agua

oxidarse un clavo

doblar un alambre

hornear pan

congelar agua

podrirse una fruta

digerir los alimentos

Cambio físico

romper un papel

derretir mantequilla

disolver azúcar en agua

doblar un alambre

congelar agua

Cambio químico

freír un huevo

quemar madera

oxidarse un clavo

hornear pan

podrirse una fruta

digerir los alimentos

2 Marca V si es verdadero o F si es falso.

1. Cuando el hielo se funde, se forma una sustancia nueva.

V F

2. La oxidación del hierro es un cambio químico.

V F

3. Muchos cambios químicos no se pueden deshacer.

V F

4. Disolver sal en agua es un cambio químico.

V F

5. Al quemar papel se forman cenizas y gases: sustancias nuevas.

V F

3 Pistas de un cambio químico. Completa con las palabras del recuadro.

olor

calor

color

burbujas

1. Una manzana cortada se pone marrón al aire: cambia de color.
2. Al mezclar vinagre y bicarbonato salen burbujas de gas.
3. La leche estropeada tiene un olor diferente.
4. Al quemarse, la madera desprende luz y calor.

4 Razona tu respuesta.

¿Por qué no se puede conseguir de nuevo un huevo crudo después de freírlo?

Porque freírlo es un cambio químico: las sustancias del huevo se han transformado en otras nuevas y el cambio no se puede deshacer.

5 Investiga en tu cocina.

Escribe un cambio físico y un cambio químico que ocurran al cocinar. Explica cómo lo sabes.

Por ejemplo: fundir chocolate es un cambio físico, porque sigue siendo chocolate. Tostar pan es un cambio químico: cambia de color, de olor y de sabor porque se forman sustancias nuevas.