

Evaluación de Cs. Naturales
“Transformaciones químicas”

Nombre:.....Curso:.....Fecha:.....

CONSEJOS ANTES DE EMPEZAR:

- ♥ Léete atentamente las consignas.
- ♥ Tomate tu tiempo, pensá y respondé con tranquilidad. ¡Confía en que sabés hacerlo!
- ♥ Revisá antes de entregar.

Profe Ceci

1) Para cada caso, indicá si se trata de un cambio físico o de una transformación química





2) Leé la siguiente situación y explicá qué ocurrió teniendo en cuenta todo lo trabajado.

La mamá de Ana decidió preparar una torta con una nueva receta. Leyendo el instructivo de la receta, en una sartén puso a derretir dos barras de chocolate y en otra, 100 g de manteca. Mientras buscaba los otros ingredientes, se demoró. De pronto, tuvo que apagar rápido las hornallas porque de las cacerolas salía mucho humo y un olor a quemado!...
Cuando observó el contenido de ambas sartenes, notó que tanto la manteca como el chocolate habían quedado sólidos y negros.

3) Observá la imagen y respondé:

¿Por qué creés que el interior de la palta se conserva mientras el fruto está entero y con cáscara y que comienza a adquirir un tono marrón si se lo corta?



4) Completá el siguiente texto con las palabras correspondientes:

Al encender un fósforo se produce una transformación química

llamada

En este proceso, los materiales iniciales se transforman en otros muy rápidamente, desprendiendo calor y luz.

Para que la combustión se produzca, es necesario:

- La presencia de un material capaz de arder, llamado
- Otra sustancia que haga posible que el combustible arda, se queme o se encienda, llamada En general, es el oxígeno.
- Una que permita el inicio de la combustión.

5) Describí alguna experiencia realizada en clase que te permita contradecir a alguien que cree que siempre que se calienta un material se produce un cambio químico.

6) ¿Cuáles fueron las evidencias de que hubo una transformación química en siguientes mezclas?

- Vinagre y bicarbonato de sodio
- Jugo de repollo y agua jabonosa