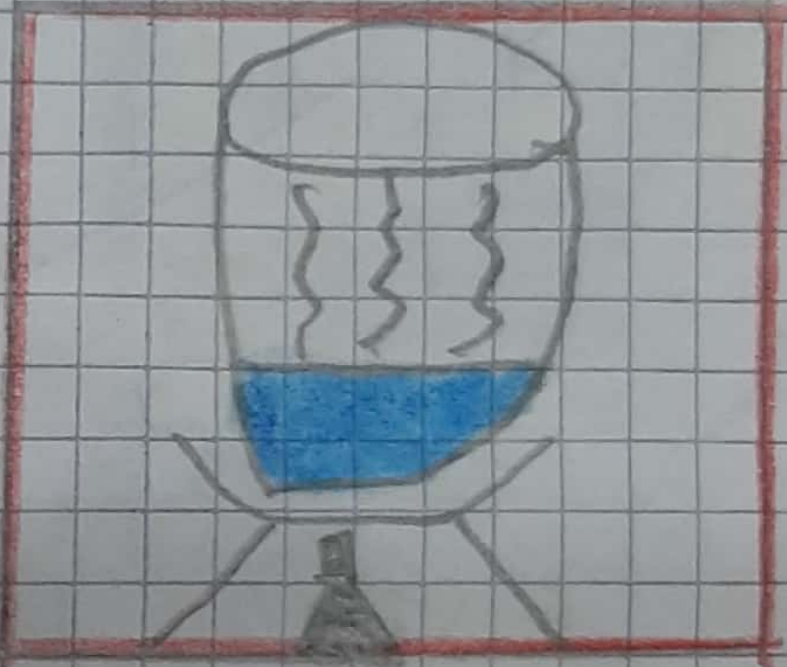


calentamiento de agua



estado inicial

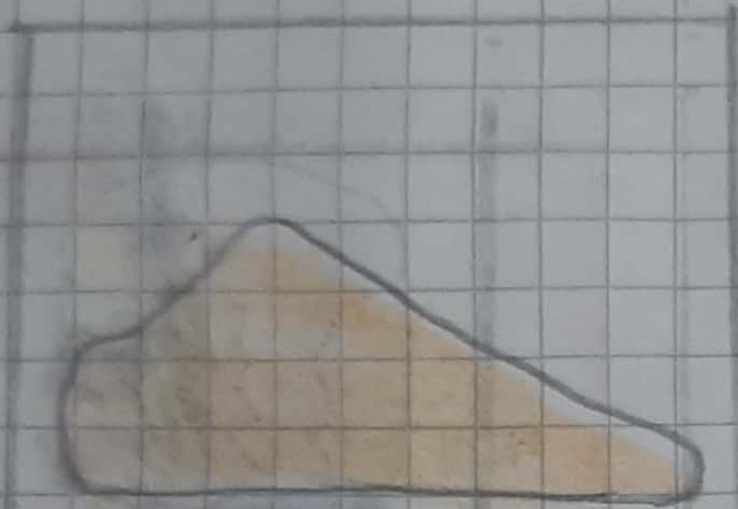
estado final

Factores participantes: temperatura

Efecto: calor depositado



# Moldear masa para pan



Estado inicial estado final

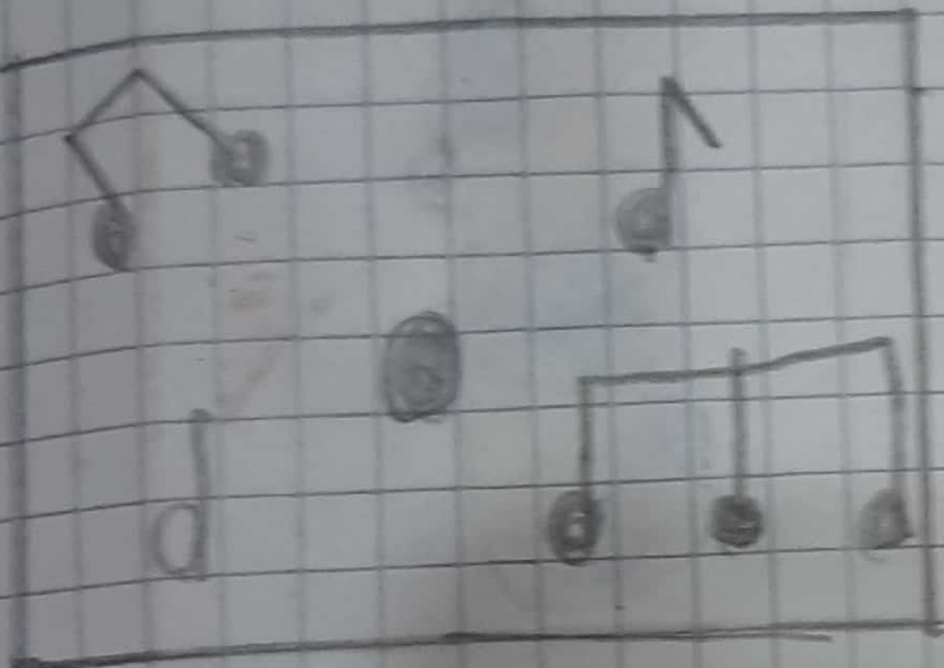
Efectos acci<sup>o</sup>nate: Masas

Efecto: cambio de forma

EXPOSICIÓN CON COMANDOS

ESTADO INICIAL

LA LUZ



Estado inicial estado final

Edición palinquinio: vs los  
efecto: la pedat. nes



lavos expuestos  
a la humedad



estado inicial estado final

Factor participante: El agua  
Efecto: la oxidación

Los cambios físicos y químicos  
Los cambios físicos no modifican  
la composición de los materiales

## Cambio químico

Los cambios químicos forman siempre sustancias nuevas y modifican sus características originales

## 7 NTC

Substancia formada en el curso de la vida





## MATERIALES

- Una hoja de papel
- Un plato de cerámica
- Un encendedor

## PROCEDIMIENTO

1. Observa la hoja de papel y determina en qué estado se encuentra y cuáles son sus propiedades.
2. Arruga la hoja de papel, desarrúgala, observa su estado y sus propiedades.
3. Toma la hoja de papel y pártela en pedazos pequeños, determina su estado y sus propiedades.
4. Coloca los pedazos de papel en el plato y con el encendedor, prende uno de los papeles y deja que se queme. ¿Qué sucede con el papel?
5. Clasifica lo que observaste en el experimento y determina cuáles son los cambios físicos y cuáles son los cambios químicos
6. ¿Después de haber quemado el papel, puedes volver a dejarlo en su estado original?

## RESULTADOS Y CONCLUSIONES

1. Tuvo un cambio de forma.
2. Cambio Físico: cuando se arruga el papel.  
Cambio Químico: cuando se enciende y se convierte en cenizas.
3. No se puede volver a estar en el mismo estado.