

# 1st Science Week



11-15 March 2019

# Artificial Snow



Mediante el algodón de los pañales se saca un polvo blanco (poliacrilato de sodio) utilizando un recipiente.

Una vez extraído el polvo se mezcla con agua dando como resultado nieve artificial.

Esto se debe a la alta capacidad de absorción de agua del polvo extraído aumentando considerablemente de tamaño

# Lava Lamp



Al entrar en contacto una aspirina con el agua, hará que la pastilla reaccione y desprenda  $\text{CO}_2$  en forma de burbujas.

Debido a la diferencia de densidades entre el agua y el aceite, las burbujas de agua flotarán como si fuese una lámpara de lava.

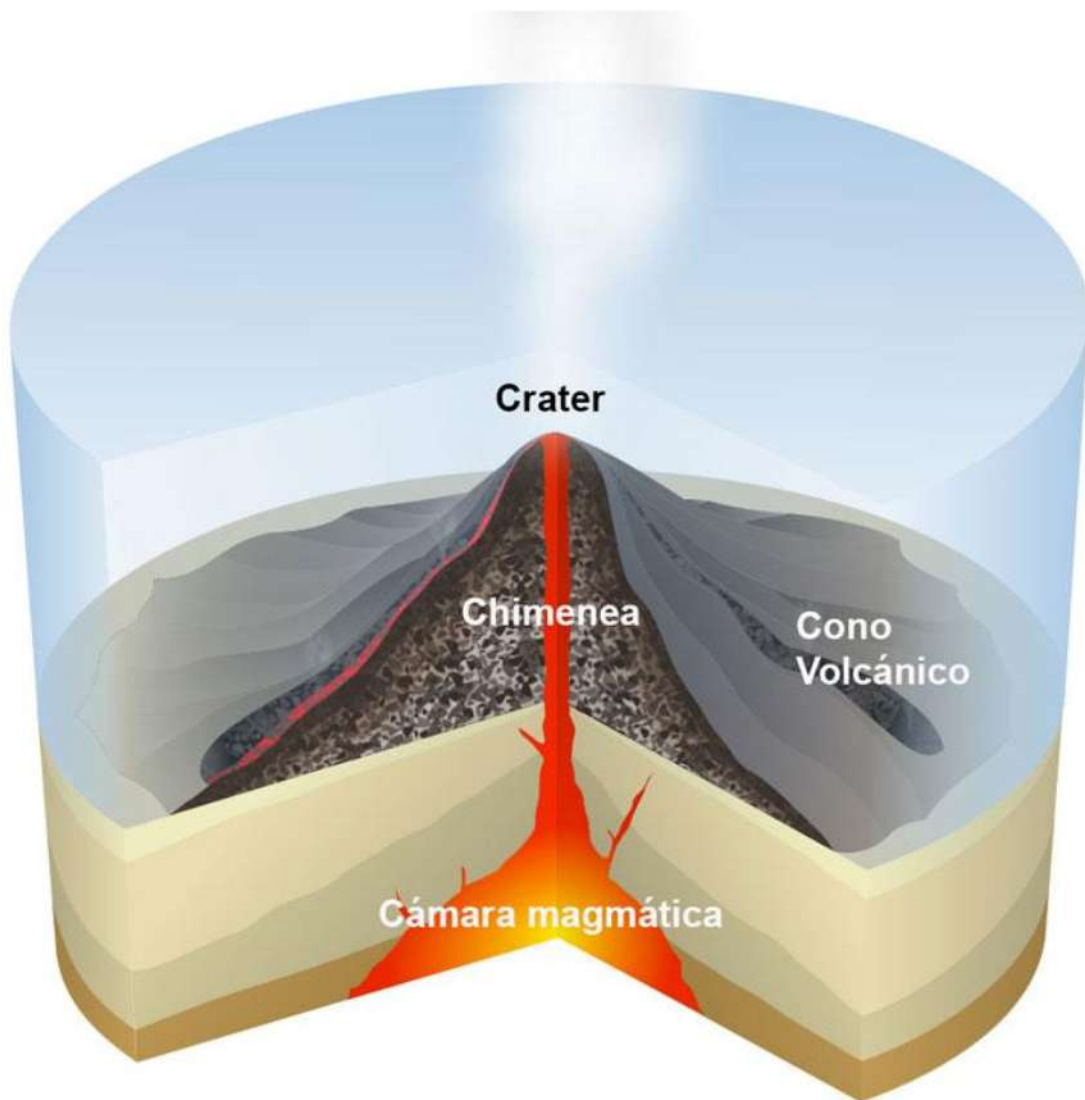
# Slime



El slime es un polímero constituido por acetato de polivinilo (PVA), el cual está formado por una gran cantidad de cadenas moléculas.

Al mezclarse el PVA con agua y detergente, el detergente se disuelve y forman enlaces entre las moléculas de ambos ingredientes, formando una masa muy elástica y moldeable.

# Volcano



Al mezclar el vinagre (que es un ácido) con el bicarbonato de sodio (que es un base), reaccionan y se transforman en agua, acetato de sodio (una sal) y dióxido de carbono (un gas).

El dióxido de carbono ( $\text{CO}_2$ ) es el gas responsable de que se formen las burbujas de la erupción del volcán y que se hinche el globo.

# Rainbow



Los líquidos más densos pesan más, y por tanto se quedan en el fondo, y los más ligeros se mantienen en la parte superior.

Al tener diferente densidad y ser insolubles entre sí se crea este arcoíris.

Los elementos utilizados son: jabon de lavavajillas verde, agua con colorante azul, aceite de oliva y alcohol con colorante rojo.