

# WinS 2018 AMONA'S POWER

Con las manos  
en la masa

## Material

---

Bol grande  
Cuchara  
Maizena  
Agua

## Procedimiento

---

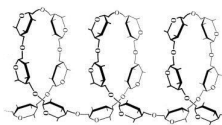
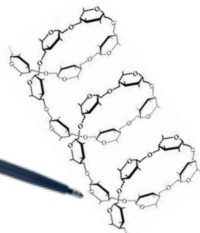
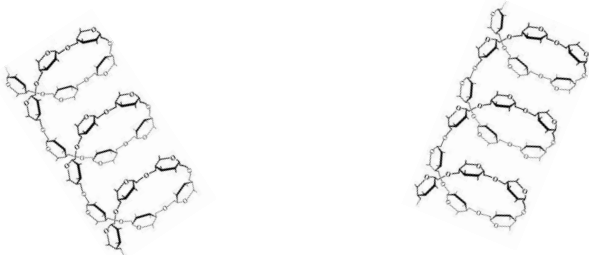
En el bol, verter dos vasos de maizena e ir echando agua, removiendo lentamente hasta conseguir una pasta sin grumos.

## ¿Qué es esto?

---

Acabas de fabricar un fluido **NO NEWTONIANO**. Prueba a golpear su superficie con el puño en un golpe seco. Parece un sólido. Introduce la cuchara lentamente. Parece un líquido... ¡¡Es las dos cosas a la vez!!

Esta peculiaridad se la debe a su composición. La maizena, casera, casera y natural como ella sola está compuesta en realidad por un polímero también "natural", el almidón. Sus largas cadenas se organizan como redes entrecruzadas en las que el agua queda atrapada. Introducirse en esa sopa de cadenas puede ser difícil si lo intentamos rápido y a golpes. Sin embargo, si vamos dulce y lentamente las cadenas tienen tiempo de hacernos sitio y podemos penetrarlo. De ahí que a veces parezca un sólido y a veces un líquido.



# WinS 2018 AMONA'S POWER

Tu olla express  
y tú

## Material

Olla express  
Vaso de poliespan  
Rejilla  
Agua  
Fuente de calor

## Procedimiento

Coloca la rejilla dentro de la olla express. Sitúa el vaso de poliespan sobre esta. Añade en el fondo un dedo de agua. Cierra y calienta hasta que pite. Apaga y manten bajo presión 15 o 20 minutos. Enfría y abre.

## ¿Qué ha pasado?

¡Sorpresa! ¿Pensabas que se derretiría, que explotaría...? y lo que tenemos es una mini versión del vaso original, es decir, se ha encogido.

El vaso que hemos introducido está hecho de "poliespan", un material muy común para embalaje.

Su nombre científico es poliestireno expandido, y es un polímero. Los polímeros son largas cadenas llamadas macromoléculas formadas por unidades repetitivas llamadas monómeros. En este caso está expandido, es decir, hinchado con aire. Las cadenas de polímero se entrecruzan formando una red en la que el aire queda atrapado. Al aumentar tanto la presión y la temperatura la red se comprime y el aire se libera, reduciendo su tamaño drásticamente como has podido comprobar, pero manteniendo su estructura molecular intacta.



# WinS 2018

## AMONA'S POWER

Esto es la leche

### Material

Leche entera  
Bandeja o similar  
Colorante alimenticio\*  
Lavavajillas  
Bastoncillo de oídos

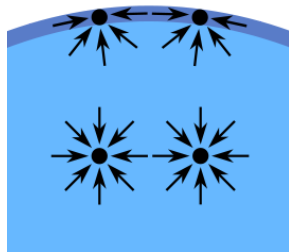
\* Truco del almendruco: Tiene que ser acuoso, es decir, líquido, NO valen los geles.

### Procedimiento

Vierte la leche sobre la bandeja hasta un dedo de profundidad aproximadamente. Añade en el centro y/o en las esquinas gotas de los colorantes alimenticios líquidos. Unta de lavavajillas el bastoncillo de oídos y comienza a tocar la superficie de la leche con él.

### ¿Qué ha pasado?

En la superficie de la leche, al igual que en el agua y otros líquidos, existe una fuerza a la que llamamos tensión superficial. Lo que ha ocurrido es que hemos roto esta tensión superficial de la leche.



Esta tensión se produce porque las fuerzas entre moléculas dentro del líquido se anulan, y en la superficie no.

Es también la fuerza que notas al tirarte a la piscina en "plancha" y chocar con toda la superficie del agua.

Los detergentes son "tensoactivos", es decir, son capaces de romper esta tensión. Al romperla las moléculas de la superficie se mueven más libremente y podemos ver los bonitos movimientos que se producen.



# WinS 2018 AMONA'S POWER

## Microscopio casero

### Material

Puntero laser  
Punta o cabeza un bolígrafo  
(dónde está el agujero)  
Celo o similar  
Agua sucia

### ¿Qué ha pasado?

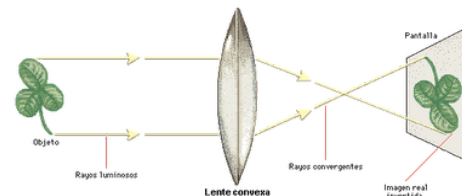
Has fabricado un microscopio óptico casero. Todo lo que hace falta para hacerlo es una fuente de luz y una lente que aumente la imagen. En nuestro caso el laser es la fuente de luz y la gota de agua actúa como lente y como portador de la muestra.

### Procedimiento

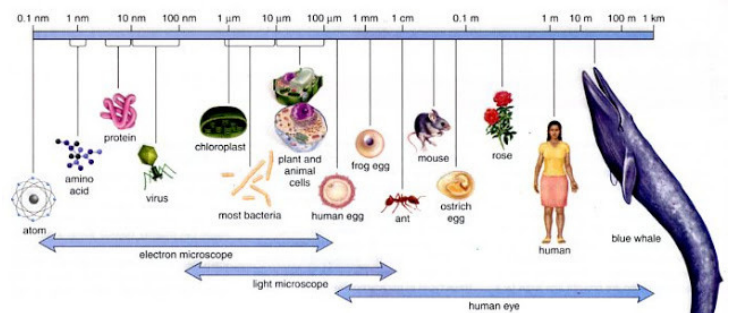
Cubre la punta del puntero laser con la punta del bolígrafo y fíjala con celo o similar. Unta la punta en agua lo más sucia posible, a poder ser de un charco o similar.

Enciende el puntero y apunta a una pared blanca.

Este microscopio nos permite aumentar el tamaño del objeto unas 10000 veces, alcanzando la escala de los microorganismos.



A día de hoy existen microscopios no ópticos que nos permiten "ver" en la nanoescala, es decir, movernos en el mundo atómico.



# WinS 2018

## AMONA'S POWER

Sin presión...

### Material

---

Huevo cocido y pelado  
Botella de vidrio  
Alcohol de quemar  
Papel o algodón  
Cerillas

### Procedimiento

---

Empapar el algodón en alcohol e introducir en la botella. Prender la cerilla y meterla también en la botella. Rápidamente colocar el huevo duro sobre el cuello de la botella, de manera que cubra la boca.

### ¿Qué ha pasado?

---

Cuando se ha apagado la llama, la botella ha succionado el huevo.

Al aumentar la temperatura dentro de la botella el aire se calienta, aumenta la presión y el aire se expande, parte de él escapa de la botella. Cuando se enfría ocurre lo contrario, disminuye la presión y el aire se contrae.

Esta bajada de presión debe ser equilibrada introduciendo más aire del exterior, que en su paso, arrastra nuestro huevo cocido.

### ¿Cómo lo sacamos?

¡Soplando! Sopla fuerte con la botella inclinada hacia arriba y cubriendo con tu boca toda la boca de la botella. Verás que el huevo se desliza hacia fuera. Estás aumentando la presión dentro y otra vez la materia debe salir de la botella.



# WinS 2018 AMONA'S POWER

Con un par de  
huevos

## Material

---

Huevos  
Vinagre  
Recipiente con tapa

## Procedimiento

---

En un recipiente, sumerge los huevos en vinagre, tápalo y deja reposar 24 horas.

## ¿Qué ha pasado?

---

Transcurridas 24 horas la cáscara que protege al huevo habrá desaparecido dejando un huevo "desnudo", protegido tan solo por la fina y elástica capa interior de la cáscara.

La cáscara que protege al huevo es de Carbonato cálcico ( $\text{CaCO}_3$ ).

Este mineral reacciona con el ácido acético del vinagre. Puedes ver fácilmente el proceso porque en esta reacción, que se conoce como **NEUTRALIZACIÓN** se desprende un gas, dióxido de carbono ( $\text{CO}_2$ ) mientras que se va disolviendo el mineral.

Una vez disuelta toda la cáscara el resultado es el huevo "desnudo", protegido tan solo por una membrana translúcida y flexible, que nos permite ver el interior del huevo.

