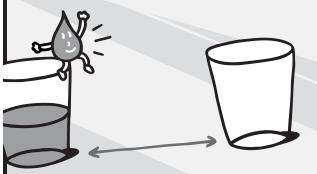


## Necesitarás:

- papel periódico
- 3 vasos desechables de papel
- agua
- una regla
- un hilo de algodón que mida 3 pies (I metro)
- cinta pegante



¿Puedes lograr que el agua recorra el largo de un hilo?

- I Tapa la superficie de trabajo con papel periódico.
- 2 Llena uno de los vasos de agua.
- **3 Pon** un segundo vaso a **dos pies** (60 cm) del vaso lleno y mantenlo a esa distancia todo el tiempo.
- 4 El reto consiste en **pasar** el agua del vaso lleno al vaso vacío. Lo único que puedes usar, aparte de los vasos, es el hilo y la cinta pegante. (Puedes usar el tercer vaso para recoger el agua que se derrame.)
- 5 Haz experimentos. No dejes de experimentar hasta que lo logres.

¡A **experimentar** se dijo! ¿Qué pasa si usas dos hilos en lugar de uno? (Trata de separarios para formar un puente de agua).

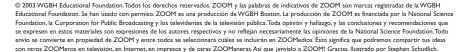
O, ¿qué pasa si usas un tipo de hilo diferente? Cambia un elemento (esa es la variable) y **predice** qué va a suceder. Luego, ponio a prueba y envía tus resultados a ZOOM en pbskids.org/zoom

Enviado por Alicia C. de Sheffield, AL















## Primicia científica

Para que el agua pase del vaso lleno al vaso vacío, tienes que lograr que **baje** la longitud del hilo. Esta es la técnica: primero, **remoja** el hilo en el agua. Luego, usa cinta para pegar un cabo del hilo dentro del vaso vacío. Sujeta el otro cabo de manera que el hilo quede a un ángulo muy inclinado. Lentamente vierte el agua a lo largo del hilo.

Al hacerlo, el agua se adhiere al hilo y lo recorre hacia abajo hasta el otro vaso. Se debe a que las moléculas de agua se ven atraídas por otros tipos de moléculas,

como las que conforman el hilo, en lo que se llama adhesión. Las moléculas del agua también se ven muy atraídas unas a otras, en lo que se llama cohesión. Las moléculas de agua se pegan al hilo y se pegan unas a otras. Por eso es que pueden hacer su recorrido por el hilo.

Tanto la cohesión como la adhesión quedan muy evidentes cuando te duchas. Si levantas la mano, el agua baja por todo el brazo. Se debe a que las moléculas del agua se pegan unas a otras (cohesión) y se te pegan a ti (adhesión).

## ¿Qué hiciste tú?



- Sigue experimentando con agua con el proyecto Flinker (Flotundor) en pbskids.org/zoom/sci
- Envíanos ideas para nuevas actividades científicas a ZOOM en pbskids.org/zoom