



# ЧИ Є У ВОДИ ШКІРА?

ЛЕГКЕ  
СЕРЕДНЕ  
ВАЖКЕ

## ТОБІ ПОТРІБНО:

1 склянка  
вода  
багато скріпок,  
монет  
чи чогось  
схожого



## СПРОБУЙ!

1. Наповни склянку  
водою доверху та  
поклади біля неї  
кучу скріпок.



2. Поміркуй,  
скільки скріпок  
вмістяться у  
склінку, щоб не  
вибігла вода.



3. Обережно  
опускай одну  
скріпку за іншою  
в склянку та  
рахуй їх!



## ЩО ВІДБУВАЄТЬСЯ?

Ти думала / думав, що ще стільки скріпок вмістяться у склянку, поки не вибіжить вода? Якщо ти подивишся пильніше, то побачиш, що вода піднімається куполом над склянкою.

## ЧОМУ ЦЕ ТАК?

Вода складається із зовсім маленьких частинок – водяних молекул. Водяні молекули притягують одна одну. Притягання молекул на межі із повітрям, тобто на поверхні води, особливо сильне. Тут вони утворюють щось подібне до „водяної шкіри”. Сила, що утримує молекули на поверхні, називається поверхневим натягом.

Поверхневий натяг є причиною того, що вода у нашому експерименті піднімається куполом над склянкою.

## ДЕ МЕНІ ЦЕ ПОТРІБНО?

Можливо, ти вже спостерігав на озери за комахами, що можуть бігати на поверхні води? Для цього вони використовують поверхневий натяг води!

## ДО РЕЧІ:

Спробуй горизонтально покласти скріпку на воду. Якщо ти будеш дуже обережною / обережним, то побачиш, що вона буде плавати. Причина цього – поверхневий натяг води!

