

# Kjemien i en pose Samarin

## Formålet med øvelsen

Undersøke hva som skjer med pH og temperatur når vi løser Samarin (natriumbikarbonat) i vann.

## Utførelse

Plasser en pH-sensor og en temperatursensor i et begerglass med romtemperert vann.

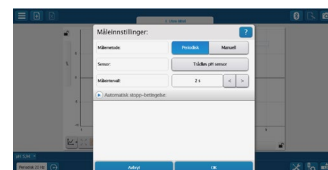
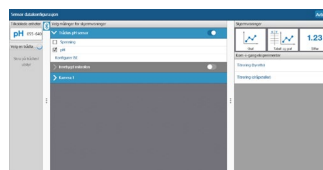
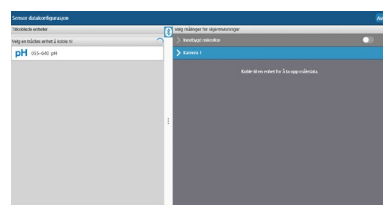
- Start opp SPARKvue
- Velg Sensordata
- Slå på sensorene og koble dem til.
- Velg Graf og du er klar til å måle
- Velg måleinnstillinger og måleintervall 2 s
- Start måling ved «grønn knapp».
- Strø en pose Samarin i vannet

Hva skjer med pH- og temperaturverdien når samarinen løser seg?



## Utstyrsliste

**PS-3204 Trådløs pH sensor**  
**PS-3201 Trådløs temperatur**  
201005 Begerglass 600 ml  
Samarin



Vi ser at når Samarinen løses i vannet faller pH fra ca. 7,6 til ca. 5,2. Hva skyldes det? Les hvilke stoffer som inngår i Samarin, kan vi finne svaret der? Deretter stiger pH til ca. 5,8, Hva skyldes det? Hvorfor ser det ut som pH stabiliserer seg på denne verdien?