

# BIJLAGE 9: ZUURGRAAD BEPALEN

BUITEN

2



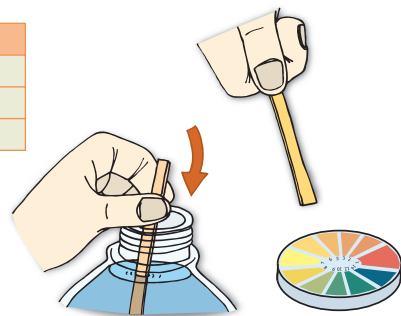
- Breng het teststrookje in het waterstaal tot er voldoende verkleuring optreedt.
- Vergelijk de kleur van het teststrookje met de kleurenschaal en lees de pH of **zuurgraad** af.
- Voor de pH gelden volgende normen:

Milieukwaliteitsnormen voor oppervlaktewater  
(bron: Vlare II, 13e editie, 2006)

	pH
Basis milieukwaliteitsnorm	$6,5 < \text{pH} < 8,5$
Milieukwaliteitsnorm voor <b>viswater</b>	$6 < \text{pH} < 9$
Milieukwaliteitsnorm voor <b>drinkwaterproductie</b>	$5,5 < \text{pH} < 9$

→ Is de norm behaald of overschreden voor deze waterloop?

- Noteer de resultaten op het werkblad



## Materiaal:

- pH-indicatorsetje met teststrookje
- pH-kleurenschaal
- Fles met water uit de onderzochte waterloop
- Werkblad

## Interpretatie

De **zuurtegraad** van het waterstaal is zo goed als altijd **neutraal** ( $\text{pH} = 7$ ). Maar al meten we een neutrale zuurtegraad, toch kunnen verschillende stoffen in het water aanwezig zijn die goed leven in het water onmogelijk maken.

Het afvalwater van fabrieken is niet altijd neutraal. Denk bijvoorbeeld aan een wasserij of aan een fabriek die zeep maakt of aan een limonadefabriek die hergebruikte flessen spoelt. Het afvalwater daarvan is basisch en dit basisch afvalwater mag niet geloosd worden. In de vergunning is bepaald wat de norm mag zijn voor de schadelijke stoffen die geloosd worden, het water moet in ieder geval neutraal zijn. **Geneutraliseerd water** is neutraal water met evenveel zuren en basen erin. Chemisch gezien worden daarin zouten gevormd. Hierin leven is veel moeilijker dan in neutraal water, waarin geen zuren en basen opgelost zijn.

