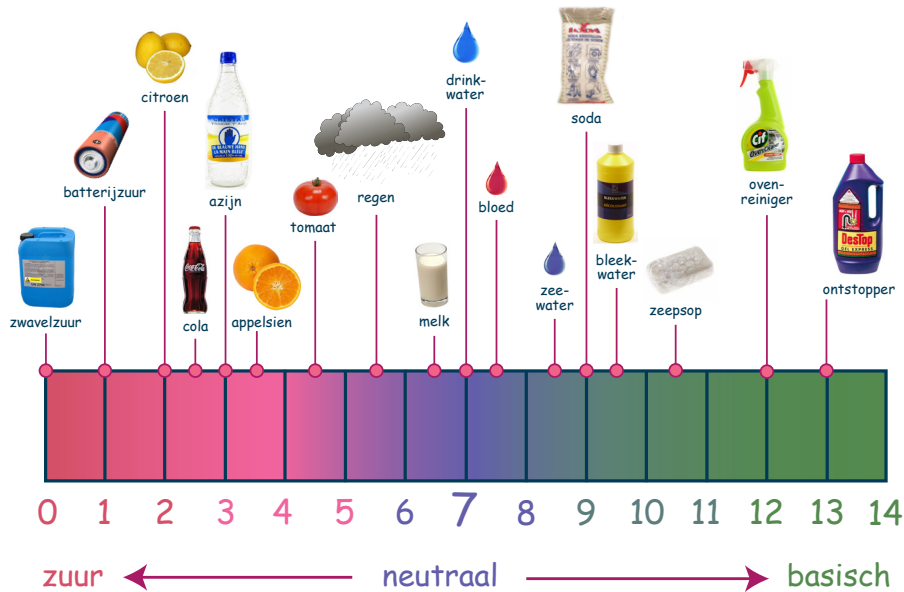


# FICHE 5: ZUURGRAAD BEPALEN

## pH, wat is dat?

pH meet de zuurgraad van een vloeistof. De zuurgraad wordt uitgedrukt op een schaal van 0 tot 14 waarbij 0 een zeer zure substantie aanduidt, 7 een neutrale en 14 een zeer basische. Substanties met een pH die lager is dan 7 worden zuren genoemd en die met een pH boven 7 basen.

## Zuurgraad - pH-schaal



## Methode:

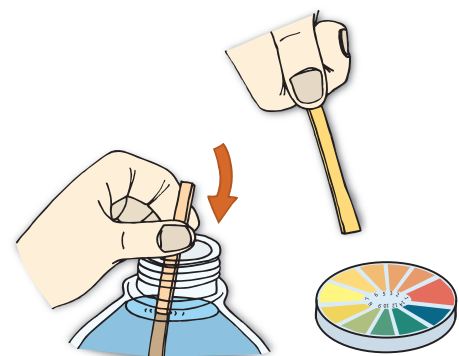
- Breng het teststrookje in het waterstaal tot er voldoende verkleuring optreedt.
- Vergelijk de kleur van het teststrookje met de kleurschaal en lees de pH of zuurgraad af.
- Vergelijk je resultaat met de kwaliteitsnormen:

## Materiaal:

- pH-indicatorsetje met teststrookje
- pH-kleurschaal
- Fles met water uit de onderzochte waterloop
- Verslagblad

Basis kwaliteitsnormen voor oppervlaktewater in het Brussels Hoofdstedelijk Gewest volgens het Regeringsbesluit van 24 maart 2011 en aangepast op 17 december 2015 die de milieukwaliteitsnormen (MKN) vastlegt voor oppervlaktewater.

Basis kwaliteitsnormen voor oppervlaktewater	pH (min-max)
In het Brussels Hoofdstedelijk Gewest	6 - 9
In Natura 2000-gebied in het Brussels Hoofdstedelijk Gewest	6 - 9



→ Is de norm behaald of overschreden voor deze waterloop?

- Noteer de resultaten op het verslagblad.

De zuurgraad van het waterstaal is liefst neutraal (pH = 7). Om te overleven hebben de meeste waterorganismen een eerder neutrale pH nodig (6-9).

### Welke factoren beïnvloeden de pH van een waterloop?

- Bij de afbraak van organisch materiaal komt CO<sub>2</sub> vrij die de waterloop zuurder maakt. Omgekeerd is CO<sub>2</sub> nodig voor de fotosynthese en dan stijgt de pH.
- Huishoudelijk en industrieel afvalwater beïnvloeden de pH van een waterloop. Zo zal afvalwater met detergents of zeep de pH doen stijgen.
- De vegetatie in de buurt van een waterloop. Als de naalden van een sparrenbos op de oevers van een waterloop composteren wordt de waterloop bij voorbeeld zuurder.
- Het gebruik van stikstofhoudende meststof in de landbouw doet de pH dalen.
- De geologie van de bodem: kalksteen (basisch), granieten (zuur) of veenbodem (zuur) beïnvloeden de pH van het water.