

| | | | |
|-------|------------|------------|---------|
| Datum | Voorzitter | Secretaris | Klusser |
| | | | |

Aan de slag 5: pH? – teamopdracht

Wat is dat, pH? Dit gaan jullie in het volgende practicum onderzoeken.

Benodigheden

Universeel indicatorpapier

Rodekoolsap

Glasstaaf om een druppel oplossing te kunnen nemen

Verschillende oplossingen

Werkwijze

1. Breng van elke oplossing een druppel op een stukje universeel indicatorpapier.
2. Vergelijk de kleur van het papier met de kleurenschijf en noteer de pH-waarde.
3. Breng van elke oplossing m.b.v een pipet 2 ml in een reageerbuis.
4. Voeg ongeveer 1 ml rodekoolsap toe en noteer de kleur van de oplossing in de bovenstaande tabel of in je teamboekje.

Resultaten

| | | pH | rodekoolsap | | | pH | rodekoolsap |
|----|---------------------------|----|-------------|-----|----------------|----|-------------|
| 1. | accuzuur | | | 7. | karnemelk | | |
| 2. | ammonia | | | 8. | soda-oplossing | | |
| 3. | azijn | | | 9. | zeep oplossing | | |
| 4. | 7-up | | | 10. | zeewater | | |
| 5. | demiwater | | | 11. | zoutzuur | | |
| 6. | gootsteen-ontstopper opl. | | | | | | |

Verwerking

Rangschik de onderzochte oplossingen naar toenemende pH en zet ze in de juiste kolom van onderstaande tabel.

| zuur | pH | neutraal | pH | basisch | pH |
|------|----|----------|----|---------|----|
| | | | | | |
| | | | | | |
| | | | | | |
| | | | | | |
| | | | | | |

Vragen

- a.** Van welk van de onderzochte oplossingen verwacht je dat ze agressief zijn?
Licht je antwoord toe.

- b.** Wat gebeurt er met de pH van een zure oplossing als je deze flink verdunt met water? Bedenk eventueel een proefje en voer dit uit. (Vraag eerst toestemming aan de docent of TOA.)
