**Activiteit 3**

**Opdracht 4: pH-meter maken – duo’s**

In dit experiment gaan jullie een pH-kleurenschaal maken voor het sap van rode kool. Als je namelijk de juiste kleurenschaal hebt, kan je de pH van andere stoffen (met een onbekende pH) bepalen.

Je maakt hierbij gebruik van een pH-meter. Dit is een strookje met kleurtjes erop. Zodra je deze in een vloeistof hangt en er weer uithaalt, kun je de kleuren vergelijken met de kleurenschaal op het doosje. Zo weet je welke pH een vloeistof heeft en kan je het kleurenverschil van het sap van rode kool koppelen aan een pH-waarde. Maak een pH-kleurenschaal voor het sap van rode kool, gebruik hierbij een paar van de stoffen bij **‘Benodigdheden’**. De andere stoffen ga je namelijk aan de hand van de gemaakte kleurenschaal testen op de pH.

Stel met je buurman/-vrouw een werkwijze op. Als dit plan goedgekeurd is, kun je starten met het experiment en je resultaten noteren.

**Benodigdheden**

- pH-meter - Scheutje 7-up

- Water - Druppels schoonmaakazijn

- Wasmiddel - Druppels ammonia

- Snufje zout - Zonnebloemolie

- Schepje suiker - Schijfje citroen

- Schepje soda - Reageerbuisjes in een rekje

**Werkwijze**

1. ..
2. Etc.

**Resultaten, pH-kleurenschaal voor het sap van rode kool**

(Maak hier zelf een overzichtelijke en handige tabel.)

**Resultaten, testen andere stoffen (met een onbekende pH)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Stof getest | Kleur sap | pH |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |