

# pH van zure snoepjes

## 1. Onderzoeksvraag

Wat nemen we waar wanneer we een “zure mat” snoepje in water doen?

## 2. Vorbereiding

a. Begrippen als achtergrond voor experiment

- Zuur
- Hydroxide
- pH meter

b. Materiaal + stoffen

- Zure maten
- Gedemineraliseerd water
- pH meter

c. Bereiding oplossingen

/

d. Opstelling (foto)



## 3. Uitvoeren

Werkwijze

Meet de pH van gedemineraliseerd water.  
Leg een zuur snoepje in dit water.

Meet nu de pH van de oplossing.

Waarneming

De pH van de oplossing is lager dan de oorspronkelijke pH.

pH water = 6,3

pH water met zure aardbei mat in = 3,4

#### 4. **Reflecteren**

Besluit

De zure snoepjes bevatten citroenzuur als deze in contact komen met water lost dit op in het water en daalt de pH van dit water.

Koppeling aan leerplan/nen

B52 De pH-schaal in verband brengen met zuur, basisch of neutraal karakter van een waterige oplossing.

#### 5. **Tips and tricks**

- e. Opmerkingen bij uitvoeren van proef

<http://nl.wikipedia.org/wiki/PH-indicator>