

# Inleiding tot de voedingswarenanalyse: theorie en oefeningen

- [2009 juni examen](#)
- [2010 juni examen](#)

# 2009 juni examen

## **Mondeling:**

1. Reageren volgende zuur , basisch of neutraal?

- a. nacl
- b. ?
- c. 1 mol  $\text{NH}_3$  en 1 mol  $\text{NH}_4\text{cl}$

2. Leg de reducerende suikers uit volgens de methode van luff-schoor!! Geef hierbij alle reacties die plaatsvinden.

3. Leg de methode van Mohr uit.

- a. teken buret + erlen
- b. titratie + indicatorreactie
- c. eindpuntsbepaling
- d. geef de vergelijking hoe je concentratie hieruit kan bereken.

4. Leg volgende begrippen uit:

- a. iodimetrie
- b. primaire standaardoplossing
- c. zuurgraad van meel
- d. inversie van suiker

## **Schriftelijk: 4 oefeningen**

- 1. een oefeningen met dat vereenvoudigen
- 2. bepaal massa van zwavelzuur bij  $\text{pH}=3.0$
- 3. bepaal hoeveel gram borax je moet afwegen op analytische balans
- 4. bepaal M en N bij ...

# 2010 juni examen

## Vraag 1

- Hoe verloopt de titratie van een sterk zuur en een sterke base? Welke indicator wordt hiervoor gebruikt? Schets grafieken. Welke kleuromslag kunnen we waarnemen?
- Idem voor de titratie van een sterk zuur en zwakke base

**Vraag 2** Leg volgende begrippen uit: onthard water, zuurgetal van olie, primaire standaardoplossing.