

# 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 recties 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 ...

---

Revision #1

Created 23 November 2021 15:19:34 by Jasper G.

Updated 3 December 2021 22:13:32 by Jasper G.