

# 2022 Januari Examen

## Analytische Chemie I Theorie & Oefeningen

### Theorie:

#### Vraag 1:

2 EP van 0,1M  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  getitreerd met 50ml HCl berekenen door de vereenvoudigde formule af te leiden (verwaarlozingen verklaren) en per EP een indicator toewijzen. (Grafiek gegeven, tabel van indicatoren gegeven)

#### Vraag 2:

Galvanische cel met Cu en Ag gegeven, lijndiagram opstellen, kathode/anode benoemen, thermodynamische potentiaal berekenen, redoxreactie opstellen, evenwichtsconstante berekenen

### Oefeningen:

#### Vraag 1:

10ml  $\text{HClO}_4$  0,8M

10ml  $\text{NaClO}_4$  0,5M

10ml NaOH 0,4M

10ml HClO 1,7M

pH van mengsel berekenen +  $\alpha$  (ionisatieconstante) van de z/b reactie berekenen

---

Revision #3

Created 18 January 2022 11:02:51 by Miles Morales

Updated 31 August 2022 11:56:57 by Miles Morales