

# 2024 januari Analytische Chemie I

## Theorie

Vraag 1) 10 punten

2 titraties uitschrijven en schetsen op dezelfde grafiek

- 20,00 ml HCl 0,1M titreren met NaOH 0,2M
- 20,00 ml HF 0,1M titreren met NaOH 0,2M

Dit voor 0,00 ml - 5,00 ml -10,00 ml -15,00 ml NaOH

Vraag 2) 5 punten

Op Schematische voorstelling van een pH-Ion gevoelige elektrode elk onderdeel kunnen benoemen op een tekening.

Lijndiagram voor een gecombineerde glasmembraan elektrode met de vier potentialen kunnen uitschrijven en potentialen bijschrijven.

Vraag 3) 5 punten

Helling van de calibratie van de glaselektrode kunnen berekenen met specifieke gegevens.

De formule voor de constante van de Nernstvergelijking 0,0592 kunnen schrijven.

## Oefeningen

Vraag 1) 5 punten

zuur base reacties

100ml  $\text{H}_3\text{AsO}_3$  0,1M

100ml  $\text{Na}_2\text{HAsO}_3$  0,1M

100ml HCl 0,3M

vraag 2) 5 punten

pH berekenen

---

Revision #2

Created 23 January 2024 16:18:34 by Johan Reynearde

Updated 23 January 2024 16:47:13 by Johan Reynearde