

2022 Januari Examen

Analytische Chemie I Theorie & Oefeningen

Theorie:

Vraag 1:

2 EP van 0,1M Na_2CO_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 HClO_4 0,8M

10ml NaClO_4 0,5M

10ml NaOH 0,4M

10ml HClO 1,7M

pH van mengsel berekenen + α (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