

2023 juni Examen

Analytische chemie II

Theorie:

Vraag 1: Gemeenschappelijk ion effect uitleggen; PbI_2 oplossing bij toevoegen van KI

Vraag 2:

a) Berekenen titratiecurve 100 mL NaCl 0,1M met AgNO_3 0,1M op 0mL, 90 mL, 100 mL en 110 mL. pCl uitzetten in functie van toegevoegd volume AgNO_3

b) Invloed van verdunningen op pCl uitleggen

c) Invloed van andere K_{sp} waarden op pX uitleggen (X: Br, Cl, I)

Vraag 3: Conductometrische titratiecurve gegeven (100 mL CH_3COOH + NaOH 0,1012M)

a) Verloop hiervan uitleggen

b) EP aanduiden en concentratie CH_3COOH ongeveer bepalen

Oefeningen:

Vraag 1: Ni^{2+} oplossing met H_2S , bepaal pH waarde waar de neerslag begint te vormen

Vraag 2: paracetamoloplossing met gekende concentratie wordt verdund en A gemeten. Tablet wordt opgelost en verdund, en daarvan wordt ook A gemeten.

a) Bepaal moleculaire extinctiecoëfficiënt

b) Bepaal massa van paracetamoltablet

c) Bepaal absorptie wanneer cuvetje maar 0,5 cm lang is

d) Bepaal energie van 1 foton bij 423 nm