

2016 juni examen

Theorie

1) a. Verband tussen oplosbaarheid en oplosbaarheidsproduct van stoffen met verschillende formule aantonen met AgCl en Ag_2CrO_4

b) Invloed van gemeenschappelijk ion aantonen met $\text{Ba}(\text{IO}_3)_2$ in aanwezigheid van KIO_3 .

2) Complexometrische titratie: Mg^{2+} met EDTA.

Oefeningen:

1) Oplosbaarheid en Verdunning

2) pH berekenen van een mengsel van 50ml NH_4Cl 0,1M; 20ml NH_3 0,05M ; 10ml NaOH 0,05M en 20ml KOH 0,05M

3) Cu^{2+} 0,2M reageert met een overmaat van Pb a) Kev afleiden en berekenen b) Esysteem en concentratie Cu^{2+} bij evenwicht berekenen

Revision #1

Created 3 December 2021 21:49:20 by Jasper G.

Updated 3 December 2021 22:09:33 by Jasper G.