

# 2016 juni examen

## Theorie

1) a. Verband tussen oplosbaarheid en oplosbaarheidsproduct van stoffen met verschillende formule aantonen met  $\text{AgCl}$  en  $\text{Ag}_2\text{CrO}_4$

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

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

## Oefeningen:

1) Oplosbaarheid en Verdunning

2) pH berekenen van een mengsel van 50ml  $\text{NH}_4\text{Cl}$  0,1M; 20ml  $\text{NH}_3$  0,05M ; 10ml  $\text{NaOH}$  0,05M en 20ml  $\text{KOH}$  0,05M

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