

# 2016 juni examen

Theorie 2016: 1. a) Leg de oplosbaarheid uit adv Q-s/s schets grafiek

a) verschil kristallijne en colloïdale neerslag, link met relatieve oververzadiging (grafiek + formules geven)

b) kenmerken van deze 2 soorten neerslagen geven

c) waarom moet je colloïdale neerslagvorming vermijden bij gravimetrische bepalingen

d) leg uit elektrische dubbellaag

2. a) Er wordt aangenomen dat een reactie aflopend is als  $K_{\text{ev}} > 10^8$ . Leid  $K_{\text{ev}}$  af voor de oxidatie van ijzer(II)-ionen door cerium(IV)-ionen. Welk besluit kan je trekken uit de berekening van deze  $K_{\text{ev}}$ ?

B) Schets de titratiecurve van de cerimetrische titratie van 100ml  $\text{Fe}^{2+}$  0,1M met  $\text{Ce}^{4+}$  0,1M waarbij de reductiepotentiaal van het systeem wordt uitgezet in functie van het toegevoegde volume reagens. Bereken deze titratiecurve bij toevoegen van 0,00ml, 10,0ml, 100ml en 110ml titrans.

Oefeningen 2016:

vraag 1. bereken de ph van mengsel met molariteit, normaliteit dichtheid m% en molfractie

vraag 2. Mengsel van zuren en base bereken pH.

vraag 3. bereken de  $K_{\text{ev}}$  van een redoxreactie.

---

Revision #1

Created 2 November 2021 19:53:14 by Jasper G.

Updated 3 December 2021 22:09:59 by Jasper G.