

# 2015 augustus examen

1. a) Leg uit welke factoren de oplosbaarheid beïnvloeden, rechtstreekse pH en onrechtstreekse pH dat aan de hand van  $\text{Mg}(\text{OH})_2$  en calciumoxalaat b) Leg met de  $\text{H}_2\text{S}$  methode van Noyes het neerslaan metaalionen uit en de invloed van de pH
2. A) Geef de redoxtitratie van  $\text{Fe}^{2+}$  100ml 0.1M met  $\text{MnO}_4^-$  0.02M bij pH 0, 2 en 4 na toevoegen van 0 ml, 90ml, 100ml en 110 ml  $\text{MnO}_4^-$  B) Leg de werking uit van een indicator die gebruikt wordt bij een jodi en jodometrie. Iets met thiosulfaat...

Oefeningen:

1. oefeningen met m%, molfractie, d, formaliteit, normaliteit, molaliteit 2. Bereken de PH van  $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{NaOH}$  mengsel. 3. Redoxpotentialen

---

Revision #1

Created 3 December 2021 21:49:11 by Jasper G.

Updated 3 December 2021 21:49:18 by Jasper G.