

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 H_2S methode van Noyes het neerslaan metaalionen uit en de invloed van de pH

2. A) Geef de redoxtitratie van Fe^{2+} 100ml 0.1M met MnO_4^- 0.02M bij pH 0, 2 en 4 na toevoegen van 0 ml, 90ml, 100ml en 110 ml 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.