

ANALIZNA KEMIJA Ped. Fakulteta

KOLOKVIJ

4.) Za določitev Fe po Zimmermann Reinhardt v neki zlitini raztopimo 985 mg zlitine v razredčeni H_2SO_4 . Raztopino razredčimo na 250 ml. Za titracijo 25.00 ml vzorca porabimo 13.49 ml KMnO_4 . Za oksidacijo 20.00 ml 0.05 M $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ porabimo 20.68 ml iste raztopine KMnO_4 . Izračunaj masni delež Fe v vzorcu. Napiši reakcije in opiši princip določevanja!
Fe = 55.85

5.) Določitev Fe po Zimmermann Reinhardt (enačbe in izračun).

1) Kolikšen je masni delež železa v vzorcu če 0.405 g vzorca po raztapljanju in z analizno metodo po Zimmermann Reinhardt porabi za oksidacijo 48.05 ml KMnO_4 , a 28.80 ml te KMnO_4 oksidira 0.150 g $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$.
Fe = 55.85

Na = 22.98

C = 12.0