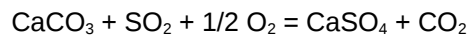


Izpit iz ANORGANSKE KEMIJE 3.rok 1999/2000 3. julij 2000.

1. Zmešamo 20,5 ml 0,24 M vodne raztopine CH_3COOH in 12,5 ml 0,17 M raztopine NaOH . Kako je ime nastali raztopini in kolik je njen pH, če je konstanta disociacije (protolize) CH_3COOH $1,8 \cdot 10^{-5}$?

2. Kolika je prostornina plinske zmesi 5,2 kg vodika in 2,4 kg kisika pri tlaku 3000 kPa in 20°C ?

3. Žveplo zgori na zraku v žveplov dioksid. V TE Šoštanj skurijo 4 milijone ton lignita letno. Koliko ton CaCO_3 morajo porabiti dnevno, če hočejo 85 procentno očistiti dimne pline po enacbi



Koliko ton CaSO_4 nastane dnevno, če lignit vsebuje 1,2 % žvepla ?

4. Detajlno opiši Solvayev postopek pridobivanje sode. Surovine, kemijske reakcije, uporaba sode.

5. Imamo 300 g 10,0 % raztopine NaCl , ki jo elektroliziramo 1,0 uro s tokom 5,0 A. Raztopino po elektrolizi razredcimo na 1000 ml. Kolik je pH dobljene raztopine ?