

1. Izračunati pH vrednost rastvora fosforne kiseline koncentracije 0,06 M. Pretpostaviti potpunu jonizaciju.
2. Rastvor NaOH ima pH vrednost 9,58. Izračunati koncentracije hidroksilnog jona, hidronijum jona i pOH.
3. Izračunati masu natrijum-hidroksida potrebnu za pripremanje 100 mL rastvora pH=9,3.
4. Izračunati pH rastvora dobijenog razblaživanjem 5 mL koncentrovane HCl (36%, $\rho=1,18 \text{ gcm}^{-3}$) u 500 mL vode.
5. Izračunati masu kalijum-hidroksida potrebnu za neutralizaciju 150 mL rastvora sumporne kiseline čija je pH vrednost 1,5.
6. Izračunati pH vrednost rastvora nakon dodatka 5 mg KOH u 100 mL 0,02 M rastvora fosforne kiseline. Pretpostaviti potpunu jonizaciju.
7. Izračunati pH vrednost rastvora dobijenog mešanjem 300 mL 0,15 M rastvora NaOH i 200 mL 0,1 M rastvora H_2SO_4 .