

1. Izračunati pH vrednost rastvora fosforne kiseline koncentracije 0,06 M. Pretpostaviti potpunu jonizaciju.
2. Izračunati masu natrijum-hidroksida potrebnu za pripremanje 100 mL rastvora pH=9,3.
3. Rastvor NaOH ima pH vrednost 9,58. Izračunati koncentracije hidroksilnih jona, hidronijum jona i pOH.
4. Koliko puta se promeni koncentracija hidronijum jona pri promeni pH od 2,5 do 5,8.
5. Izračunati pH vrednost rastvora nakon dodatka 5 mg KOH u 100 mL 0,02 M rastvora fosforne kiseline. Pretpostaviti potpunu jonizaciju.
6. Izračunati pH vrednost rastvora dobijenog mešanjem 300 mL 0,15 M rastvora NaOH i 200 mL 0,1 M rastvora H₂SO₄.
7. Izračunati zapreminu 0,2 M rastvora sumporne kiseline koju je potrebno dodati u 150 mL 0,5 M rastvora KOH da bi se dobio rastvor pH vrednosti 8,2.