

1. Elektrodlar haqqında ümumi məlumat və onların təsnifatı.
2. I növ elektrodlar
3. II növ elektrodlar
4. İon selektiv elektrodlar.
5. Şüşə elektrodları
6. Qaz elektrodları
7. Hidrogen göstəricisi
8. Suyun ion hasili
9. Oksidləşmə-reduksiya elektrodları
10. Elektrokimyəvi dövrlər
11. Fiziki dövrlər
12. Elektrolitlərin xüsusi elektrik keçiriciliyi
13. Ekvivalent elektrik keçiriciliyi
14. Qeyri-sulu məhlulların elektrik keçiriciliyi
15. Qatılıq dövrləri
16. Kimyəvi dövrlər
17. Müqayisə elektrodları
18. Xinhidron elektrodu
19. Bərk ionit membranlı ionasektiv elektrodlar
20. Maye ionitli membran elektrodlar
21. Sadə redoks elektrodlar
22. Molekulyar diffuziyanın əsas qanunları
23. Elektrolit məhlullarında diffuziya əmsalı
24. Elektrik hərəkət qüvvəsi və elektrod potensialı
25. Mürəkkəb redoks elektrodlar
26. Hidrogen elektrodu
27. Oksigen elektrodu
28. Xlor elektrodu
29. III növ elektrodlar
30. Elektrod-məhlul sərhəddinin quruluşu
31. Fazalar sərhəddində potensial sıçrayışının yaranması
32. Elektrolitik dissosiasiya nəzəriyyəsinin səbəbləri
33. Elektrolitik dissosiasiya nəzəriyyəsinin əsasları
34. Diffuziya potensialları
35. Maye potensialları
36. Membran tarazlıqları
37. Elektrod potensialının qiyməti və işarəsi
38. Elektrod potensialının məhlulun qatılığından asılılığı
39. Sulu məhlullarda standart elektrod potensialları
40. Qeyri-sulu məhlullarda normal elektrod potensialları
41. İkiqat elektrik təbəqəsinin əmələ gəlməsi
42. İkiqat elektrik təbəqəsinin tutumu
43. Elektrolit məhlullarının əmələ gəlmə mexanizmləri
44. Solvatlaşma enerjisi
45. Kristal qəfəs enerjisi