

1. Peceptibilitate reacțiilor analitice.
2. Selectivitatea reacțiilor analitice.
3. Sensibilitatea reacțiilor analitice.
4. Reacții analitice pe cale uscată. Colorarea flăcării becului de gaz.
5. Reacții analitice pe cale uscată. Încălzirea în tub închis.
6. Reacții analitice pe cale uscată. Reacția pe capacul de creuzet.
7. Reacții analitice pe cale uscată. Formarea perlelor.
8. Reacții analitice pe cale uscată. Încălzirea pe cărbune.
9. Reacții analitice pe cale uscată. Comportarea față de alcalii.
10. Reactivi analitici indicatori de pH. Fără tabele.
11. Reactivi analitici indicatori redox. Fără tabele.
12. Reactivi analitici de adsorbție. Fără tabele.
13. Reactivi analitici de fluorescență. Fără tabele.
14. Mascarea și demascarea în reacțiile analitice.
15. Schema de separare a cationilor din grupa I analitică de cationi.
16. Schema de separare a cationilor din grupa a II-a analitică de cationi.
17. Schema de separare a cationilor din grupa a III-a analitică de cationi.
18. Schema de separare a cationilor din grupa a IV-a analitică de cationi.
19. Calculul tăriei ionice pentru un electrolit de tipul AB și de concentrație C.
20. Calculul tăriei ionice pentru un electrolit de tipul A_2B și de concentrație C
21. Calculul tăriei ionice pentru un electrolit de tipul A_3B și de concentrație C:
22. Exprimarea concentrațiilor soluțiilor.
23. Calcularea concentrației ionilor de hidrogen și a pH-ului apei pure.
24. Calcularea concentrației ionilor de hidrogen și a pH-ului în soluții de acizi slabi monobazici.
25. Calcularea concentrației ionilor de hidrogen și a pH-ului în soluții de baze slabe monoacide.
26. Calcularea concentrației ionilor de hidrogen și a pH-ului în soluții ale sărurilor acizilor slabi cu baze tari.
27. Calcularea concentrației ionilor de hidrogen și a pH-ului în soluții ale sărurilor acizilor tari cu baze slabe.
28. Calcularea concentrației ionilor de hidrogen și a pH-ului în soluții ale sărurilor acizilor slabi cu baze slabe.
29. Calcularea concentrației ionilor de hidrogen și a pH-ului în soluții tampon ale acizilor slabi și sarea acestora cu bază tare.
30. Calcularea concentrației ionilor de hidrogen și a pH-ului în soluții tampon ale bazelor slabe și sarea acestora cu acid tare.
31. Capacitatea de tamponare a sistemelor redox.
32. Sensul reacțiilor redox.
33. Constanta de echilibru în reacțiile redox.
34. Calcularea raportului concentrațiilor la punctul de echivalență în reacțiile redox.
35. Calcularea potențialului la punctul de echilibru în reacțiile redox.
36. Stabilitatea sistemelor edox în apă.
37. Influența acidității asupra potențialului redox.
38. Influența agenților de precipitare asupra potențialului redox.
39. Influența agenților de complexare asupra potențialului redox.
40. Aplicații ale echilibrelor de complexare. Mascarea și demascarea ionilor.