

*Analtik Kimya Fənni Üzrə İmtahan Sualları*

1. Analitik kimyanın predmeti
2. Analitik reaksiyalar və onların yerinə yetirilmə şəraiti
3. Analitik reaksiyalarning həssaslığı
4. “Quru” analiz üsulu
5. Kimyəvi, fiziki və fiziki-kimyəvi analiz üsulları
6. Təsirinə görə reaktivlərin təsnifatı
7. Analiz edilən maddələrin miqdarından asılı olan analiz metodları.
8. Fərdi analiz metodu
9. Ardıcıl analiz metodu
10. Qələvi-turşu metodu ilə kationların analitik qruplara bölünməsi
11. I analitik qrup kationları
12. Na<sup>+</sup> ionunun reaksiyaları
13. NH<sub>4</sub><sup>+</sup> ionunun reaksiyaları
14. K<sup>+</sup> ionunun reaksiyaları
15. Suyun ion hasilı
16. Məhlulun hidrogengöstəricisi
17. Bufer sistemlər
18. Heterogen sistemdə tarazlıq
19. Həllolma hasilı
20. II analitik qrupun kationları və onların ümumi xarakteristikası
21. Ağ ionun reaksiyaları
22. Kompleks birləşmələrin quruluşu
23. Kompleks birləşmələrin dissosiasiyası
24. Məhlulların qatılığının ifadə edilməsi
25. III analitik qrupun kationları
26. Ba<sup>2+</sup> ionunun reaksiyaları
27. Ca<sup>2+</sup> ionunun reaksiyaları
28. Oksidləşmə-reduksiya prosesləri
29. IV analitik qrup kationları
30. Al<sup>3+</sup> ionunun reaksiyaları
31. Cr<sup>3+</sup> ionunun reaksiyaları
32. Zn<sup>2+</sup> ionunun reaksiyaları
33. V analitik qrupun kationları
34. Fe<sup>3+</sup> ionunun reaksiyaları
35. VI Analitik qrupun kationları
36. Cu<sup>2+</sup> ionunun reaksiyaları
37. Anionların təsnifatı
38. SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> ionunun reaksiyaları

- 39. Cl<sup>-</sup> anionunun reaksiyaları**
- 40. NO<sub>3</sub><sup>-</sup> ionunun reaksiyaları**
- 41. CO<sub>3</sub><sup>2-</sup> ionunun reaksiyaları**
- 42. Miqdari analiz**
- 43. Titrli məhlullar**
- 44. Normal məhlullar**
- 45. Doymuş və doymamış məhlullar**
- 46. Titrimetrik analizin əsas metodları**
- 47. Permaqanatometriya**
- 48. Yodometriya üsulu.**
- 49. Neytrallaşma metodu.**
- 50. Çəki analizi**