

Подручје рада: Хемија, неметали и графичарство
Образовни профил: Хемијски лаборант

ПИТАЊА ЗА МАТУРСКИ ИСПИТ – изборни предмет

АНАЛИТИЧКА ХЕМИЈА

1. Хемијска равнотежа (појам, фактори, закон о дејству маса)
2. Константа дисоцијације слабих електролита, сузбијање дисоцијације
3. Индикатори, кисело-базни индикатори
4. Пуфери
5. Примена производа растворљивости у аналитичкој хемији
6. Опште карактеристике, дисоцијација и стабилност комплексних једињења
7. Појам и подела квалитативне анализе, аналитичке реакције
8. Прва аналитичка група катјона
9. Друга аналитичка група катјона
10. Трећа аналитичка група катјона
11. Четврта аналитичка група катјона
12. Пета аналитичка група катјона
13. Шеста аналитичка група катјона
14. Анјони, подела и принцип анализе
15. Појам, подела и значај квантитативне анализе
16. Принцип гравиметријског одређивања
17. Гравиметријско одређивање укупног гвожђа
18. Гравиметријско одређивање сулфата
19. Методе неутрализације (принцип, примена и индикатори)
20. Припремање и стандардизација раствора HCl
21. Одређивање садржаја NaOH
22. Припремање и стандардизација раствора NaOH
23. Одређивање садржаја јаке и слабе киселине
24. Методе оксидо-редукције (подела и индикатори)
25. Перманганометрија, припремање и стандардизација раствора KMnO_4
26. Одређивање садржаја гвожђа по Цимерман-Рајнхарду
27. Јодометрија, припремање и стандардизација раствора $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$
28. Јодометријско одређивање хрома
29. Јодометријско одређивање бакра
30. Принцип комплексометријске методе, комплексоци
31. Типови комплексометријских титрација, припремање стандардног раствора комплексона III
32. Одређивање садржаја калцијума и магнезијума
33. Таложне методе (принцип и подела) и припремање стандардног раствора AgNO_3
34. Одређивање садржаја хлорида по Мору

Предметни наставник
Ивана Бенедето