

ИСПИТНА ПИТАЊА
АНАЛИТИЧКА ХЕМИЈА
(Прехрамбена технологија)

1. Хемијска равнотежа
2. Раствори киселина и база
3. Равнотежа која обухвата воду и њене јоне
4. Равнотежа у систему раствор/талог
5. Дисоцијација слабих електролита
6. Дисоцијација поливалентних киселина и база
7. Пуфери
8. Хидролиза соли: извођење једначина за израчунавање рН вредности
9. Теорије киселина и база
10. Оксидо-редукционе реакције
11. Комплексна једињења
12. Соли више базних киселина
13. Принципи квалитативне хемијске анализе
14. Аналитичка класификација катјона
15. Анализа катјона 1. аналитичке групе
16. Анализа катјона 2. аналитичке групе
17. Анализа катјона 3. аналитичке групе
18. Анализа катјона 4. аналитичке групе
19. Анализа катјона 5. аналитичке групе
20. Аналитичка класификација анјона
21. Содни екстракт
22. Доказне реакције за анјоне са оксидационим својствима
23. Доказне реакције за анјоне са редукционим својствима
24. Квантитативна хемијска анализа: основни принципи, подела метода
25. Основи гравиметријске анализе
26. Процес таложења, физичке особине талога
27. Непотпуно таложење
28. Ефекат параметара процеса таложења на величину честица
29. Нечистоће у талозима
30. Испирање и жарење талога
31. Волуметријска анализа: принципи, криве титрације, подела и примена
32. Ацидиметрија и алкалиметрија (киселинско базне титрације)
33. Индикатори код киселинско-базних титрација
34. Аргентометријске титрације (Геј-Лисакова, Либигова, Морова, Волхардова и Фајансова метода)
35. Основи комплексометрије: EDTA, реакције EDTA са металима
36. Поступци титрације: директна, индиректна, супституција. Селективност
37. Методе оксидо-редукције: оксидометрија и редуктометрија
38. Метода перманганометрије
39. Методе директне и индиректне јодиметријске титрације.