

МІНІСТЕРСТВО ОСВІТИ І НАУКИ УКРАЇНИ
НАЦІОНАЛЬНИЙ ТЕХНІЧНИЙ УНІВЕРСИТЕТ
«ХАРКІВСЬКИЙ ПОЛІТЕХНІЧНИЙ ІНСТИТУТ»

Кафедра _____ технології жирів та продуктів бродіння _____
(назва)

Розробник _____ Мольченко С.М _____
(підпис) (прізвище та ініціали)
« 25 » червня 2019 р.

КЕЙС ПОТОЧНОГО КОНТРОЛЮ ЗНАТЬ №2 ДИСЦИПЛІНИ

Методи контролю якості харчової продукції
(назва навчальної дисципліни)

рівень вищої освіти _____ перший _____
перший (бакалаврський) / другий (магістерський)

галузь знань _____ 18 «Виробництво та технології» _____
(шифр і назва)

спеціальність _____ 181 «Харчові технології» _____
(шифр і назва)

спеціалізація _____ 181-01 «Технології жирів, жирозамінників і ефірних масел» _____
(шифр і назва)

спеціалізація _____ 181.02 «Технології продуктів бродіння і виноробства» _____
(шифр і назва)

вид дисципліни _____ професійна підготовка _____
(загальна підготовка / професійна підготовка)

форма навчання _____ денна _____
(денна / заочна)

1. Какие физические методы анализа Вы можете назвать?
2. Какие оптические методы анализа Вы можете назвать?
3. Назовите области спектра.
4. За счет каких физических явления производится количественный и качественный анализ в оптических методах исследования?
5. Из чего состоит спектрофотометр?
6. Метод градуировочного графика в применении для фотометрических измерений.
7. Метод молярного коэффициента поглощения и метод добавок в фотометрических измерениях.
8. Как проводится фотометрическое титрование?
9. Принцип осуществления инфракрасной спектрометрии. Где используется?
10. Что такое нефелометрия?
11. Что общего и в чем отличия атомно-адсорбционной, атомно-эмиссионной и атомно-флуоресцентной спектрометрии?
12. Как осуществляется атомно-абсорбционная спектрометрия. Где используется?
13. На каком физическом явлении основана атомно-эмиссионная спектрометрия. Какие виды исследований осуществляют с ее помощью?
14. Люминесцентная спектроскопия. Принцип работы где используется.
15. В чем отличия между флуоресценцией и фосфоресценцией?
16. Поляриметрия – что это? Где используют поляриметры.
17. Какие виды электрохимических методов анализа Вы можете назвать?
18. На чем основаны электрохимические методы анализа?
19. Назовите измеряемый параметр в потенциометрии, вольтамперометрии, кондуктометрии, кулонометрии.
20. Как возникает аналитический сигнал в электрохимии. Приведите пример.
21. Что такое электрод и электрохимическая ячейка.
22. Зачем нужны индикаторный электрод и электрод сравнения?
23. Потенциометрия (прямая и потенциометрическое титрование).
24. рН-метрия.
25. Принцип кулонометрии и кулонометрического титрования.
26. Что такое хроматография? Основные идеи осуществления хроматографических методов анализа.

27. Как осуществляется разделение веществ в хроматографии.
28. Качественный и количественный анализ в хроматографии.
29. Какие разновидности хроматографических методов анализа Вы можете назвать?
30. Тонкослойная хроматография.
31. Газовая хроматография. Общие и отличия от других хроматографических методов исследования.
32. Жидкостная хроматография. Общие и отличия от других хроматографических методов исследования.