

2949_rus_qiyabi Q2017 Yekun imtahan testinin sualları

Fənn : 2949 Qida məhsullarının müasir tədqiqat üsulları

1 В каких % определяется возбуждения люминесценцией излучение поглощенной энергии с сравнению полнотой ?

- 55-75%;
- 15-25%;
- 40-50%;
- 80/90%;
- 20-30%;

2 Что характеризует полнота энергии возбуждения люминесценции:

- дифракция света
- сочетание прямоугольника;
- сочетание звезд;
- сочитание треугольника;
- Закон Дальтона;

3 Как называется люминесценции возбуждения мощности генератора :

- Препротивная доступа;
- Введение мощности;
- Введение энергии;
- выходная мощност,;
- Стабильный энергии;

4 В соответствии с правилами Стокса-Ломмель максимальный спектр поглощения и излучение это:

- Ни один из предоставляемой информации.
- коротковолновые меняет свое местоположение на другой стороне;
- не меняет свое место;
- Длинноволновый меняет свое местоположение на другая стороне;
- остается неподвижным;

5 С помощью люминасенционной анализом что учитывается основные отношения закономерности:

- показатели равновесия;
- Химические показатели;
- уровень деления;
- Микробиологические показатели;
- Молекулярный освещение.

6 С помощью люминесцентного анализа какую концентрацию веществ можно определить?

- 10-30 кв / кв;
- 10-20 кв / кв;
- 10-11 кв*кв
- 10-22 кв / кв;
- 10-15 кв / кв;

7 Как называется свет захватывающий специальной освещением:

- Ни один из предоставляемой информации
- Неоносенсия;
- Экстрасенсия;

- люминасенся;
- Фосфоросенся.

8 Как называется излучение специальном освещении

- Экстрасенся;
- Фосфоросенся;
- Ни один из предоставляемой информации
- Неоносенся;
- флуоресцентный,

9 Из скольких видов составляют фотолюминесцентной волна?

- 5;
- 2.0
- 3;
- 1;
- 4;

10 Какой фактор люминесенсионной статья должен доставить определенное количество края к нему для начала?

- энергия,
- щелочность;
- кислотности;
- холодная;
- Тепло;

11 Статья волнение вернуться к нормальной ситуации в результате прохождения электронов, атомов, ионов, молекул и частиц этих веществ являются более сложными, например, освещение:

- дифракция;
- Люминесценция
- экстракции;
- фотоэффекта;
- вмешательство;

12 Количество каждой аминокислоты для вычисления единицы графического объекта основан время определения аминокислот с помощью ионообменной хроматографии, на:

- аланин;
- триптофан;
- Лесин
- фенилаланин;
- лизин;

13 Поглощение свободных жирных кислот в процессе распределения топлива, метильный йод используется для метиловый колонки отмывании, жидкость может быть заменена:

- пептанол;
- бутанол;
- метанола;
- этаноль;
- гексанол;

14 Каким случаи гейзере промывают в жидкости поглощение свободных жирных кислот в процессе распределения топлива:

- пептанол;

- этанол;
- бутанол;
- гексанол;
- метаноль;

15 Сколько процесс ионообменной осуществляется колонки жирные кислот?

- 5;
- 4;
- 6;
- 2.0
- 3;

16 Который является модификацией метода Н.А.Головкин и Р.И. Перкел, свободные жирные кислоты разработанный метод распределения и метиллоиды,?

- Рейнольдс;
- Хористинь;
- Самородова;
- Зелинсеи;
- Мачихин;

17 Кем был разработаны методика ионно-чейнджера свободных жирных кислот?

- Ни один из предоставленной информации.
- Н.А.Головкин , Р.И. Перкел
- Самородова О. В. и Бианки Н. N.
- Неджаев А. П. и Д. Жуковский, Московская область.
- М. В. Ломоносов и Менделеев Д. В. Я.

18 Что используется определение содержания тяжелых металлов в солях молока:

- жидкостной хроматографии;
- осадочный хроматография,
- газовой хроматографии;
- бумажной хроматографии;
- хроматографии на колонке;

19 Эти соединения используются в определении осадочный метод хроматографии:

- топленое масло "Миристин" определение жирных кислот;
- для определения содержания тяжелых металлов в молочных продуктах;
- Определение фруктовых кислот;
- Определение жира в молочных продуктах;
- определение сахара в крови;

20 Метод хроматографического разделения назначения и удаления количества предметов, поскольку они широко используются в

- хроматографии на колонке;
- ионообменный хроматографии;
- жидкостная хроматография;
- распределение на бумажной хроматографии;
- Газ - жидкостной хроматографии;

21 Как называется вещества, положительно или отрицательно заряженный ион, способный образовывать раствор молекул диссоциация простой и более эффективный метод разделения:

- хроматографии на колонке;

- ионообменной хроматографии.;
- жидкостная хроматография;
- распределение на бумажной хроматографии;
- Газ - жидкостной хроматографии;

22 Ионообменная хроматографического первичного использования этого материала приобретения или водные растворы воды - смешанные растворители, такие как метанол осуществляют:

- Дробленная соль;
- Ни одна из информация
- полистирол;
- карбозол;
- из ценных пород дерева щепки;

23 Что используются ионообменная хроматографии, которые считаются перспективными?

- силикагель;
- 31 бренд анион;
- смешанная целлюлозы в виде порошка;
- KU - 1 бренд катионита;
- ни один из предоставленной информации

24 Для того, чтобы различать различные элементы при анализе пищевых продуктов и очистки, как правило, она основана ионы изменяющие:

- органической кислоты на основе;
- на основ углеводов;
- на масляной основе;
- аминокислоты на основе;
- на основе белка;

25 Ионный преобразователи определения по характеристики:

- Существование нейтральных групп;
- существование активных групп;
- Адсорбент существование;
- наличие растворителя;
- наличие пассивных групп;

26 Хроматографии ионный обмен используется чаще эти комбинации:

- Ни один из информации
- сополимеры стирола и дивиниль бензол;
- Универсальный катионы;
- сликогел и целлюлоза;
- 31 бренд анионы;

27 Как выглядит хроматографии ионообменные материалы используемые в неактивном фазе?

- ионообменной хроматографии;
- жидкостный хроматографии
- Газ - жидкостной хроматографии;
- распределение на бумажной хроматографии;
- хроматографии на колонке;

28 Что происходит провыглядит физическое поглощение (сорбция) хроматографии выглядит следующим образом:

- распределение на бумажной хроматографии;

- ионообменный хроматографии;
- Газ - жидкостной хроматографии;
- хроматографии на колонке;
- тонкослойная хроматография;

29 Ионообменная хроматографии, количество ионов, ионы поглощение вычисляется:

- Ни один из предоставленной информации
- равна сумма;
- меньше суммы;
- больше, чем сумма;
- в соответствии с количеством;

30 Ионный тип хроматографии электролита использован :

- газовой хроматографии;
- ионообменный хроматография;
- тонкослойная хроматография;
- распределение на бумажной хроматографии;
- газа - жидкостная хроматография;

31 Что происходит вместо обычной адсорбции хроматографии ионного обмена:

- Ни один из предоставленной информации
- ионы адсорбция;
- Еще фазы адсорбции;
- адсорбции растворителя;
- адсорбции сорбентом;

32 После мытья с мылом и сушки отходов при приготовлении полиамидного капроновый, каждый в течение 15 минут два раза в соотношении 1: 1 хлороформ и дихлорметан кипящую смесь. Пряжа-процентный раствор уксусной кислоты сухой воздух, и сколько они делают?

- 70% раствора;
- 80%;
- 20% раствора;
- 30% раствора;
- 40% раствора;

33 Как подвергается смесь операции производства полиамидного капроны соотношением 1: 1 хлороформа и дихлорметана течение 15 мин и 80% сухо раствора

- бензол;
- уксусная кислоты,
- этанол;
- хлороформ;
- Бензин;

34 Как подвергается смесь операции производства полиамид капроновый смесь хлороформа и дихлорметана течение 15 мин?

- 10: 1;
- 1* 1;
- 10: 6;
- 1: 2;
- 1:10;

35 Как подвергается смесь операции производства полиамидного капроны соотношением 1: 1 хлороформа и дихлорметана течение 15 мин:

- бензин и бензол;
- хлороформ, дихлорметан
- этиловый спирт и аммиак;
- воды и уксусной кислоты;
- уксусной кислоты и метилового спирта;

36 Каким соединением экстрагируют неомыляемые вещества при определении бенз(а)пирена?

- уксусной кислотой;
- этиловым эфир;
- щелочью натрия;
- этиловым спиртом;
- бензином;

37 При определении бенз(а)пирена в пищевых продуктах, после добавления щелочи КОН(предназначенного для омыления липидов),раствор подвергается этому процессу :

- взбалтывают в течение 1,5-2 часа;
- кипятят в течение 1,5/2 часа;
- добавляется раствор перманганата калия;
- охлаждается до 00 С;
- добавляется этиловый спирт;

38 Кем была разработана методика определения содержания бенз(а)пирена в составе пищевых продуктов?

- С.В.Конев;
- П.П.Дикун.;
- М.В.Ломоносов;
- Д.И.Менделеев;
- И.И.Козулин;

39 Сколько было обнаружено полициклических, ароматических углеводородов в составе овощей и зерновых культур ,перешедших к ним из почвы?

- до 11-и;
- до 13-е;
- до 5-и;
- до 3-х;
- до 7-и;

40 Какого цвета производные формы образует флуоресценция при окислении витаминов ,содержащих фолиевую кислоту при максимальной длине волны 470 нм?

- красный;
- синяя;
- черный;
- зеленый;
- желтый;

41 Что нужно сделать с заранее приготовленным веществом, предназначенным для разрыва рибофлавина от белка?

- покрасить;
- должны быть подвергнуты ферментативная или кислотная гидролизации;
- разогреть;
- охладить;
- перемешать;

42 Во сколько раз слабее интенсивность люминесценции рибофлавин динуклеотида по сравнению со свободным витамином или его мононуклеотидом?

- 50-100 раз;
- 6-10 раза.
- 12-15 раз;
- 3-5 раз;
- 20-30 раз;

43 При переходе активной кислотности (рН) в кислотность или щелочность происходит этот процесс флуоресценции

- взрыв;
- пожелтение;
- цианоз;
- выключения;
- сгорание;

44 При определении содержания витамина В2 люминесцентным методом, с целью проверки работоспособности флуорометра , используется этот стандартный раствор:

- Стандартный раствор сульфата меди;
- Стандартная раствор дисульфида хинина;
- Стандартный физиологический 0,9 %-ый раствор;
- Стандартный 0,1 н. раствор гидроксида натрия;
- Стандартный раствор этилового спирта;

45 Свободный рибофлавин и водные или спиртовые вещества его нейтрального мононуклеотида освещаются в цвет

- зеленовато-синий;
- желтоват-зеленая.
- розовато-красный;
- серовато-черный;
- синевато-зеленый;

46 В скольких формах выявляется витамин В2 в составе пищевых продуктов?

- 5;
- 4.0
- 6;
- 2;
- 3;

47 Сколько предложений выдвинул С.В.Конев для устранения структурного фактора и стабилизации «квантового выхода» флуоресценции?

- 5;
- 2.0
- 6;
- 4;
- 3;

48 Как называется свет захватывающий специальной освещения:

- Ни один из предоставляемой информации
- Фосфоросенся.
- люминасенсия;
- Экстрасенсия;

- Неоносенсия;

49 Какой показатель позволяет определить люминесцентный метод количественного анализа на основе интенсивности люминесценции в растворах исследуемого вещества?

- электромагнитные свойства;
 концентрацию
 удельный вес;
 частота;
 электрическая проводимость;

50 Люминесцентный анализ свежести рыбы следует проводить во время волнения при этой длине волны:

- 400 – 410;
 360 – 365 nm
 140 – 160 nm;
 40 – 85 nm;
 280 – 350 nm;

51 Как изменяется интенсивность люминесценции при порче мяса?

- нет правильного ответа
 увеличиваются
 не изменяется
 Уменьшается
 сначала уменьшается, потом остается постоянным

52 Экстракты, полученные из полностью несвежего мяса освещаются в цвет:

- мандариновый
 молочная
 кремовый
 чернильный
 шоколадный

53 Экстракты мяса сомнительной свежести при флуоресценции окрашиваются в цвет?

- сине-фиолетовый
 зелено-голубая
 розово-синий
 красно-коричневый
 коричнево-черный

54 Экстракты, полученные из свежего говяжьего мяса каким цветом характеризуют люминесценцию:

- серовато-зеленый
 иссиня-черная
 желтовато-зеленый
 красновато-розовый
 зеленовато-желтый

55 Во время оценки свежести мяса люминесцентным анализом ,в каком соотношении при перемешивании воды с образцом уменьшенного веса продукта готовится экстракт?

- 1:50;
 1:1;
 1:5;
 0.0486111111111111

1:25;

56 Во время сушки пшеничной и ржаной муки при флуоресценции цвет меняется с ярко-синего до

- красный
- розовый
- желтая
- коричневый
- черный

57 Частицы спорыньи ржи (грибковое заболевание зерен) при флуоресценции окрашиваются в:

- черный
- темно-розовая
- Желтый
- красный
- серый

58 Начиная с какой длины волны, все «темные стекла» высвобождают длинноволновое излучение?

- 900 nm;
- 650 nm
- 500 nm;
- 400 nm;
- 800 nm;

59 Все чёрные стекла излучают длинноволновое излучение начиная с этой длины волны:

- 900 нм;
- 650 ннм;
- 500 нм;
- 400 нм;
- 800 нм;

60 Как обнаружить ранние стадии ухудшения свежести - свежие фрукты и овощи, из которых они не могут быть идентифицированы с помощью других методов а позволить инициацию?

- люминесцентная изменение цвета
- флуоресцентная цвета остаются неизменными
- уменьшаются в размерах;
- пожелтению;
- размер роста;

61 Этот брендированный светофильтр характеризуется наличием области от 340 нм до 390 нм:

- Ни один из предоставляемой информации
- УФС/4;
- УФС-2;
- УФС-3;
- УФС-1;

62 Какие бренды используются в области спектр от 270 нм до 330 нм светофильтра?

- Ни один из предоставляемой информации
- УФС/2;
- УФС-3;
- УФС-1;
- УФС-4;

63 В область какие бренды, которые варьируются от 250 до 400 нм светофильтра?

- Ни один из предоставляемой информации
- УФС/1;
- УФС-3;
- УФС-2;
- УФС-4;

64 Как определяется объекты люминации используемого в качестве источника света:

- Ни один из предоставляемой информации,
- ртутный лампа;
- Вольфрамовая лампа
- Обычная лампа;
- Вакуумная лампа;

65 При падение температуры обусловлена интенсивностью люминации:

- Ни один из предоставляемой информации
- рост;
- изменение;
- сокращение;
- чтобы оставаться стабильными;

66 Что происходит с наличием примесей присутствующих в растворе?

- горения;
- выключения;
- взрыв;
- огонь;
- укрепление;

67 Количество вещества интенсивности люминесценции определяется пропорциональна концентрации в тех случаях, когда оно не превышает этот предел:

- 105106q / мл;
- 10-4--10-5 г / м.,
- 10101012q / мл;
- 106108q / мл;
- 10151020q / мл;

68 Кем была определена идея "Люминесцентной выходная мощность резко увеличение пропорционально длине волны света, а затем остаются стабильными в диапазоне спектра"?

- Окулич
- вавилова;
- Бер;
- Бекташи;
- Дальтон;

69 Нижеуказанная реологическая кривая характеризует этот реологический модель.

- вязкое –пластическое тело(по з. Бингама)
- вязкое –эластическое тело(по з. Кельвину)
- эластическое- вязкое тело (по з. Максвелла)
- вязкое –пластическое тело(по з. Шведова).
- эластическое-пластическое тело(по Гука)

70 В каком диапазоне измерения определяется устройства Николаева для измерения смещения поверхности деформации системы измерения?

- 25,0 mm
- 5,0 m;
- 12,0 mm;
- 9,0 mm;
- 15,0 mm;

71 Модуль перемещения определяется этим неравенством.

- .

72 Буква “S” что представляет собой из неравенства предел течения напряжения

- нет из указанных
- площадь пластинка.
- сила необходимая для движения пластинки в системе
- сила необходимая для движения пластинки в дисперсной среде
- предел течение напряжения

73 Буква “F” что представляет собой из неравенства предел течения напряжения

- нет из указанных
- сила необходимая для движения пластинка в дисперсной среде
- сила необходимая для движения пластинки в системе
- площадь пластинки
- предел течение напряжения

74 Буква “Fm” что представляет собой из неравенства предел течения напряжения

- нет из указанных
- сила необходимая для движения пластинки в системе.
- сила необходимая для движения пластинки в дисперсной среде
- площадь пластинки
- предел течение напряжения

75 Фракции полициклических и ароматических углеводов, подвергающихся флуоресценции сначала этим веществом, а затем добавлением бензола эльюируются

- уксусная кислота;
- петролейный эфирь;
- щелочь натрия;
- сульфат меди;
- уксусная кислота;

76 Какой показатель позволяет определить люминесцентный метод количественного анализа на основе интенсивности люминесценции в растворах исследуемого вещества?

- электромагнитные свойства;
- концентрацию
- удельный вес;
- частота;
- электрическая проводимость;

77 Как называется свет захватывающий специальной освещением:

- Ни один из предоставляемой информации
- Фосфоросенся.

- люминасенсия;
- Экстрасенсия;
- Неоносенсия;

78 Во время оценки свежести мяса люминесцентным анализом ,в каком соотношении при перемешивании воды с образцом уменьшенного веса продукта готовится экстракт?

- 1:50;
- 0.04861111111111111111
- 1:5;
- 1:1;
- 1:25;

79 Экстракты, полученные из свежего говяжьего мяса каким цветом характеризуют люминесценцию:

- серовато-зеленый
- иссиня-черная
- желтовато-зеленый
- красновато-розовый
- зеленовато-желтый

80 Экстракты мяса сомнительной свежести при флуоресценции окрашиваются в цвет?

- сине-фиолетовый
- зелено-голубая
- розово-синий
- красно-коричневый
- коричнево-черный

81 На распределительной хроматографии на бумаге, она связана с типом хроматографии:

- твердое - твердое вещество;
- жидкость - жидкость,
- Газ - твердое вещество;
- Твердый - жидкость;
- жидкости - газа;

82 Этот брендированный светофильтр характеризуется наличием области от 340 нм до 390 нм:

- Ни один из предоставляемой информации
- УФС/4;
- УФС-2;
- УФС-3;
- УФС-1;

83 Какие бренды используются в области спектр от 270 нм до 330 нм светофильтра?

- УФС-3;
- Ни один из предоставляемой информации
- УФС-4;
- УФС/2;
- УФС-1;

84 При падение температуры обусловлена интенсивностью люминации:

- Ни один из предоставляемой информации
- рость;
- изменение;
- сокращение;

- чтобы оставаться стабильными;

85 Как определяется объекты люминации используемого в качестве источника света:

- Ни один из предоставляемой информации,
 ртутный лампа;
 Вольфрамовая лампа
 Обычная лампа;
 Вакуумная лампа;

86 Какой фактор люминесенсионной статья должен доставить определенное количество края к нему для начала?

- щелочность;
 энергия,
 Тепло;
 холодная;
 кислотности;

87 Статья волнение вернуться к нормальной ситуации в результате прохождения электронов, атомов, ионов, молекул и частиц этих веществ являются более сложными, например, освещение:

- вмешательство;
 Люминесценция
 экстракции;
 фотоэффекта;
 дифракция;

88 Количество каждой аминокислоты для вычисления единицы графического объекта основан время определения аминокислот с помощью ионообменной хроматографии, на:

- аланин;
 Лесин
 фенилаланин;
 лизин;
 триптофан;

89 Методе хроматографического разделения назначения и удаления количества предметов, поскольку они широко используются в

- хроматографии на колонке;
 ионообменный хроматографии;
 жидкостная хроматография;
 распределение на бумажной хроматографии;
 Газ - жидкостной хроматографии;

90 Как называется вещества, положительно или отрицательно заряженный ион, способный образовывать раствор молекул диссоциация простой и более эффективный метод разделения:

- хроматографии на колонке;
 распределение на бумажной хроматографии;
 жидкостная хроматография;
 ионообменный хроматографии.;
 Газ - жидкостной хроматографии;

91 Ионообменная хроматографического первичного использования этого материала приобретения или водные растворы воды - смешанные растворители, такие как метанол осуществляют:

- Дробленная соль;

- Ни одна из информация
- полистирол;
- карбозол;
- из ценных пород дерева щепки;

92 Отношение абсолютной деформации(ΔL) к его начальной длине называется?

- нет правильного ответа;
- относительная деформацию;
- линейная деформация;
- Абсолютная деформация;
- Фиксированная деформация;

93 В упругой деформации часть энергии механического воздействия делится таким образом:

- нет правильного ответа;
- тепловая энергию;
- энергия охлаждения;
- кинетическая энергия;
- потенциальный энергия;

94 Деформацию, остающуюся после прекращения действий внешних сил принято называть:

- нет правильного ответа;
- остаточная деформацию;
- упругая деформация;
- относительная деформация;
- системная деформация;

95 Деформацию, исчезающую после прекращения действий внешних сил принято называть:

- нет правильного ответа;
- упругая деформацию;
- относительная остаточная деформация;
- относительная деформация;
- системная деформация;

96 Один из этих вариантов относят к основным реологическим свойствам:

- температуропроводность;
- гибкость;
- твердость.;
- вязкость;
- пластичность;

97 Один из этих вариантов не относят к основным реологическим свойствам:

- твердость;
- температуропроводностью;
- гибкость;
- вязкость;
- пластичность;

98 В каком году слово «реология» было принято как термин в международном 3 симпозиуме ,проведенным в США?

- 1950 году;
- 1929 год;
- 1808 году;

- 1890 году ;
- 1900 году ;

99 Какой раздел науки состоит из сочетания слов «поток», «сель», «наука», «знание»?

- психология;
- реологии;
- сейсмология;
- ихтиология;
- физиология;

100 Один из этих пестицидов не имеет начальную люминесценцию:

- метоксихлор;
- гептахлор;
- индолилуксусная кислота;
- нафтилацетат;
- вафралин;

101 Какой из вышеперечисленных вариантов относится к реологическим показателям?

- охлаждение;
- трении;
- теплопроводность;
- передача тепла;
- растворение;

102 Один из этих пестицидов имеет начальную люминесценцию:

- хлордан;
- нафтилацетат;
- олдрин;
- метоксихлор;
- гептахлор;

103 Описательный метод исследования бенз(а)пирена проводится спектральным методом, используя эффект Е.В. Шпольского. При температуре -196 С полициклические и ароматические углеводороды, растворенные в нормальных парафиновых углеводородах, выделяют люминесцентные спектры в отдельных фракциях. Как называются эти спектры?

- аномальные спектры;
- не линейчатые спектр;
- прямые спектры;
- линейчатые спектры;
- не прямые спектры;

104 Смесь каких веществ соответственно 1,0 мл и 2,0 мл используется при проведении качественного анализа бенз(а)пирена?

- бутиловый спирт и аммиак;
- экстракт бензол и н-октан.
- дистиллированная вода и бензальдегид;
- этиловый спирт и пропилен;
- уксусная кислота и дистиллированная вода;

105 Какое количество смеси бензола и н-октана используют для проведения качественного анализа бенз(а)пирена?

- 10,0 мл бензола и 20,0 мл н-октана;

- 1,0 м бензола и 2,0 м н-октана;
- 0,5 мл бензола и 1,5 мл н-октана;
- 2,0 мл бензола и 1,0 мл н-октана;
- 3,0 мл бензола и 5,0 мл н-октана;

106 Какой анализ проводят спектральным методом используя эффект Шпольского?

- количественный анализ органических кислот;
- описаний анализа бенз(а)пирена;
- анализ общего количества сахара;
- количественный анализ аминокислот;
- описание анализа лакокрасочных материалов;

107 Фракции полициклических и ароматических углеводов, подвергающихся флуоресценции сначала петролевым эфиром, а затем добавлением этого вещества элюируются:

- солевой раствор;
- бензол;
- уксусная кислота;
- бензин;
- спирт;

108 Фракции полициклических и ароматических углеводов, подвергающихся флуоресценции сначала этим веществом, а затем добавлением бензола элюируются

- уксусная кислота;
- петролейный эфир;
- щелочь натрия;
- сульфат меди;
- уксусная кислота;

109 Фильтрация исследуемого раствора с заполненной сорбентом колонки, называется:

- Фронтальная метод ;
- Метод обнаружения;
- Ничего из перечисленного.
- Метод экспресса;
- Метод сжимания;

110 Просто так называемая « хроматограмма» относится к следующему виду хроматограммы

- Бесцветная хроматограмма.
- Средняя хроматограмма ;
- Внутренняя хроматограмма ;
- Внешняя хроматограмма ;
- Разделенная хроматограмма ;

111 Графическое описание распределения веществ в элюате называется:

- Бесцветная хроматограмма.
- Средняя хроматограмма ;
- Внутренняя хроматограмма ;
- Внешняя хроматограмма ;
- Разделенная хроматограмма ;

112 Явление, при котором вещества, отделяются вдоль колонки и распределяются в виде отдельных полосок, называется:

- Средняя хроматограмма ;

- Внешняя хроматограмма ;
- Бесцветная хроматограмма.
- Разделенная хроматограмма ;
- Внутренний хроматограмма ;

113 Фаза хроматографии, при которой определяется количество анализируемых тем или иным способом компонентов, называется:

- Экстракт;
- Экстрагент;
- Элюент;
- Элюат;
- Ничего из перечисленного.

114 Какой из этих отделов играет важную роль в обеспечении высокого качества продуктов питания?

- Склад сырья;
- Цех механического оборудования;
- Склад упакованных материалов;
- Склад готового продукта;
- Лабораторная завода.

115 С помощью этого этого показателя определяют количество пищевых компонентов в составе продукта, энергетическую ценность продукта и органолептический показатель:

- Ни один из них
- Биологическая ценность
- Энергетическая ценность
- Пищевая ценность
- Потребительская ценность

116 Какой термин характеризует количество энергии, расходующийся на физиологические потребности организма и разделения частей продуктов питания во время биологического окисления?

- Ни один из них
- Биологическая ценность
- Пищевая ценность
- Энергетическая ценность
- Потребительская ценность

117 Один из нижеследующих относится к комплексным показателям продукта:

- Упаковка;
- Форма;
- Консистенция;
- Цвет.
- Энергетическая ценность;

118 На какие группы условно делятся свойства продукта?

- 2.
- 4;
- 3;
- 7;
- 6;

119 Объективное свойство появляющаяся во время приготовления и потребления продукта называется:

- Основной показатель;
- Ни один из них.
- Энергетическая ценность;
- Свойства продукта;
- Качество продукта;

120 Колонками с каким диаметром обычно пользуются для разделения испытательного образца, заранее , при анализе душистых веществ пищевых продуктов ?

- 5,0 мм
- 3,0 мм
- 1,0 мм;
- 2,0 мм
- 3,5 м

121 Закон Рауля выражается в этом уравнении:

- Ни один из предоставленной информации;
- ;
- ;
- ,
- ;

122 единицы эльюата оптической плотности ниже четности вычисляется на основе количества фенолов:

- ;
- ;
- ;
- ;
- ,

123 Какой термин характеризует количество энергии, расходующийся на физиологические потребности организма и разделения частей продуктов питания во время биологического окисления?

- Ни один из них
- Биологическая ценность
- Пищевая ценность
- Энергетическая ценность
- Потребительская ценность

124 В равенстве $E_1 - E_0 = h \cdot \nu$ отражаемый величину поглощенной энергии на излучение света постоянная Планка в кокой форме символизирована?

- Никакой
- E_1 ;
- E_0 ;
- ;
- h ;

125 Что происходит провыглядит физическое поглощение (сорбция) хроматографии выгядит следующим образом:

- распределение на бумажной хроматографии;
- ионообменный хроматографии;
- Газ - жидкостной хроматографии;
- хроматографии на колонке;
- тонкослойная хроматография;

126 Ионнообменная хроматографии, количество ионов, ионы поглощение вычисляется:

- Ни один из предоставленной информации
- больше, чем сумма;
- меньше суммы;
- равна сумма,;
- в соответствии с количеством;

127 Как подвергается смесь операции производстве обезжирование капроновые соотношении 1: 1 хлороформ и дихлорметан?

- замер;
- деятельность;
- нагревают;

128 Буква “F” что представляет собой из неравенства предел течения напряжения

- сила необходимая для движения пластинка в дисперсной среде
- сила необходимая для движения пластинки в системе
- нет из указанных
- предел течение напряжения
- площадь пластинки

129 Буква “Fm” что представляет собой из неравенства предел течения напряжения

- нет из указанных
- сила необходимый для движения пластинки в системе
- сила необходимая для движения пластинки в дисперсной среде
- площадь пластинки
- предел течение напряжения

130 При использовании устройства Вейлера-Ребиндера предельный ток напряженности розыгрыша определяется этой неравенствой.

- :
- .
- :
- :
- :

131 По закону Максвелла эластическое –вязкое тело характеризуется этой моделью.

- .

132 По закону Гука эластическое- пластическое тело характеризуется этой моделью.

- .

133 Нижеуказанная реологическая кривая характеризует этот реологический модель.

- вязкое –пластическое тело(по з. Бингама)
- вязкое –пластическое тело(по Шведова)
- эластическое- вязкое тело (по з. Максвелла)
- эластическое-пластическое тело(по з. Гука)
- вязкое –эластическое тело(по з. Кельвину)

134 Нижеуказанная реологическая кривая характеризует этот реологический модель.

- вязкое –эластическое тело(по з. Кельвину)
- вязкое –пластическое тело(по Бингама).

- эластическое- вязкое тело (по з. Максвелла)
- эластическое-пластическое тело(по з. Гука)
- вязкое –пластическое тело(по з. Шведова)

135 Нижеуказанная реологическая кривая характеризует этот реологический модель.

- эластическое-пластическое тело(по з. Гука)
- вязкое –эластическое тело(по Кельвину)
- вязкое –пластическое тело(по з. Бингама)
- эластическое-пластическое тело(по з. Гука)
- вязкое –пластическое тело(по з. Шведова)

136 Нижеуказанная реологическая кривая характеризует этот реологический модель.

- вязкое –пластическое тело(по з. Шведова)
- эластическое- вязкое тело (по Максвелла)
- вязкое –эластическое тело(по з. Кельвину)
- эластическое-пластическое тело(по з. Гука)
- вязкое –пластическое тело(по з. Бингама)

137 Нижеуказанная реологическая кривая характеризует этот реологический модель.

- вязкое –пластическое тело(по з. Шведова)
- эластическое-пластическое тело(по Гука)
- вязкое –эластическое тело(по з. Кельвину)
- эластическое- вязкое тело (по з. Максвелла)
- вязкое –пластическое тело(по з. Бингама)

138 Нижеуказанная реологическая кривая характеризует этот реологический модель.

- вязкое –пластическое тело(по з. Шведова).
- эластическое-пластическое тело(по Гука)
- вязкое –эластическое тело(по з. Кельвину)
- эластическое- вязкое тело (по з. Максвелла)
- вязкое –пластическое тело(по з. Бингама)

139 Нижеуказанная схема характеризует этот реологический модель.

- вязкое –пластическое тело(по з. Бингама)
- вязкое –пластическое тело(по Шведова)
- эластическое- вязкое тело (по з. Максвелла)
- эластическое-пластическое тело(по з. Гука)
- вязкое –эластическое тело(по з. Кельвину)

140 Нижеуказанная схема характеризует этот реологический модель.

- вязкое –пластическое тело(по з. Шведова)
- вязкое –пластическое тело(по Бингама)
- эластическое- вязкое тело (по з. Максвелла)
- эластическое-пластическое тело(по з. Гука)
- вязкое –эластическое тело(по з. Кельвину)

141 Нижеуказанная схема характеризует этот реологический модель.

- вязкое –пластическое тело(по з. Шведова)
- вязкое –эластическое тело(по Кельвину)
- эластическое- вязкое тело (по з. Максвелла)
- эластическое-пластическое тело(по з. Гука)
- вязкое –пластическое тело(по з. Бингама)

142 Нижеуказанная схема характеризует этот реологический модель.

- вязкое –пластическое тело(по з. Шведова).
- эластическое- вязкое тело (по Максвелла)
- вязкое –эластическое тело(по з. Кельвину)
- эластическое-пластическое тело(по з. Гука)
- вязкое –пластическое тело(по з. Бингама)

143 Начиная с какого года стало сильно развиваться метод тонкослойной хроматографии

- 1960.0
- 1958;
- 1938.0
- 1908.0
- 1948.0

144 1938-го года .Н .А. Измаилов и М. С. Шрайбер с помощью тонкого слоя алюминия разделили эти соединения

- Полифенолы гранатовой кожуры
- Алкалоид лекарственный растений
- Компоненты кислотности в тесте
- Сахара рафинированных изделий
- Пигменты груш

145 В каком году был представлен тонкослойный способ хроматографии Измаиловым и Шрайбером

- 1960.0
- 1938;
- 1925.0
- 1908.0
- 1946.0

146 Началом какого метода хроматографии принимается работа Н.А. Измаилова и Шрайбер

- Жидкостная хроматография
- Тонкослойный хроматография
- Газовая хроматография
- Обмен ионной хроматографии
- Распределительный хроматографии на поверхности бумаги

147 Работой каких ученых принимается как начало метода тонкослойной хроматографии

- Толстой и Авагадро
- Далтонъ и Беръ
- Измаилова и Шрайбер
- Некрасов и Зелински
- Кирпичев и Ламоносов

148 $X = E_{\text{сэсэп}} * C_{\text{ст}} * A * 100$ Что означает “а” в данном равенстве

- объем исследуемого раствора смеси аминокислот переведенный на поверхность хроматографии
- Оптическая сжатие стандартной элюатной аминокислоты
- количество стандартной аминокислоты
- оптическое сжатие исследуемой элюатной аминокислоты
- Общий объем раствора смеси аминокислот извлеченный из

149) $X = E_{\text{сэсэп}} * C_{\text{ст}} * A * 100 E_{\text{ст}} * a * p$ Что означает “Cst” в данном равенстве.

- Оптическое сжатие стандартной элюатной аминокислоты
- количества стандартной аминокислоты
- Общий объем раствора смеси аминокислот извлеченный из продукции
- оптическое сжатие исследуемой элюатной аминокислоты
- объем исследуемого раствора смеси аминокислот переведенный на поверхность хроматографии

150) $X = E_{s\lambda} \cdot C_{st} \cdot A \cdot 100$ Est* a * p Что означает “p” в данном равенстве.

- объем исследуемого раствора смеси аминокислот переведенный на поверхность хроматографии
- Оптическая сжатие стандартной элюатной аминокислоты
- количество стандартной аминокислоты
- оптическое сжатие исследуемой элюатной аминокислоты
- Общий объем раствора смеси аминокислот извлеченный из продукции

151 $X = E_{s\lambda} \cdot C_{st} \cdot A \cdot 100$ Что означает “a” в данном равенстве

- Оптическое сжатие стандартной элюатной аминокислоты
- объем исследуемого раствора смеси аминокислот переведенный на поверхность хроматографии
- количество стандартной аминокислоты в пятне
- оптическое сжатие исследуемой элюатной аминокислоты
- Общий объем раствора смеси аминокислот извлеченный из продукции

152 $X = E_{s\lambda} \cdot C_{st} \cdot A \cdot 100$ Что означает “A” в данном равенстве

- Оптическое сжатие стандартной элюатной аминокислоты
- Общая объем раствора смеси аминокислот извлеченный из продукции
- оптическое сжатие исследуемой элюатной аминокислоты
- количество стандартной аминокислоты в пятне
- объем исследуемого раствора смеси аминокислот переведенный на поверхность хроматографии

153 При определении способом бумажной хроматографии количество каждой аминокислоты мг%-1 находятся этим равенствам

- $X = E_{s\lambda} \cdot C_{st} \cdot A \cdot 100$:
- $A = a \cdot v \cdot B \cdot 100$
- никакой
- $C = c \cdot 100$
- $X = C_{st} \cdot A \cdot 100$

154 каким соляным раствором укрепляют хроматограмму после распознавания аминокислот способом бумажной хроматографии

- Na Cl
- $Mg_2 SO_4$:
- $Cu(NO_3)_2$
- $K_2 Mn O_4$
- $Fe_2 (SO_4)$

155 При использовании высушенных хроматографии с нингидринами цвет пятен со временем интенсифицируется, и после какого времени максимально интенсифицируется при комнатной температуре

- после 20 часов
- после 10-16 чась
- 5-7 часов
- после 2-3 часов
- 8-9 часов

156 в какой цвет перекрашивается пролин при переработке высушенных хроматографий нингидринами

- голубой
- желтый
- розовый
- красный
- коричневый

157 При переработке высушенных хроматографий нингидринами, на поверхности хроматографии появляется дикетогидрин с пятнами какого цвета:

- розовый
- сереневый
- зеленый
- красный
- коричневый

158 В нынешний период с целью разделения ароматических веществ более широко используется пентан, температура кипения которого составляет:

- 62,2оС.
- 36,*С;
- 43,6оС;
- 25,7оС;
- 50оС;

159 Какой длины капиллярные колонки, в которых проводится разделение компонентов ароматического комплекса, во время удаления ароматических веществ ?

- 100 метров.
- 50 мметров;
- 30 метров;
- 15 метров;
- 75 метров;

160 В каком температурном интервале обычно проводится выбор образца, во время удаления ароматических веществ ?

- 110-200оС.
- 37-75*С;
- 25-30оС;
- 3-20оС;
- 80-100оС;

161 Летучие компоненты какого вещества выделяют при сухом или влажном потоке газа?

- Лаваш-чурек.
- Жареная кофе;
- Мандариновый сок;
- Семена подсолнуха;
- Яблочная кожура;

162 До какой температуры нужно нагреть колбу вместимостью 5000 мл с 500 гр измельченного хлеба, с целью исследования хлеба?

- 55оС;
- 60*С.
- 25оС;

- 40°C;
- 50°C;

163 Какой вместимости колба необходима для нагревания 500 гр измельчённого хлеба при температуре 60°C, с целью исследования хлеба ?

- 7000 мл.
- 5000 л;
- 4000 мл;
- 3000 мл;
- 6000 мл;

164 Сколько измельчённого хлеба нужно нагреть при температуре 60°C в колбе вместимостью 5000 мл, с целью исследования хлеба?

- 700 гр.
- 500 г;
- 400 гр;
- 300 гр;
- 600 гр;

165 Какой метод наиболее часто используется для выведения соединений из продуктов, высушенных на воздухе?

- Сухая экстракция.
- Газовый экстракция;
- Твёрдая экстракция;
- Экстракция пара;
- Жидкая экстракция;

166 Показателем чего является V_2 , в уравнении, определяющем количество ядовитых химических соединений в продукте?

- Площадь пика стандартного вещества ядовитого химического соединения;
- Объём экстракта испытуемого образца, введенного в хроматограм;
- Площадь пика испытуемого образца;
- Общая объём экстракта после испарения
- Количество ядовитых химических соединений в стандартном веществе;

167 Показателем чего является V_2 , в уравнении, определяющем количество ядовитых химических соединений в продукте?

- Объём экстракта испытуемого образца, введенного в хроматограм;
- Общая объём экстракта после испарения
- Площадь пика стандартного вещества ядовитого химического соединения;
- Количество ядовитых химических соединений в стандартном веществе;
- Площадь пика испытуемого образца;

168 Показателем чего является V_2 , в уравнении, определяющем количество ядовитых химических соединений в продукте?

- Объём экстракта испытуемого образца, введенного в хроматограм;
- Общая объём экстракта после испарения
- Площадь пика стандартного вещества ядовитого химического соединения;
- Количество ядовитых химических соединений в стандартном веществе;
- Площадь пика испытуемого образца;

169 Показателем чего является V_2 , в уравнении, определяющем количество ядовитых химических соединений в продукте?

176 При какой температуре нужно удалить хлористый этил во время определения летучих жирных кислот мяса ?

- 450 С
- 20* С;
- 120 С;
- 50 С;
- 290 С;

177 Какое соединение удалось обнаружить методом колоночной распределительной хроматографии летучих кислот, предложенным Харпэром ?

- Молочная кислота.
- Муравьиный кислота ;
- Фосфатная кислота;
- Серная кислота;
- Соляная кислота;

178 Какой учёный предложил метод разделения летучих кислот колоночной распределительной хроматографией в силикогене ?

- Назаров.
- Некрасов;
- Бэр;
- Харпэра;
- Широков;

179 Какой способ считается более соответствующим для отделения летучих кислот и проведения их анализа ?

- Тонкослойная хроматография;
- Колоночная хроматография;
- Газовой-жидкостная хроматография;
- Бумажная хроматография;
- Твёрдо-абсорбционная хроматография.

180 Какое соединение действует на вкусовые качества пищевых продуктов?

- Количество лигнина.
- Количества летучих жирный кислот;
- Количество микроэлементов;
- Количество макроэлементов;
- Количество красильных веществ;

181 Метилизацию, во время анализа жира молока, отличающегося количеством мелкомоллекулярных летучих кислот, лучше проводить с помощью этого вещества :

- Дихлорамин.
- Диазометанн;
- Диатомит;
- Силикагель;
- Диэтил эфир;

182 Многие полиэфиры имеют летучие соединения и они термически неустойчивы к температуре выше данного:

- 500 С
- 250*С
- 1500 С

- 2000 С
- 1000 С

183 В каком температурном интервале можно добиться лучших результатов, при разделении кислотных эфиров в полярных фазах ?

- 500 – 10000 С;
- 200 – 210* С;
- 250 – 3000 С;
- 50 – 1500 С;
- 320 – 4000 С;

184 В каком температурном интервале можно получить лучшие результаты, при разделении кислотных эфиров в неполярной фазе ?

- 500 – 10000 С.
- 250 – 350* С;
- 100 – 1250 С;
- 50 – 1500 С;
- 350 – 4000С;

185 Как называется процесс, при котором происходит отделение смеси при помощи движущейся газовой фазы на поверхности сорбента?

- Ионообменная хроматография
- Газовый хроматография
- Тонкослойная хроматография
- Жидкостная хроматография
- Бумажная хроматография

186 Высокотемпературная степень воздействия на образец при газовой хроматографии называется :

- Электроплазмолиз
- Пролиза
- Электролиз
- Гидролиз
- Гипофиз

187 По сравнению с другими физико- химическими методами, несомненным фактором превосходства газовой хроматографии является :

- Наименьшее значение полученных результатов.
- Легкий автоматизация метода анализа
- Высокая интенсивность
- Продолжительность анализа
- Множество полученных результатов

188 На сколько видов делится газовая хроматография в зависимости от состояния агрегата неподвижной фазы?

- 7;
- 2.0
- 3;
- 4;
- 5;

189 Процесс смешивания газовой смеси или смеси в виде пара с газовой фазой вдоль колонки, их адсорбция в неподвижной фазе и дальнейшее разделение компонентов раствора, называется:

- Бумажная хроматография
- Газовый хроматография
- Колоночная хроматография
- Жидкостная хроматография
- Тонкослойная хроматография

190 Пиролизная хроматография относится к следующему виду хроматографии:

- Ионообменная хроматография.
- Газовый хроматография
- Колончатая хроматография
- Тонкослойная хроматография
- Бумажная хроматография

191 Пиролизная хроматография относится к следующему виду хроматографии:

- Ионообменная хроматография.
- Газовый хроматография
- Колончатая хроматография
- Тонкослойная хроматография
- Бумажная хроматография

192 Какой термин характеризует количество энергии, расходующийся на физиологические потребности организма и разделения частей продуктов питания во время биологического окисления?

- Ни один из них
- Энергетическая ценность
- Пищевая ценность
- Потребительская ценность
- Биологическая ценность

193 Один из нижеследующих относится к комплексным показателям продукта:

- Цвет.
- Консистенция;
- Форма;
- Упаковка;
- Энергетическая ценность;

194 Чтобы оценить качество продукта используют эти показатели:

- Экономические показатели;
- Математические показатели;
- Технические показатели.
- Биологические показатели;
- Показатели качества;

195 Качество продуктов может определяться как совокупность этих свойств:

- Реологические свойства;
- Микробиологические свойства;
- Биохимические свойства;
- Технические и технологические свойства.
- Экономико-математические свойства;

196 Определяющий как совокупность технического и технологического свойств продукта этот показатель:

- Ни один из них.

- Энергетическая ценность продукта;
- Качество продукта;
- Вид продукта;
- Свойство продукта;

197 На какие группы условно делятся свойства продукта?

- 3;
- 4;
- 7;
- 6;
- 2.

198 Объективное свойство появляющаяся во время приготовления и потребления продукта называется:

- Основной показатель;
- Качество продукта;
- Энергетическая ценность;
- Ни один из них.
- Свойства продукта;

199 Метод используемый при уточнении существования различия между оцениваемых образцов:

- социологические, экспертные методы
- примечательные, расчетливые методы
- Химические ,биохимические методы
- Измеряемые,зафиксиремые методы
- Отличительные , сравненные методы;

200 На сколько групп делятся методы контроль качества пищевых продуктов в зависимости от поставленной задачи?

- 6;
- 2;
- 4;
- 3;
- 5;

201 Во время работы ротовой полости

- Дебитор
- Объект
- Критор
- Субъект
- Флевор

202 Название лиц, определяющие органолептические показатели пищевых продуктов принято называть пищевых продуктов

- Ординатор
- Экспериментатор
- Психиатор
- Дегустатор
- Кординатор

203 Органолептические особенности пищевых продуктов определяют этим методом:

- Биохимический

- Микробиологический
- Ни один из них.
- Физико-химический
- Дегустационный

204 Название методов пищевых продуктов на основе мнений, отзывов фактических и потенциальных потребителей с помощью опросов или проводимых конференций.

- Заметаемые методы
- Экспертные методы
- Измерительные методы
- Расчетные методы
- Социалогические методы

205 Качество пищевых продуктов, которые отражают их параметры с помощью теоретических и эмпирических зависимостей:

- физиологические методы
- примечательные методы
- физические методы
- химические методы
- расчетные методы

206 Определенное количество событий, предметов и потребления пищевых продуктов на основе расчета и мониторинга качества определяется этим методом:

- физиологические методы
- измерительные методы
- физические методы
- примечательные методы
- химические методы

207 Название методов приложенных для определения пищеварения, скорости усвоения, безвредности и биологических ценности питательных веществ:

- примечательные методы
- измерительные методы
- физические методы
- физиологические методы
- химические методы

208 Названия методов для определения состава и количества ингредиентов входящих в продукт называются:

- физические методы
- измерительные методы
- примечательные методы
- физиологические методы
- химические методы

209 В зависимости от приложенных устройств на сколько групп делятся методы определения?

- 3;
- 2;
- 6;
- 5;
- 4;

210 На таре химических реактивов «чистый» этикет какого цвета должен быть?

- красный
- желтый
- зеленый
- синий
- черный

211 На таре химических реактивов «химически чистый» этикет какого цвета должен быть?

- зеленый
- синий
- черный
- желтый
- красный

212 На таре химических реактивов «чистый для анализа» этикет какого цвета должен быть?

- желтый
- черный
- зеленый
- красный
- синий

213 Использованные химические реактивы для определения микроколичества веществ называются:

- Ни один из указанных;
- чистые для анализа;
- чистые;
- специально чистые;
- химически чистые;

214 Какого цвета бывает этикет на специализированной таре «Специально чистый»

- зеленый
- черный
- синий
- желтый
- красный

215 На сколько групп делятся все химические продукты на основании соответствующих стандартов?

- 8;
- 10;
- 3;
- 6;
- 4;

216 На сколько меньше коэффициент расширения от тепла прозрачного кварца от обычного лабораторного стекла?

- 9;
- 3;
- 25;
- 17;
- 15;

217 Одним из важных метрологических свойств измерительных устройств является:

- Чувствительность
- Габариты

- Цвет
- Измерение
- Форма

218 Производственные лаборатории в объектах пищевой промышленности:

- Ни один из указанных.
- Считается зависимой структурой отдела;
- Не считается структурой отдела;
- Считается свободной структурой отдела;
- Не считается свободной структурой отдела;

219 Какой из этих отделов играет важную роль в обеспечении высокого качества продуктов питания?

- Склад упакованных материалов;
- Склад готового продукта;
- Цех механического оборудования;
- Склад сырья;
- Лабораторная завода.

220 С помощью этого показателя определяется качество белка в продукте, их баланс в сравнении с аминокислотами, зависящий не только от состава аминокислоты, но также зависящий от пищеварения и присвоения структурной особенности белка:

- Ни один из них
- Пищевая ценность
- Энергетическая ценность
- Биологическая ценность
- Потребительская ценность

221 С помощью этого этого показателя определяют количество пищевых компонентов в составе продукта, энергетическую ценность продукта и органолептический показатель:

- Ни один из них
- Биологическая ценность
- Энергетическая ценность
- Пищевая ценность
- Потребительская ценность

222 Для проверки закона Бера, необходимо определить зависимость оптической плотности от этого показателя:

- От прозрачности
- От вязкость
- От яркости
- От температуры
- От проводимости

223 Для проверки закона Бера, необходимо определить зависимость вязкости от этого показателя:

- Температура плавления
- Оптическая плотност
- Способность освещения
- Объем раствора
- Температура кипения

224 От концентрации каких ионов в растворе зависит поглощение света веществом:

- Серебро

- Вадород
- Кислород
- Кобальт
- Никель

225 Закон Бера, открытый в 1852-ом году, определяющий связь между поглотительной способностью и концентрацией вещества в растворе обуславливается равенством:

- $- = h$
- $K_1 = \epsilon \cdot C$
- $J = \times C$
- $D = \times l$
- $v =$

226 В каком году был открыт закон Бера, определяющий связь между поглотительной способностью и концентрацией вещества в растворе ?

- в 1800-ом году;
- в 1852-м год;
- в 1750-ом году;
- в 1729-ом году;
- в 1789-ом году;

227 Закон, определяющий связь между концентрацией вещества в растворе и поглотительной способностью:

- закон Кирпичева
- закон Бера
- экспоненциальный закон
- закон Зелинского
- закон Бугера- Ламберта

228 Зависимость между поглотительной способностью и толщиной слоя вещества определяется по закону:

- закон Кирпичева
- закон Бургера - Ламберта
- экспоненциальный закон
- закон Зелинского
- закон Бера

229 Когда был открыт закон Бугера- Ламберта Бугером?

- в 1804-ом году;
- в 1729-м году;
- в 1750-ом году;
- в 1700-ом году;
- в 1789-ом году;

230 Какой показатель обозначен буквой “v” равенстве $E_1 - E_0 = h \cdot \nu$

- Величина возвращенного света.
- Число падение свет
- Излучаемая энергия
- Поглощение энергии
- Единица Планка

231 Какой показатель обозначен буквой “h” равенстве $E_1 - E_0 = h \cdot \nu$

- Излучаемая энергия
- Величина возвращенного света
- Число падение света
- Единица Планка
- Поглощение энергии

232 Чему равна единица постоянная Планка “h” в равенстве $E_1 - E_0 = h \cdot \nu$

- $h = 23,015 \cdot 10^{-27}$ эрг/сек
- $h = 6,624 \cdot 10^{-27}$ эрг/сек
- $h = 23,015 \cdot 10^{-5}$ эрг/сек
- $h = 0,018 \cdot 10^{-3}$ эрг/сек
- $h = 6,624$ эрг/сек

233 эластичность характеризуется

- рН -метра
- Фотоэлектрический спектрометра
- Рефрактометра
- Колориметра
- Кулонометра

234 Этот показатель доказуем с равенством $E_1 - E_0 = h \cdot \nu$

- Количество поглощенной энергии зависим от светового давления
- Пропорциональность поглощенной энергии на световое давления
- Количество поглощенной энергии больше светового давления
- Количество поглощенной энергии меньше светового давления
- Количество поглощенной энергии равно световому давлению

235 В равенстве $E_1 - E_0 = h \cdot \nu$ отражаемый величину поглощенной энергии на излучение света постоянная Планка в кокой форме символизирована?

- Никакой
- ;
- E_0 ;
- E_1 ;
- h ;

236 Для изучения свойств пищевых продуктов кварцевая и инфракрасная область с какой длиной волны совместим?

- 40-70 мкм
- 200-400 нм
- 400-800 нм
- 2-15 мкм
- 800-1200 нм

237 Для изучения свойств пищевых продуктов кварцевая и ультрафиолетовая область с какой длиной волны совместим?

- 40-70 мкм
- 400-800 нм
- 2-15 мкм
- 200-400 нм
- 800-1200 нм

238 Для изучения свойств пищевых продуктов область видимой стеклянной оптической какой длиной волны совместим?

- 40-70 мкм
- 200-400 нм
- 2-15 мкм
- 400-800 нм
- 800-1200 нм

239 При каком виде спектроскопии исследуемый образец помещается между спектрометром и источником электромагнитного излучения определенным диапазоном?

- Ни один из них
- Абсорбционная
- Излучающая
- Распределяющая
- Соединяющая

240 Вид спектроскопии изучающий способность поглощения вещества:

- Ни один из них
- Абсорбционная
- Излучающая
- Распределяющая
- Соединяющая

241 Вид спектроскопии, изучающий способность излучения вещества:

- Ни один из них
- Излучающая
- Абсорбционная
- Распределяющая
- Соединяющая

242 На сколько групп условно делится спектроскопия?

- 4;
- 2;
- 5;
- 3;
- 7;

243 Какой из спектральных методов исследования используется для определения концентрации минеральных веществ?

- Ни один из них
- 10^{-2} – 10^{-6} моль
- 10^{-7} - 10^{-10} моль
- 10^{-12} - 10^{-16} моль
- 10^{-22} - 10^{-26} моль

244 При фиксированной себестоимости пищевых, вкусовых и ароматических веществ продукта эти показатели играют ключевую роль:

- Физико-химический
- Биохимический
- Структурно-механический
- Тепло-физический
- Микробиологический

245 Этот показатель тесно связан со себестоимостью продукта:

- Координация
- Консистенция
- Комбинация
- Конструкция
- Комплектация

246 Плотность, пластичность, вязкость, структурно-механические свойства продукта обусловлена этим показателем.

- Координация
- Консистенция
- Комбинация
- Конструкция
- Комплектация

247 Наука «Аналитическая химия» занимается решением этих проблем:

- Определение структуры вещества
- Определение показателей химического состава вещества
- Определение микробиологического показателя вещества
- Определение физического показателя вещества
- Определение структурного показателя вещества

248 Название науки по определению химического состава вещества:

- Органическая химия
- Аналитическая химия
- Физическая химия
- Физико-коллоидная
- Биохимия

249 Этот ученый принял новые, точные методы по определению углекислого газа:

- Бергман
- Тимирзаев
- Менделеев
- Бойл
- Дальтон

250 Впервые в первой половине XVII-го века специальный термин «Химический анализ» был использован:

- Т. Бергман
- Бойл
- Гей-Люссак
- Д.И Менделеев
- Дальтон

251 Когда впервые английский ученый Бойл использовал специальный термин «Химический анализ»

- В первой половине XIX
- В первой половине XVII
- В первой половине XVI
- В первой половине XV
- В первой половине XVIII

252 Освобожденный от субъективности эксперта этот показатель:

- Вкус продукта

- активная кислотность продукта
- Запах продукта
- Цвет продукта
- Форма продукта

253 Один из этих показателей не относится к сенсорным показаниям групп:

- Консистенция
- активная кислотность
- Форма
- Запах
- Цвет

254 Один их этих показателей относится к показаниям физико-химических групп:

- Запах
- Титруемая кислотность
- Размеры
- Цвет
- Форма

255 Один из этих показателей относится к показаниям сенсорных групп:

- Минеральный состав
- Консистенция
- Степень сахара
- Титрованный кислотность
- Активная кислотность

256 Один из этих показателей не относится к показаниям физико-химических групп:

- Минеральный состав
- Цветность
- Степень сахара
- Титрованный кислотность
- Активная кислотность

257 В каком варианте правильно указано число погрешностей?

- 5.0
- 4.0
- 6.0
- 2.0
- 3.0

258 Относительная погрешность измерения определяется равенством:

- $\Delta = h$
- $D = -$
- $=$
- $v =$
- $\blacktriangle =$

259 При определении степени окисления жира сливочного масла, вычисление оптической плотности красильных веществ осуществляется по равенству:

- $E_1 - E_0 = h v$
- $=$
- $\blacktriangle =$

- D = -
 v =

260 Что облегчает экстракцию красильных веществ при определении степени окисления жира молока,

- Кумарин
 Нафтазин
 Сульфамин
 Пиридиин
 Фенилаланин

261 Растворитель, изменяющий зону поглощения вещества как в сторону короткой волны, так и в сторону длинной волны это:

- Кристаллический растворитель
 Молярный растворитель
 Никакой
 Обычный растворитель
 Палярный растворитель

262 Максимальное поглощение β -каротин, обладающий 11 шт СН СН группой дает при длине волны:

- 217 нм
 117 нм
 452 нн
 195 нм
 75 нм

263 При какой длине волны бутадиен дает максимальное поглощение?

- 452 нм
 195 нм
 75 нм
 117 нм
 217 нн

264 Насыщенные карбогидраты, вода, спиртные эфиры в областях выше 200 нм могут использоваться как:

- Кристаллизатор
 Соединитель
 Очиститель
 Эмульгатор
 Ростворитель

265 В соединениях анализ характера спектра поглощения :

- определяется наличием ионов хлора
 определяется наличием многократной связи
 определяется наличием ионов серебра
 определяется наличием одинарной связи
 определяется наличием аминокруппы

266 Наличие в составе молекулы двойной связи, меняет место спектра поглощения на:

- 100 нм
 45 нм
 30 нн

- 60 нм
 15 нм

267 Энергия возбуждения электронов с многократной связью... энергии возбуждения электронов с простой(1) связью

- Приблизительна равно
 Пропорционален
 Больше
 Равен
 Менше

268 Группы, имеющие длину волны 200-300 нм называются:

- Хромофорные группы;
 Светофорные группы;
 Дисульфидные группы.
 Сульфурные группы;
 Флаворные группа;

269 Хромофорными группами называются группы обладающие длиной волны:

- 4000-5000 нм
 50-150 нм
 1000-2000 нм
 200-800 нм
 2500-3000 нм

270 Прямое подключение длины волны к чувствительности вычисляется по формуле:

- = *
 =
 -
 =
 v =

271 Если поглощение безразмерная величина, то размер показателя ϵ (С1) продукта будет:

- Перпендикулярно
 Прямо
 Пропорционально
 Приблизительно
 Обратна

272 Графическое отражение закона Бугера-Ламберта-Бера, характеризующий зависимость оптической плотности от концентрации

- Парабола
 Кривая линия
 Круг
 Гипербола
 Прямой линия

273 Оптическая плотность ...концентрации веществ в растворе

- Пряма пропорционален
 Не равен
 Вообще не пропорционален
 Не соответствует

- Обратно пропорционален

274 Этот показатель подходит поглощению света молярной концентрации исследуемого вещества:

- Интенсивность переносного излучения
 Частота падения света
 Интенсивность излучения
 Коэффициент молярного поглощения
 Единица Планка

275 Как называется коэффициент ϵ , если концентрация выражается в молях, а толщина слоя в см?

- Интенсивность проходящего луча
 Интенсивность падающего луча
 Постоянная Планка
 Оптическая плотность раствора
 Коэффициент молярного поглощения

276 Равенство отражает закон:

- Закон Ламберт
 Закон Дальтона
 Закон Бугера
 Закон Бугера-Ламберта-Бера
 Закон Бера

277 Закон Бугера-Ламберта-Бера обуславливается равенством:

- $D = \times l$
 $= \times l$
 $K = \epsilon C$
 $= *$
 $v =$

278 Все методы хроматографии основаны на распределении веществ между фазами ?

- Ни один из предоставленной информации.
 Два взаимно-однозначное решение;
 два (не один-один раствор) участвует;
 состоящая из одной фазы;
 равны друг другу, два;

279 Какой термин охватывает большинство процессов разделения в современное время?

- Флунография ;
 Физиология ;
 Кинология ;
 Хроматография.
 Стоматология ;

280 Русский ученый, ботаник М. С. Свет в 1903 году, для анализа какого соединения применил принцип адсорбции ?

- масло;
 Углеводы;
 керамзитового;
 хлоррафилл;
 Крахмал.

281 Русский ученый, ботаник MS для анализа принципа поглощения хлорофилла Svet применил в этом году:

- 2000;
- 1800;
- 1850;
- 1903.0
- 1950;

282 Хроматография представляет собой способ открытия ученого:

- Ломоносов;
- Тмирзаев ;
- Бойл;
- Свет .
- Д. И. Менделеева;

283 Какое количество тепла образуется при взаимодействии хозяйственного газа с воздухом ?

- 1850^C;
- 1900^C;
- 1925 ^C;
- 1950^C;
- 2000^C;

284 Сорбционных методов сложных смесей веществ с помощью динамических условиях, так называемого разделения компонентов:

- Физиология .
- Элюация ;
- Хроматография ;
- Кинология ;
- Флюография ;

285 То, что ниже, определяется хроматографическими методами?

- Хорошо.
- Вкус;
- Форма;
- Цвет;
- Химическая состав;

286 Более эффективные и универсальные методы физического и химического разделения и анализа смесей сложных соединений, называемых:

- Элюация ;
- Флюография ;
- Физиология .
- Кинология ;
- Хроматография ;

287 Подходит для всех биологических материалов, изготовленных из того, что считается универсальным в ванной?

- пластиковый материал.
- кварц;
- меди;
- графит
- стекло;

288 Соединения из графита для halınadək использования ядерной kuvetdən термического разложения российским ученым Б.В., который был предложен во Львове?

- 2000- ый год .
- 1800-ый год ;
- 1870-ый год ;
- 1959-ий год ;
- 1900-ый год ;

289 Какое количество тепла образуется при взаимодействии хозяйственного газа с воздухом ?

- 1900^С;
- 1850^С;
- 2000^С;
- 1950^С ;
- 1925 ^С:

290 Цинк назначается элемент может являться препятствием для процесса, указанного в этой версии:

- Медь и редкие газы;
- Магний и металлы;
- Кремний , и его соли.
- Железо и не - металлы;
- Аллюминий и галагены ;

291 Галлагены и аллюминий, может являться препятствием для процесса определения этих элементов:

- Zn.
- Ag;
- Ca;
- Cu;
- Fe ;

292 Растворы аллюминия и свинца определяются на огне данной смеси :

- Гелий + Азот .
- Кислород + Сера ;
- Сероводород + Азот ;
- Оксид азота + ацетон ;
- Ацетон + Сера ;

293 Марганец, водные растворы должны иметь при определении предельно допустимой концентрации

- 500,0-1000,0 мкг/ мл .
- 12,0- 250,0 мкг/ мл ;
- 2000,0-10000,0 мкг/ мл ;
- 30,0-100,0 мкг/ мл ;
- 2,0-20.0 мкг / мг ;

294 При определении медного элемента, элемент может предотвратить высокую концентрацию:

- Al ;
- Ca ;
- Mg ;
- Na.
- Fe ;

295 определить вес железного порошка сахара испытуемого образца не должно быть меньше?

- 15 гр ;
- 3 гр ;
- 5 гр ;
- 20 гр.
- 12 гр ;

296 Присутствие этих компонентов, кальций не препятствует назначению:

- Серебро .
- Силициум ;
- Фосфатиды ;
- Сульфаты ;
- Алюминий ;

297 При назначении магния, который элемент может быть затруднено наличием эквивалентного количества, и поэтому нам нужно удалить его?

- Fe
- AL
- Ag
- Au
- Cu

298 атом магния - абсорбционный метод, цель нормальность серной кислоты и фосфатных растворов, он не без проблем?

- 0,005 н.
- 0.1 м ;
- 0,01 н ;
- 0,001 н ;
- 0,05 н ;

299 При сжигании материала для анализа элементов калия и натрия, важно использовать контейнеры, изготовленные из металла:

- Медь;
- Платин.
- Серебро ;
- Золото ;
- Железо ;

300 Имея большое количество поваренной соли в пищевых продуктах, то целесообразно анализировать любой элемент соединения, методы определения?

- Серебро ;
- Хлор.
- Бор ;
- Алюминий ;
- Кобальт ;

301 С увеличением концентрации кислоты калия в ее выдвинутого чувствительности решения:

- сначала слабый, а затем повышается .
- ослабляется ;
- остаётся неизменной ;
- поднимается ;
- сначала повышается, затем остаётся стабильно ;

302 Насколько выше чувствительность чувствительности выдвинутого элемента натрия элемент калия?

- 8.0
- 2,5 5
- 1.5
- 1,0 раз
- 4,0 раз

303 Чувствительность какого элемента в 2,5 раза выше чувствительности натрия

- железо .
- калия ;
- кобальт ;
- медь ;
- кальций ;

304 Ни один другой элемент не может создать хлопот, чтобы узнать, что наблюдается в определении элемента?

- железо .
- калия ;
- кобальт ;
- медь ;
- кальций ;

305 Много золы от сжигания пищевых продуктов имеет большое значение в более широком ископаемое этот элемент:

- железо .
- кальция ;
- кобальт ;
- медь ;
- калий ;

306 Какой метод повышает чувствительность органических растворителей по сравнению с водными растворителями ?

- хроматографию на колонке
- Атом - абсорбционная спектроскопия
- ультрафиолетовой спектроскопии
- Методом инфракрасной спектроскопии
- тонкослойная хроматография

307 С узкими полосами яркого света в спектральном типе лампы выглядит следующим образом:

- Открыто-анодная лампа.
- Открыть катодная лампа;
- люминесцентная лампа;
- лампа обыкновенного вольфрама;
- закрыто-катодная лампа;

308 Какие лампы используются больше всего в качестве источника света при атомной адсорбции?

- Открыто-анодная лампа.
- Открыть катодная лампа;
- люминесцентная лампа;
- Обычная вольфрамовая лампа;
- закрыто-катодная лампа;

309 Использование оксида азота в виде смеси кислорода ацетилена или предусматривает создание этого трудности :

- температура смеси слишком велика, чтобы быть освещено;
- риск взрыв;
- температура смеси будет выиграна в то время как спрос;
- горения раствора ;
- температура смеси слишком велика, чтобы быть освещено;

310 Какой теплотой обладает огонь при сгорании оксида азота и смеси ацетона?

- 2300[^]С ;
- 3000[^]С .
- 1500[^]С ;
- 850[^]С ;
- 2000[^]С ;

311 Растворы алюминия и свинца определяются на огне данной смеси :

- Гелий + азот .
- Оксид азота + ацетон ;
- Сероводород + азот ;
- Кислород + сера ;
- Ацетон + сера ;

312 В муфельной печи сухая зольность проводится при этой температуре :

- 600-800[^]С ;
- 300-400[^]С ;
- 150-200[^]С ;
- 1000[^]С .
- 450 500[^] С ;

313 1925[^]С для анализа щелочных металлов с воздухом, тепловыделяющей использование этих элементов

- Пропилен.
- Прапан (Обыкновенный природный газ) ;
- Этилен ;
- Ацетилен ;
- Этиловый спирт ;

314 Какое количество тепла образуется при взаимодействии хозяйственного газа с воздухом ?

- 2000[^]С .
- 1925 [^]С
- 1900[^]С ;
- 1850[^]С ;
- 1950[^]С ;

315 Скорость диссоциации Кузнечно-прессовых соединений в пылающем пламени спектроскопии зависит от ?

- от площади .
- от температур ;
- от размера ;
- от объёма ;
- от цвета ;

316 Оптимальная концентрация стандартного аналитического метода для определения степени элементов разбирал, как правило, несколько % коэффициент вариации

- от 1,0% ;
- от 2,0%.
- от 0,5% ;
- от 0,1% ;
- от 0,75% ;

317 Какой метод повышает чувствительность органических растворителей по сравнению с водными растворителями ?

- хроматографию на колонке
- Атом - абсорбционная спектроскопий
- ультрафиолетовой спектроскопии
- Методом инфракрасной спектроскопии
- тонкослойная хроматография

318 по сравнению с водными растворами, атом- повышения чувствительности абсорбционного метода :

- Никакой информации
- органической растворители
- полярные растворители
- Неорганические растворители
- Неполярные растворители

319 Ca, Mg, Fe, Zn, Co и Cu используют этот материал для извлечения элементов:

- Диэтил эфира
- пирролидиндитиокарбонат (ПДКА)
- метилизобутиленкетон (МИБК)
- этанол
- этилендиаминтетра кислот (ЭДТА)

320 С этой кислотой экстрагируются минеральные вещества, из всех растительных и минеральных веществ в пищевых продуктах животного и растительного происхождения :

- 0,1 М пирролидин ди тио карбонат аммоний
- 0,1 м этилен диамин тетра кислота
- 0,1 М метил изобутилен кетон
- 0,1 М этилового спирта
- 0,1 М ацетон

321 После экстракции металла с чем можно разжаловать жир, в процессе экстракции меди в составе молока?

- Ни один из информации
- Петролейна эфир
- дисульфид эфир
- Диэтил эфир
- этанол

322 С чем рекомендуется экстрагировать , метод двойной дистилляции от всех следов металлов , при экстрагировании содержания меди молочного жира?

- Твердые щавелевой кислоты;
- слой с азотной кислотой;
- Слой с серной кислотой;

- Твердый кислый фосфат;
- Твердая уксусная кислота;

323 обычно смесь мокрой зольности получают :

- Чистая нитрата и серной кислот.
- твердого нитрата и серной кислот;
- Твердые фосфат и серной кислот;
- Жидкий фосфат и оксалата кислоту;
- молочную и уксусную кислоты;

324 В муфельной печи сухая зольность проводится при этой температуре :

- 1000[°]C.
- 450-500[°]C ;
- 300-400[°]C ;
- 150-200[°]C ;
- 600-800[°]C ;

325 Сухая зольности осуществляется на этом приборе :

- Муфельный печ ;
- Сушильный шкаф ;
- Экстремальный горячий пар.
- Специальная спираль ;
- Инфракрасные излучения лампы ;

326 Время Мокрой зольности в какой мере нужно взять, Малый зольность в качестве решения потери всех металлов должны пройти к пищевым продуктам, ?

- 100 грамм .
- 10 - 20 грама ;
- 30-50 грамм ;
- 5-8 грамм ;
- 60-80 грамм ;

327 Потеря всех металлов в раствор, который является метод

- Ни один из предоставленной информации.
- мокрая зольность ;
- жаренная зольность;
- сухая зольность ;
- золирование на огне ;

328 Пищевые продукты атом - для анализа метода абсорбции спектрофотометрии, зольность сколькими способами можно определить ?

- 5;
- 2.0
- 4 ;
- 7 ;
- 3 ;

329 Одни из этих фирм атом- не занимается производством спектрофотометров поглощения:

- В США - Бекман.
- В Японии - Панасоник ;
- Япония - Шимадзу ;
- Япония - Хитачи ;

- Австрия - Варион Течтрон ;

330 Стандартный источник света для измерения поглощения излучения атомами, исследования, проведенные в методе:

- индукто-метрия.
 Атом - абсорбционной спектроскопии;
 инфракрасная спектроскопия;
 в абсорбционной спектроскопии;
 фото-колориметрия

331 На сколько групп делятся хроматографии в процессе их получения?

- 6 ;
 3.
 10 ;
 2 ;
 4 ;

332 Атом - в абсорбционной спектроскопии, для какой цели используется газо-освобождающие лампы определяющие достаточную тонкость элемента?

- Поглощение, как полосы.
 в качестве источник свет;
 Следует отметить, что в устройстве;
 в качестве абсорбента;
 спектр, такие как устройства считывания;

333 Какие марки спектрофотометров еще в широкой форме начало пользоваться в последнее время ?

- СФ-3;
 СФ- 26;
 СФ- 4;
 сф-46 .
 СФ- 17;

334 Схемой какого аппарата является нижеуказанный рисунок?

- передатчика для измерения влажности
 Двухлучевого атомно-абсорбционного спектраметра
 График приблизительной калибровки
 Фотоэлектрическая спектрометрия
 График обязательной калибровки

335 В каком году Уолш предложил рациональный метод получения абсорбции атомом?

- 1955.0
 1930;
 1975;
 1990;
 1945;

336 На основании квантовой теории “I” и “k” между стационарными источниками E_k и E_i излучение энергиями из скольких видов перехода состоит?

- 2;
 3.0
 6;
 5;

4;

337 Среди органических соединений наиболее широко изучены соединения этих элементов:

- Медь и золото
- Кислород и углерод
- Натрий и хлор
- Кобальт и никель
- Сера и фосфор

338 В каком году Уолш предложил рациональный метод получения абсорбции атомом?

- 1975;
- 1930;
- 1945;
- 1955;
- 1990;

339 Имеющаяся частота полос в спектре ангидридов карбоновых кислот:

- 3;
- 2.0
- 6;
- 4;
- 5;

340 Во время разведения карбоновых кислот сколько образуется число поглощенных полос?

- 3;
- 2.
- 6;
- 9;
- 4;

341 Включение двойной связи в карбонильную группу уменьшает частоту колебаний C=O для всех типов связи

- 30 – 45 см-1.
- 20 – 30 смм-1;
- 10 – 15 см-1;
- 5 – 10 см-1;
- 15 – 20 см-1;

342 Полоса частот хинонов имеющих два кольца:

- 2024 – 1950 см-1;
- 1690 – 1655 смм-1;
- 285 – 140 см-1;
- 35 – 21 см-1;
- 800 – 630 см-1;

343 В какой области длин волн проводят анализ спиртовых смесей?

- 60 – 120 мкм
- 8 – 13 нкм
- 15 – 28 мкм
- 2 – 7 мкм
- 30 – 40 мкм

344 Анализ смеси каких веществ проведен в области 8-13 мкм

- Соединения аминокислот
- Смеси спиртов
- Смеси кислот
- Смеси солей
- Щелочные соединения

345 Какой вид связи является очень ярким и уникальным проявлением колебательного спектра

- Двойная связь
- Водородная связь
- Кислородная связь
- Ди-сульфидная связь
- Пептидная связь

346 Существование каких групп области 3630-3610 см³ в составе химических соединений, причина возникновения узких полос без групповых и звязных колебаний?

- NH₂;
- OH;
- H;
- CN₂ ;
- O;

347 С входом какого элемента к молекулам органических соединений (ОН, С=О, С-О-С) в инфракрасном спектре происходит интенсивное поглощение?

- F;
- O.
- H;
- C;
- S;

348 В какую часть совпадают все поглощенные полосы колебанием валентности С-С

- Ни один из них
- 1150-850 см⁻¹ ;
- 1100-800 см⁻¹ ;
- 730-350 см⁻¹ ;
- 1500-1200 см⁻¹ ;

349 В какую часть совпадают все поглощенные полосы колебанием валентности С-Н

- Ни один из них
- 3200-2750 см⁻¹ ;
- 4000 – 3250 см⁻¹ ;
- 4500-4150 см⁻¹ ;
- 2500 – 2250 см⁻¹ ;

350 При определении пищевых продуктов методом инфракрасной спектроскопии, какое масло рекомендуется использовать вместо нозль (вазелиновое масло) ?

- Глицерин
- Гексахлорбутадеена
- Флавонол
- Триглицерид
- Глицерин

351 Длина поглощения волн инфракрасной спектроскопии C-C, C-N, C-O соединений

- 30,0 – 75,2 мкм
 7,7 – 12,5 нкм
 14,0 – 17,3 мкм
 3,1 – 6,2 мкм
 19,5 – 25,5 мкм

352 В соединениях анализ характера спектра поглощения :

- определяется наличием аминогруппы
 определяется наличием многократной связи
 определяется наличием ионов хлора
 определяется наличием ионов серебра
 определяется наличием одинарной связи

353 Имеющаяся частота полос в спектре ангидридов карбоновых кислот:

- 3;
 2;
 6;
 4;
 5;

354 Основу инфракрасной спектроскопии составляет этот показатель:

- Ни один из них
 Выявлений характерной частоты
 Способность излучения выбора продукта
 Движения отдельно функционирующих групп
 Не способность излучения выбора продукта

355 Согласно теории молекулярной энергии количество движения определяется по этому равенству:

- 5 раз больше
 $3n - 5$;
 $3n + 5$;
 $3n - 6$;
 $3n + 6$;

356 Длина поглощения волн инфракрасной спектроскопии C-C, C-N, C-O соединений

- 30,0 – 75,2 мкм
 7,7 – 12,5 нкм
 14,0 – 17,3 мкм
 3,1 – 6,2 мкм
 19,5 – 25,5 мкм

357 Согласно теории молекулярной энергии сколько типов движения имеет молекула встроенная из n атомов?

- Ни один из них
 $3n-6$
 $3n+6$
 $3n$
 5 раз больше

358 Сколькими типами движения можно установить колебательную энергию молекул?

- 5.0
- 2.0
- 6.0
- 4.0
- 3.0

359 После какого участка спектра находится инфракрасное излучение?

- После необлученной
- После видимая части
- После невидимой части
- После несуществующей части
- После неосвещенной части

360 Какой показатель считается эквивалентным 1мкм длины волны

- Ни один из них
- $1 \text{ нкм} = 10^{-6} \text{ см}$
- $1 \text{ мкм} = 100/1000 \text{ см}$
- $1 \text{ мкм} = 106 \text{ см}$
- $1 \text{ мкм} = 1000/100 \text{ см}$

361 Каким свойством вещества является органическое сочетание инфракрасного спектра?

- Географическое
- Физическая
- Химическое
- Биологическое
- Математическое

362 Более точно характеризующий показатель температуры плавления как преломление и плотность:

- Ни один из них
- Инфрокрасный спектр
- Химический спектр
- Рентген спектр
- Спектр фотоэффекта

363 Как правило, при повторных измерениях появляется вид погрешности:

- Случайная погрешность
- Системная погрешность
- Не появляется
- Никакой из указанных
- Грубая погрешность

364 В пределах какой длины насадочной колонки возможны наиболее приемлемые отводы?

- 2 -3 мм
- 5-6 м
- 20-30 см
- 70-90 см
- 0,5-1,0 м

365 Максимальная длина насадочных колонок:

- 20 см
- 8,0 мм
- 2,0 м

- 5,0 м
- 80 см

366 Насадочные колонки изготавливаются из следующего материала:

- Вольфрам
- Мед
- Никель
- Серебро
- Золото

367 Минимальная длина насадочных колонок:

- 80 см
- 20 м
- 5,0 м
- 8,0 м
- 2,0 м

368 Насадочные колонки не изготавливаются из:

- Палладия
- Фарфор
- Алюминия
- Стекла
- Меди

369 На сколько групп делятся используемые в газовой хроматографии колонки?

- 5;
- 2.0
- 6;
- 4;
- 3;

370 Детекторы электронного захвата измеряют следующий показатель:

- Непрерывность ионного тока
- Уменьшения ионного тока
- Изменение ионного тока
- Рост ионного тока
- Перерывы ионного тока

371 В ходе работы с катарометром, соотношение между скоростями воздушных потоков и водород переносителя газа, должно обеспечить следующее условие :

- 0.04237268518518519
- 1:1 10
- 0.41737268518518517
- 0.04862268518518518
- 0.4237268518518518

372 Как называются детекторы, работающие в зависимости от принципа измерения теплопроводности?

- Микрометры
- Катарометр
- Термометры
- Психрометры

- Тахометры

373 В каком варианте правильно указано число существующих методов детекторизации?

- меньше 5ти
 больше 30и
 меньше 20ти
 меньше 30ти
 меньше 10ти

374 Какими особенностями, используемого в хроматографии показателя ,обусловлены возможности доступной хроматографии?

- Самопишущее устройство
 Дитектор
 Испаритель
 Источник газа- носителя
 Колонка

375 Деталь, которая позволяет уточнить что образуется на выходе колонок при газовой хроматографии, называется:

- Самопишущее устройство
 Дитектор
 Испаритель
 Источник газа- носителя
 Колонка

376 Какими особенностями, используемого в хроматографии показателя ,обусловлены возможности доступной хроматографии?

- Самопишущее устройство
 Дитектор
 Испаритель
 Источник газа- носителя
 Колонка

377 Какой цифрой на рисунке обозначено самопишущее устройство?

- 2;
 4;
 3;
 5.0
 1;

378 Какой аппарат обозначен на рисунке цифрой 5?

- Колонка
 Самопишущая устройство
 Испаритель
 Детектор
 Источник газа

379 Какой цифрой на рисунке обозначен детектор?

- 5;
 4.0
 2;
 1;

3;

380 Какой аппарат обозначен на рисунке цифрой 4?

- Колонка
- Детектор
- Испаритель
- Самопишущее устройство
- Источник газа

381 Какой цифрой на рисунке обозначен испаритель?

- 1;
- 2.0
- 3;
- 4;
- 5;

382 Какой аппарат изображен на рисунке цифрой 2?

- Колонка
- Испаритель
- Самопишущее устройство
- Детектор
- Источник газа

383 Что изображено на этой схеме?

- Схема жидкостной хроматографии
- Схема газовая хроматографии
- Схема бумажной хроматографии
- Схема тонкослойной хроматографии
- Схема колоночной хроматографии

384 эластичность характеризуется

- Ничего из перечисленного
- Тонкослойная хроматография
- Колоночная хроматография
- Газоадсорбционный хроматография
- Жидкостная хроматография

385 Как называется процесс, при котором происходит отделение смеси при помощи движущейся газовой фазы на поверхности сорбента?

- Ионообменная хроматография
- Газовый хроматография
- Тонкослойная хроматография
- Жидкостная хроматография
- Бумажная хроматография

386 Высокотемпературная степень воздействия на образец при газовой хроматографии называется :

- Электроплазмолиз
- Пролиза
- Электролиз
- Гидролиз
- Гипофиз

387 По сравнению с другими физико- химическими методами, несомненным фактором превосходства газовой хроматографии является :

- Наименьшее значение полученных результатов.
- Легкий автоматизация метода анализа
- Высокая интенсивность
- Продолжительность анализа
- Множество полученных результатов

388 На сколько видов делится газовая хроматография в зависимости от состояния агрегата неподвижной фазы?

- 7;
- 2.0
- 3;
- 4;
- 5;

389 Процесс смешивания газовой смеси или смеси в виде пара с газовой фазой вдоль колонки, их адсорбция в неподвижной фазе и дальнейшее разделение компонентов раствора, называется:

- Бумажная хроматография
- Газовый хроматография
- Колоночная хроматография
- Жидкостная хроматография
- Тонкослойная хроматография

390 Пиролизная хроматография относится к следующему виду хроматографии:

- Тонкослойная хроматография
- Бумажная хроматография
- Газовый хроматография
- Колончатая хроматография
- Ионообменная хроматография.

391 Переход смеси жидких или газообразных веществ, впоследствии непрерывного газового потока в верхнюю часть колонки, называется:

- Ничего из перечисленного.
- Метод обнаружения;
- Фронтальный метод;
- Метод сжатия;
- Метод экспресса;

392 Пиролизная хроматография относится к следующему виду хроматографии:

- Ионообменная хроматография.
- Газовый хроматография
- Колончатая хроматография
- Тонкослойная хроматография
- Бумажная хроматография

393 Фильтрация исследуемого раствора с заполненной сорбентом колонки , называется:

- Ничего из перечисленного.
- Фронтальная метод ;
- Метод сжимания;
- Метод обнаружения;
- Метод экспресса;

394 Просто так называемая « хроматограмма» относится к следующему виду хроматограммы

- Бесцветная хроматограмма.
- Внешний хроматограмма ;
- Внутренняя хроматограмма ;
- Средняя хроматограмма ;
- Разделенная хроматограмма ;

395 Графическое описание распределения веществ в элюате называется:

- Бесцветная хроматограмма.
- Внешний хроматограмма ;
- Внутренняя хроматограмма ;
- Средняя хроматограмма ;
- Разделенная хроматограмма ;

396 Явление, при котором вещества, отделяются вдоль колонки и распределяются в виде отдельных полосок, называется:

- Бесцветная хроматограмма.
- Внутренний хроматограмма ;
- Средняя хроматограмма ;
- Внешняя хроматограмма ;
- Разделенная хроматограмма ;

397 Фаза хроматографии, при которой определяется количество анализируемых тем или иным способом компонентов, называется:

- Ничего из перечисленного.
- Элюат;
- Экстрагент;
- Элюент;
- Экстракт;

398 Подвижная фаза, которая содержит выходящий из колонки и отделяющийся из него компонент во время хроматографии, называется:

- Ничего из перечисленного.
- Элюат;
- Экстрагент;
- Элюент;
- Экстракт;

399 Во время активной фазы хроматографии, который представляет собой слой так называемого бездействующего :

- Никакой .
- Эльюант ;
- Экстрагент ;
- Эльюат ;
- Экстракт ;

400 На сколько групп делятся хроматография в процессе их получения?

- 6;
- 3.
- 10;
- 2;
- 4;

401 Сколько видов существует хроматографии, отличающийся друг от друга?

- 6;
- 4.0
- 3;
- 2;
- 10;

402 Газ и жидкие фазы агрегатного состояния, в зависимости от типа хроматографии сколько видов отличаются ?

- 10.0
- 3.0
- 4;
- 2;
- 6.0

403 Показателем чего является V_2 , в уравнении, определяющем количество ядовитых химических соединений в продукте?

- Объём экстракта испытуемого образца, введенного в хроматограм;
- Общая объём экстракта после испарения
- Площадь пика стандартного вещества ядовитого химического соединения;
- Количество ядовитых химических соединений в стандартном веществе;
- Площадь пика испытуемого образца;

404 Показателем чего является V_2 , в уравнении, определяющем количество ядовитых химических соединений в продукте?

- Объём экстракта испытуемого образца, введенного в хроматограм;
- Общая объём экстракта после испарения
- Площадь пика стандартного вещества ядовитого химического соединения;
- Количество ядовитых химических соединений в стандартном веществе;
- Площадь пика испытуемого образца;

405 Показателем чего является V_2 , в уравнении, определяющем количество ядовитых химических соединений в продукте?

- Объём экстракта испытуемого образца, введенного в хроматограм;
- Общая объём экстракта после испарения
- Площадь пика стандартного вещества ядовитого химического соединения;
- Количество ядовитых химических соединений в стандартном веществе;
- Площадь пика испытуемого образца;

406 Показателем чего является S_2 , в уравнении, определяющем количество ядовитых химических соединений в продукте?

- Общий объём экстракта после испарения.
- Площадь пика испытуемого образца;
- Площадь пика стандартного вещества ядовитого химического соединения;
- Количество ядовитых химических соединений в стандартном веществе;
- Объём экстракта испытуемого образца, введенного в хроматограм;

407 Показателем чего является A , в уравнении, определяющем количество ядовитых химических соединений в продукте?

- Общий объём экстракта после испарения.
- Количество ядовитых химических соединения в стандартном веществе;
- Площадь пика испытуемого образца;

- Площадь пика стандартного вещества ядовитого химического соединения;
- Объём экстракта испытуемого образца, введенного в хроматограмм;

408 Показателем чего является V_1 , в уравнении, определяющем количество ядовитых химических соединений в продукте?

- Общий объём экстракта после испарения.
- Объём экстракта испытуемого образца, введенного в хроматограмм;
- Площадь пика стандартного вещества ядовитого химического соединения;
- Количество ядовитых химических соединений в стандартном веществе;
- Площадь пика испытуемого образца;

409 При какой температуре нужно удалить хлористый этил во время определения летучих жирных кислот мяса ?

- 450 C
- 20* C;
- 120 C;
- 50 C;
- 290 C;

410 Какое соединение удалось обнаружить методом колоночной распределительной хроматографии летучих кислот, предложенным Харпэром ?

- Молочная кислота.
- Муравьиный кислота ;
- Фосфатная кислота;
- Серная кислота;
- Соляная кислота;

411 Какой учёный предложил метод разделения летучих кислот колоночной распределительной хроматографией в силикогене ?

- Назаров.
- Харпэра;
- Бэр;
- Некрасов;
- Широков;

412 Какой способ считается более соответствующим для отделения летучих кислот и проведения их анализа ?

- Твёрдо-абсорбционная хроматография.
- Газовой-жидкостная хроматография;
- Бумажная хроматография;
- Тонкослойная хроматография;
- Колоночная хроматография;

413 Какое соединение действует на вкусовые качества пищевых продуктов?

- Количество лигнина.
- Количества летучих жирный кислот;
- Количество микроэлементов;
- Количество макроэлементов;
- Количество красильных веществ;

414 Метилизацию, во время анализа жира молока, отличающегося количеством мелкомоллекулярных летучих кислот, лучше проводить с помощью этого вещества :

- Дихлорамин.
- Диазометанн;
- Диатомит;
- Силикагель;
- Диэтил эфир;

415 Многие полиэферы имеют летучие соединения и они термически неустойчивы к температуре выше данного:

- 250*С
- 2000 С
- 500 С
- 1000 С
- 1500 С

416 В каком температурном интервале можно добиться лучших результатов, при разделении кислотных эфиров в полярных фазах ?

- 500 – 10000 С;
- 200 – 210* С;
- 250 – 3000 С;
- 50 – 1500 С;
- 320 – 4000 С;

417 В каком температурном интервале можно получить лучшие результаты, при разделении кислотных эфиров в неполярной фазе ?

- 500 – 10000 С.
- 250 – 350* С;
- 100 – 1250 С;
- 50 – 1500 С;
- 350 – 4000С;

418 Каким соединением пользуются в качестве неподвижной фазы при разделении кислот по числу двойных связей ?

- Дистиллированная вода.
- Полярный жидкость;
- Суспензия;
- Неполярная жидкость;
- Эмульсия;

419 Какое из указанных веществ стойкое к высоким температурам и с низкой селективностью:

- Ни один из указанных.
- Силикон– SE-30*;
- Апиэзон– М;
- Апиэзон – L;
- Полибутэн;

420 Какое вещество обеспечивает разделение сложных эфиров по числу углеродных атомов?

- Ни один из указанных.
- Апиэзон– L*;
- Апиэзон– М;
- Силикон– SE-30;
- Полибутэн;

421 Образующую смесь метил эфиров жирных кислот разбавляют этим веществом и образец добавляют в хроматограф:

- Ацетон;
- Бензол.
- Этиловый спирт;
- Бензин;
- Вода;

422 Метил эфиры кислот получают только с помощью этого соединения:

- Сульфата магния
- Метаноля
- Поваренной соли;
- Глицерина;
- Серной кислоты;

423 Среди других методов получения метиловых эфиров можно отметить их синтез из нерастворимых серебряных солей жирных кислот, которые обрабатывают йодистым метилом. Этот метод используют обычно для анализа этих соединений:

- Карбогидратоф.
- Дикарбоновая кислот;
- Нейтральных липидов;
- Фосфолипидов;
- Гликолипидов;

424 Для метилизации свободных жирных кислот обширно используется это соединение:

- Поваренная соль.
- Диазометань;
- Глицерин;
- Соединение дисульфида;
- Ангидрид фосфата;

425 До двухступенчатого получения жидких эфиров жиры омыляют этим соединением:

- Поваренной солью.
- Спиртовая щёлочью;
- Жирными кислотами;
- Глицерином;
- Серной кислотой;

426 Обычно не отделяют метил эфиры полученные перэтилизацией глицеридов с метанолом. Их вещества однозначно используются для анализа в данной хроматографии:

- Колоночная хроматография;
- Газовый хроматография.
- Бумажная хроматография;
- Жидкостная хроматография;
- Тонкослойная хроматография;

427 На сколько групп делятся методы получения метил эфиров кислот, указанных в литературных источниках:

- 4;
- 3.0
- 5;
- 2;

7;

428 Добавив к гомогенизированному веществу остаток какой смеси, можно получить легкоотделяемую двухфазовую систему?

- Хлороформ-этанол
- Хлороформ-вода
- Бензин-вода
- Этанол-бензин
- Вода-этанол

429 Более полная экстракция липидов получается при гомогенизации продукта с этой смесью:

- Хлороформ-бензин.
- Хлороформ-метаноль;
- Вода-хлороформ;
- Спирт-бензин;
- Спирт-вода;

430 Используя смесь хлороформа с метанолом, можно извлечь большее количество от данного процента общих липидов из продуктов животного и растительного происхождения:

- 0.795
- больше 99
- 0.445
- 0.2
- 0.523

431 При хранении липидов с хлороформом, четырёххлористым углеродом, эфиром петролеина и с другими полярными растворителями (с участием безводного сульфата натрия) во время экстракции, исчезают в основном эти соединения:

- Ни один из указанных.
- Триглицерида;
- Гликолипиды;
- Фосфолипиды;
- Нейтральные липиды;

432 Процесс экстракции жира производится этим аппаратом:

- Спектрофотометр.
- Апарат Сокслет;
- Бидистиллятор;
- Аппарат Кипа;
- Колба Бунзена;

433 Сложные эфиры имеют более низкую температуру кипения и полярность, чем эти соединения:

- Соответствующие фенолы;
- Соответствующая кислоты.
- Соответствующие соли;
- Соответствующие эфиры;
- Соответствующие щелочи;

434 Для хроматографического отделения липидов, их обычно переводят в следующее соединение:

- Диэтиловый эфир
- Меттиловыя эфир
- Серная кислота;

- Хлороформ;
- Пары воды

435 С ростом диаметра колонки его эффективность:

- Сначала уменьшается, потом возрастает
- Уменьшается
- Возрастает
- Не меняется
- Сначала возрастает, потом уменьшается

436 Если длина колонки бывает слишком велика, то качество разделения :

- Сначала лучше, затем ухудшается
- Будет лучше
- Не изменится
- Будет хуже
- Сначала хуже, затем улучшается

437 Количество компонентов в анализируемой смеси вычисляется по уравнению Какой показатель отражают значения S_I и S_{st} ?

- Ничего из перечисленного
- Соответствующий площадь пиков
- Соответствующая ширина пиков
- Соответствующая высота пиков
- Соответствующий объем пиков

438 Какой метод используется для проверки численной и других видов работ хроматограммы?

- Ничего из перечисленного
- Абсолютный калибровка
- Внутренний стандарт
- Внутренняя нормализация
- Относительная калибровка

439 При решении практических заданий методом абсолютной калибровки, данную этим методом информацию можно решить при помощи следующего наименее трудоемкого метода:

- Ничего из перечисленного
- Внутренняя стандарт
- Внутренняя нормализация
- Абсолютная калибровка
- Относительная калибровка

440 Метод, основанный на добавлении в образец анализируемой смеси точно известное количество вещества под названием «внутренний стандарт», называется:

- Ничего из перечисленного
- Внутренняя стандарт
- Внутренняя нормализация
- Абсолютная калибровка
- Относительная калибровка

441 Метод, основанный на использовании зависимости количества вещества в смеси от высота пика или площади, называется :

- Внутренняя нормализация
- Относительная калибровка

- Абсолютный калибровка
- Внутренний стандарт
- Ничего из перечисленного

442 Метод, основанный на определении соотношения между концентрациями компонентов смеси, называется:

- Ничего из перечисленного
- Внутренний нормализация
- Внутренний стандарт
- Абсолютная калибровка
- Относительная калибровка

443 Обычно скорость написания хроматограмма равна :

- 1500-3000 мм/ч
- 300 600 мм/ч
- 100-150 мм/ч
- 50-100 мм/ч
- 150-300 мм/ч

444 Сколько существует способов определения площади хроматографических пиков?

- 6;
- 4.0
- 3;
- 2;
- 5;

445 Относительная площадь соответствующего пика хроматограммы служит в качестве следующего показателя :

- Ничего из перечисленного
- Ограниченная количество выделенного вещества
- Объем данной смеси
- Ограниченное количество выделенной смеси
- Предел плотности выделенного вещества

446 Фактор, который оказывает очень сильное влияние на коэффициент распределения веществ в колонке, называется :

- Диаметр колонки
- Температура колонке
- Вместимость колонки
- Количество веществ в колонке
- Цвет вещества в колонке

447 Данное органическое соединение используется в качестве неполярной неподвижной жидкой фазы:

- PEQA (полиэтиленгликольадипинат)
- SE-30 диметилполисилоксана
- Трикрезилфосфат
- Дибутилфталат
- REQS (полиэтиленгликоль сукцинат)

448 На сколько групп можно разделить различные органические соединения, используемые различными исследователями в качестве неподвижной жидкой фазы?

- 6;
- 3.0
- 4;
- 2;
- 5;

449 Неподвижная фаза в капиллярной колонке высасывается в следующую часть трубы:

- только в конечную часть
- на внутреннюю поверхность
- на средний слой материала
- на внешнюю поверхность
- только в начальную часть

450 Колонка газоадсорбционной хроматографии наполняется только этим веществом (компонентом) :

- Неиспаряющаяся жидкость
- Твердая адсорбент
- Газовый адсорбент
- Жидкий адсорбент
- Испаряющаяся жидкость

451 На сколько видов подразделяется используемая в газовой хроматографии неподвижная фаза?

- 5;
- 2.0
- 6;
- 4;
- 3;

452 Длина капиллярных колонок, используемых в газовой хроматографии, составляет:

- 120,0 м- 300,0 м
- 30,0 м- 100 мм
- 5,0 м- 15,0 м
- 1,0 м- 3,0 м
- 20,0 м- 28,0 м

453 Внутренний диаметр, используемых в газовой хроматографии колонок, следующий:

- 5,0-10,0 мм
- 0,01-0,5 м
- 1,0-1,5 мм
- 0,6-0,9 мм
- 2,0-3,0 мм

454 Летучие компоненты методов идентификации продовольственных товаров, разработанных в рамках комбинации 29 Монокарбонат позволяет обнаружить:

- Сыр;
- яблоко,
- Кисель;
- торт;
- зерновые;

455 Летучие компоненты методов идентификации продовольственных товаров, разработанных в рамках комбинации 29 Монокарбонат позволяет обнаружить:

- Сыр;

- яблоко,
- Кисель;
- торт;
- зерновые;

456 Летучие компоненты методов идентификации продовольственных товаров, разработанных в рамках комбинации 29 Монокарбонат позволяет обнаружить:

- Сыр;
- яблоко,
- Кисель;
- торт;
- зерновые;

457 Летучие компоненты методов идентификации продовольственных товаров, разработанных в рамках комбинации 29 Монокарбонат позволяет обнаружить:

- Сыр;
- яблоко,
- Кисель;
- торт;
- зерновые;

458 С целью оценки поведения вещества часто используется это понятие хроматографии

- Ни один из предоставленной информации;
- относительная продолжительность содержания под стражей,
- высота пика;
- площадь хроматограммы;
- относительная продолжительность высвобождения;

459 До и после расщепления сложных эфиров в сравнении хроматографии, в составе эфиров существование этих веществ позволяет обнаружить

- фитонциды;
- спирты,
- кислоты;
- альдегиды;
- металлы;

460 в составе концентратов запахов сероводород отделяется с помощью соединений

- этанол;
- ацетат свинца,
- Калий-бихромат;
- Серебристо-аммиачная;
- Сульфат магния;

461 При омылении с какими соединениями концентратов запахов отделяются эти органические кислоты

- C₂H₅OH;
- Na₂CO₃,
- KMnO₄;
- Fe₂(SO₄)₃;
- H₂SO₄;

462 При очистке концентраты запахов с Na₂CO₃ отделяются эти органические вещества:

- Оксиды;
- органические кислоты,
- металлы;
- щелочи;
- неметаллы;

463 При обработке концентратов запаха какими веществами, выделяются органические основы ?

- Оксидами
- Кислотам.
- Металлами
- Щелочами
- Неметаллами

464 Колонками с каким диаметром обычно пользуются для разделения испытательного образца, заранее , при анализе душистых веществ пищевых продуктов ?

- 5,0 мм
- 3,5 м
- 2,0 мм
- 1,0 мм;
- 3,0 мм

465 Какого типа колонки отличаются диаметром 0,5 мм и длиной 16,5 метров ?

- Ни один из указанных
- Капиллярная колонки (с жидкой фазой)
- Многоканальные капиллярные колонки
- Колонки с микронасадкой
- Твёрдые колонки

466 Сколько времени требуется для элюирования не сорбируемого газа в колонке длиной 350 метров, в зависимости от скорости газоносителя ?

- 10-25 мин
- 90-120 мин
- 50-70 мин
- 3045 мин
- 5-10 мин

467 Какой процесс наиболее важен и отвечает за определение запаха пищевых продуктов ?

- Освещение хроматограмов
- Хроматографическая разделение
- Деление образцов
- Выбор образцов
- Сушка хроматограмов

468 Каким способом получается практически конечный метод извлечения ароматического вещества обуславливающих вкус и аромат продукта?

- Охлаждением
- Загущением
- Растворением
- Разбавлением
- Испарением

469 Использование держателей охлажденных до какой температуры приводит к образованию тумана компонентов, кипящих при низких температурах?

- 235оС
- до-196*С
- 72оС
- 55оС
- 105оС

470 До какой отрицательной температуры охлаждаются низкотемпературные уловители, которые применяются для предотвращения потерь компонентов кипящих при низких температурах ?

- до -50оС
- до -60*С.
- до -35оС
- до -20оС
- до -40оС

471 В каком режиме во время вакуумной дистилляции возможно полностью выделить ароматические вещества из продуктов растительного происхождения ?

- 90-100оС и 10 мм.рт.ст.
- 20 30оС и 4м.рт.ст.
- 35-50оС и 3 мм.рт.ст.
- 10-15оС и 8 мм.рт.ст.
- 55-70оС и 2 мм.рт.ст.

472 Что добавляется во время определения аромата банана, для более мелкого измельчения его частичек ?

- Кислота
- Мука
- Почва
- Песока.
- Вода

473 При комнатной температур, под каким давлением, дистиллируемые соединения относятся к ароматическим веществам?

- 10-10 мм.рт.ст.
- 10-3 м.рт.ст.
- 10-2 мм.рт.ст.
- 10-1 мм.рт.ст.
- 10-5 мм.рт.ст.

474 При дистилляции летучих веществ какого продукта паром, выделяется вещество Индол ?

- Шоколад
- Хлебы.
- Баклажан
- Вино
- Кисель

475 Какое вещество с неприятным запахом выделяется при дистилляции летучих веществ хлеба паром ?

- Ванилин
- индол.
- Сероводород
- Масло Сивуш
- Формалин

476 Дистилляция водяным паром пригодна для выделения компонентов какой температуры кипения?

- 500C
- 300*C
- 200C
- 100C
- 400C

477 На сколько групп делится метод дистилляции выделения ароматических компонентов?

- 6.0
- 2.
- 4.0
- 3.0
- 5.0

478 Какой смесью соединений пользуются в отношениях 2:1 или 1:1 для максимального выделения ароматических компонентов ?

- Этил хлора и сжатая угольная
- Эфир сера и пентаны
- Эфир серы и метиленхлорид
- Эфир серы и этил хлора
- Эфир серы и сжатая угольная кислота

479 Эфиром серы, пентаном, хлористым этилом, метилен -хлоридом, сжатой угольной кислотой и смесью пропана методом разбавления выделяют ароматические вещества какого пищевого продукта ?

- Хлеба;
- Пищевых концентратов;
- Вино;
- Варенья;
- Сахаристых продуктов .

480 В нынешний период с целью разделения ароматических веществ более широко используется пентан, температура кипения которого составляет:

- 62,2oC.
- 36,*C;
- 43,6oC;
- 25,7oC;
- 50oC;

481 Какой длины капиллярные колонки, в которых проводится разделение компонентов ароматического комплекса, во время удаления ароматических веществ ?

- 100 метров.
- 50 мметров;
- 30 метров;
- 15 метров;
- 75 метров;

482 В каком температурном интервале обычно проводится выбор образца, во время удаления ароматических веществ ?

- 110-200oC.
- 37-75*C;
- 25-30oC;
- 3-20oC;

- 80-100°C;

483 Летучие компоненты какого вещества выделяют при сухом или влажном потоке газа?

- Лаваш-чурек.
 Жареная кофе;
 Мандариновый сок;
 Семена подсолнуха;
 Яблочная кожура;

484 До какой температуры нужно нагреть колбу вместимостью 5000 мл с 500 гр измельчённого хлеба, с целью исследования хлеба?

- 55°C;
 60*С.
 25°C;
 40°C;
 50°C;

485 Какой вместимости колба необходима для нагревания 500 гр измельчённого хлеба при температуре 60°C, с целью исследования хлеба ?

- 7000 мл.
 5000 л;
 4000 мл;
 3000 мл;
 6000 мл;

486 Сколько измельчённого хлеба нужно нагреть при температуре 60°C в колбе вместимостью 5000 мл, с целью исследования хлеба?

- 700 гр.
 500 г;
 400 гр;
 300 гр;
 600 гр;

487 Какой метод наиболее часто используется для выведения соединений из продуктов, высушенных на воздухе?

- Сухая экстракция.
 Газовый экстракция;
 Твёрдая экстракция;
 Экстракция пара;
 Жидкая экстракция;

488 Показателем чего является V_2 , в уравнении, определяющем количество ядовитых химических соединений в продукте?

- Объём экстракта испытуемого образца, введенного в хроматограм;
 Общая объём экстракта после испарения
 Площадь пика стандартного вещества ядовитого химического соединения;
 Количество ядовитых химических соединений в стандартном веществе;
 Площадь пика испытуемого образца;

489 Показателем чего является V_2 , в уравнении, определяющем количество ядовитых химических соединений в продукте?

- Объём экстракта испытуемого образца, введенного в хроматограм;

- Общая объём экстракта после испарения
- Площадь пика стандартного вещества ядовитого химического соединения;
- Количество ядовитых химических соединений в стандартном веществе;
- Площадь пика испытуемого образца;

490 Показателем чего является V_2 , в уравнении, определяющем количество ядовитых химических соединений в продукте?

- Объём экстракта испытуемого образца, введенного в хроматограм;
- Общая объём экстракта после испарения
- Площадь пика стандартного вещества ядовитого химического соединения;
- Количество ядовитых химических соединений в стандартном веществе;
- Площадь пика испытуемого образца;

491 Показателем чего является V_2 , в уравнении, определяющем количество ядовитых химических соединений в продукте?

- Объём экстракта испытуемого образца, введенного в хроматограм;
- Общая объём экстракта после испарения
- Площадь пика стандартного вещества ядовитого химического соединения;
- Количество ядовитых химических соединений в стандартном веществе;
- Площадь пика испытуемого образца;

492 На сколько групп делятся хроматография в процессе их получения?

- 6;
- 3.
- 10;
- 2;
- 4;

493 Галлагены и алюминий, может являться препятствием для процесса определения этих элементов:

- Ca;
- Zn.
- Ag;
- Cu;
- Fe ;

494 При определении медного элемента, элемент может предотвратить высокую концентрацию:

- Al ;
- Na.
- Mg ;
- Ca ;
- Fe ;

495 определить вес железного порошка сахара испытуемого образца не должно быть меньше?

- 15 гр ;
- 20 гр.
- 5 гр ;
- 3 гр ;
- 12 гр ;

496 Одни из этих фирм атом- не занимается производством спектрофотометров поглощения:

- В США - Бекман.
- В Японии - Панасоник ;

- Япония - Шимадзу ;
- Япония - Хиташи ;
- Австрия - Варион Течтрон ;

497 Стандартный источник света для измерения поглощения излучения атомами, исследования, проведенные в методе:

- индукто-метрия.
- Атом - абсорбционной спектроскопии;
- инфракрасная спектроскопия;
- в абсорбционной спектроскопии;
- фото-колориметрия

498 Какой смесью соединений пользуются в отношениях 2:1 или 1:1 для максимального выделения ароматических компонентов ?

- Этил хлора и сжатая угольная
- Эфир серы и пентаны
- Эфир серы и метиленхлорид
- Эфир серы и этил хлора
- Эфир серы и сжатая угольная кислота

499 Эфиром серы, пентаном, хлористым этилом, метилен -хлоридом, сжатой угольной кислотой и смесью пропана методом разбавления выделяют ароматические вещества какого пищевого продукта ?

- Сахаристых продуктов .
- Вино;
- Варенья;
- Хлеба;
- Пищевых концентратов;

500 В нынешний период с целью разделения ароматических веществ более широко используется пентан, температура кипения которого составляет:

- 62,2оС.
- 36,*С;
- 43,6оС;
- 25,7оС;
- 50оС;

501 Сухая зольности осуществляется на этом приборе :

- Экстремальный горячий пар.
- Муфельный печ ;
- Инфракрасные излучения лампы ;
- Сушильный шкаф ;
- Специальня спираль ;

502 При фиксированной себестоимости пищевых, вкусовых и ароматических веществ продукта эти показатели играют ключевую роль:

- Микробиологический
- Структурно-механический
- Тепло-физический
- Физико-химический
- Биохимический

503 Длина поглощения волн инфракрасной спектроскопии C-C, C-N, C-O соединений

- 30,0 – 75,2 мкм
- 7,7 – 12,5 нкм
- 14,0 – 17,3 мкм
- 3,1 – 6,2 мкм
- 19,5 – 25,5 мкм

504 Существование каких групп области 3630-3610 см³ в составе химических соединений, причина возникновения узких полос без групповых и звязных колебаний?

- NH₂;
- OH;
- H;
- CN₂ ;
- O;

505 В каком году Уолш предложил рациональный метод получения абсорбции атомом?

- 1990;
- 1955.0
- 1945;
- 1930;
- 1975;

506 На сколько групп делятся хроматография в процессе их получения?

- 6;
- 2;
- 10;
- 3.
- 4;

507 Растворы алюминия и свинца определяются на огне данной смеси :

- Гелий + Азот .
- Оксид азота + ацетон ;
- Сероводород + Азот ;
- Кислород + Сера ;
- Ацетон + Сера ;

508 Графическое описание распределения веществ в элюате называется:

- Бесцветная хроматограмма.
- Внешний хроматограмма ;
- Внутренняя хроматограмма ;
- Средняя хроматограмма ;
- Разделенная хроматограмма ;

509 При использовании высушенных хроматографии с нингидринами цвет пятен со временем интенсифицируется, и после какого времени максимально интенсифицируется при комнатной температуре

- после 20 часов
- после 10-16 часъ
- 5-7 часов
- после 2-3 часов
- 8-9 часов

510 Во время активной фазы хроматографии, который представляет собой слой так называемого бездействующего :

- Никакой .
- Эльюант ;
- Экстрагент ;
- Эльюат ;
- Экстракт ;

511 Мы знаем, что количество обнаруживаемых веществ фенола природы:

- 15 - 20;
- 4 - 5,
- 6 - 7;
- 2 - 3;
- 8 - 10;

512 Копчености, вкус и ароматические свойства этих соединений играют решающую роль в формировании:

- потенциометрии;
- денситометрии,
- Колориметрии;
- фотометрии;
- рефрактометрии;

513 Данное органическое соединение используется в качестве неполярной неподвижной жидкой фазы:

- PEQA (полиэтиленгликольадипинат)
- SE-30 диметилполисилоксана
- Трикрезилфосфат
- Дибутилфталат
- REQS (полиэтиленгликоль сукцинат)

514 При очистке концентраты запахов с Na_2CO_3 отделяются эти органические вещества:

- Оксиды;
- органические кислоты,
- металлы;
- щелочи;
- неметаллы;

515 До какой температуры нужно нагреть колбу вместимостью 5000 мл с 500 гр измельчённого хлеба, с целью исследования хлеба?

- 55°C;
- 60°C.
- 25°C;
- 40°C;
- 50°C;

516 Показателем чего является V_2 , в уравнении, определяющем количество ядовитых химических соединений в продукте?

- Объём экстракта испытуемого образца, введенного в хроматограм;
- Общая объём экстракта после испарения
- Площадь пика стандартного вещества ядовитого химического соединения;
- Количество ядовитых химических соединений в стандартном веществе;
- Площадь пика испытуемого образца;

517 Сколько времени требуется для элюирования не сорбируемого газа в колонке длиной 350 метров, в зависимости от скорости газоносителя ?

- 90-120 мин
 3045 мин
 10-25 мин
 5-10 мин
 50-70 мин

518 Какой учёный предложил метод разделения летучих кислот колоночной распределительной хроматографией в силикогене ?

- Назаров.
 Харпэра;
 Бэр;
 Некрасов;
 Широков;

519 На основании квантовой теории "Г" и "к" между стационарными источниками E_k и E_i излучение энергиями из скольких видов перехода состоит?

- 6;
 3.0
 4;
 2;
 5;

520 единицы элюата оптической плотности ниже четности вычисляется на основе количества фенолов:

- ;
 ,
 ;
 ;
 ;

521 Сколько измельченного хлеба нужно нагреть при температуре 60°C в колбе вместимостью 5000 мл, с целью исследования хлеба?

- 700 гр.
 500 г;
 400 гр;
 300 гр;
 600 гр;

522 Производные фенола покрытием хроматографического разделения, движения растворителя нисходящие сделаны с этим движением, таким как растворитель, насыщенный водой, эти химические вещества используются в комбинации:

- Метиловый спирт;
 метилэтилкетон,
 метиленхлорид;
 гексаметилфурфурольная кислота;
 сульфонилмочевинной кислоты;

523 Показателем чего является V_2 , в уравнении, определяющем количество ядовитых химических соединений в продукте?

- Объём экстракта испытуемого образца, введенного в хроматограм;

- Общая объём экстракта после испарения
- Площадь пика стандартного вещества ядовитого химического соединения;
- Количество ядовитых химических соединений в стандартном веществе;
- Площадь пика испытуемого образца;

524 Показателем чего является V_2 , в уравнении, определяющем количество ядовитых химических соединений в продукте?

- Объём экстракта испытуемого образца, введенного в хроматограм;
- Общая объём экстракта после испарения
- Площадь пика стандартного вещества ядовитого химического соединения;
- Количество ядовитых химических соединений в стандартном веществе;
- Площадь пика испытуемого образца;

525 Показателем чего является V_2 , в уравнении, определяющем количество ядовитых химических соединений в продукте?

- Количество ядовитых химических соединений в стандартном веществе;
- Площадь пика стандартного вещества ядовитого химического соединения;
- Общая объём экстракта после испарения
- Площадь пика испытуемого образца;
- Объём экстракта испытуемого образца, введенного в хроматограм;

526 Показателем чего является V_2 , в уравнении, определяющем количество ядовитых химических соединений в продукте?

- Объём экстракта испытуемого образца, введенного в хроматограм;
- Общая объём экстракта после испарения
- Площадь пика стандартного вещества ядовитого химического соединения;
- Количество ядовитых химических соединений в стандартном веществе;
- Площадь пика испытуемого образца;

527 Объективное свойство появляющаяся во время приготовления и потребления продукта называется:

- Ни один из них.
- Свойства продукта;
- Основной показатель;
- Качество продукта;
- Энергетическая ценность;

528 во время тонкослойной хроматографии разделение веществ происходит в данном условии

- никакой
- внутри закрытая герметичной камеры
- в вакууме
- в открытом пространстве
- вытяжной под шкафом

529 На какой высоте должен быть образец испытуемый раствора передвижной точки которая находится на нижней конечности досочки

- 10.0
- 1,5м
- 3.0
- 1.0
- 5.0

530 при сравнении образца подверженный исследованию, с образцом известным составом второй образец называется

- Никакой
- свидетел
- заключенный
- приговоренный
- Нейтральный

531 при проведении на поверхность доски образец исследуемого раствора образующиеся пятна должны иметь расстояние между центрами

- 100,0мм
- 10,0-15,0м
- 3,0-5,0мм
- 1,0-3,0мм
- 20,0-50,0мм

532 при проведении на поверхность доски образец исследуемого раствора образующиеся пятна должны иметь диаметр размером

- 15,0мм-30,0мм
- 2,0м-4,0м
- 5,0мм-7,5мм
- 1,0мм-1,5мм
- 8,0мм-10,0мм

533 доски обладающие сликагелем при какой температуре подогревая активизируют чтобы стабилизировать воду в составе слигакелем

- 100С
- 110*С
- 80С
- 50С
- 90С

534 После разрушения сорбентоного слоя обычно доски находящийся на горизонтальной поверхности сушатся за время

- 3-5 суток
- 3,0 24,0 час
- 0,5-1,0часов
- 15-30 минут
- 2,0-2,5 часов

535 какой ученый посоветовал доски размерами 20×20см 20×10см, то есть проведение проверки стандартизации тонкослойной хроматографии

- Дальтон
- Штал*
- Асланов
- Бергман
- Бэр

536 чтобы возвести в реальность препаративное разделение во время тонкослойной хроматографии стекло должен иметь такие размеры

- никакой
- Ширина 30-40 м Длина 40-50 м

- Ширина 45-55см Длина 60-75см
- Ширина 15-20см Длина 30-35 см
- Ширина 5-10см Длина 15-30см

537 какого материала изготавливаются доски применяемые для тонкослойной хроматографии

- бетон
- Стекло
- доска
- Сталь
- железо

538 Из какого материала не изготавливаются доски применяемые для тонкослойной хроматографии

- никакой
- Доска
- пластический материал
- Стекло
- алюминиевая фольга

539 Имеющий в составе одно или несколько , в особенности находящийся в двойной связи друг с другом у этих соединений свойство адсорбции

- не влияет
- повышает
- сначала снижает, потом повышает
- ослабляет
- сначала повышает, потом снижает

540 Какой из нижеуказанных является слабо адсорбционной или же полностью не адсорбированный

- Аминовая кислота
- Карбогидроген
- Масляная кислота
- Сахар
- Липиды

541 какой из нижеуказанных распределительной NTX какой раствор служит как неподвижна фаза

- Никакой
- Вода
- Уксусная кислота
- этиловый спирт
- хлороформ

542 По сформированию правил какого ученого происходит разделение, способом адсорбционной тонкослойной хроматографии

- Дальтон
- Брокмань
- Фланменбау
- Фельдман
- Бэр

543 липофилые вещества обладающие малой поляризацией в полярном адсорбенте разделяется в растворителе

- Никакой
- Петролейная эфир

- Вода
- Уксусная кислота
- Этиловый спирт

544 в каком методе хроматографии используются Модифицированные сорбенты

- никакой
- Тонкослойный
- Газовой
- Бумажной
- Газово-жидкостной

545 при нагревании до какой температуры гидрогенизированный алюминевый оксид отделяется большая часть абсорбционной воды

- никакой
- 100-250*С
- 300-400С
- 50-80С
- 500-1000С

546 Какое соединение смесь железа катализирует окисление в силикагеле

- Фитонциды
- масляная кислоты
- микроэлементы
- Щелочные
- карбогидрат

547 Какой сорбент адсорбирует ненасыщенные ароматические или же полярные молекулы в результате появления водородной связи

- Оксид
- Силикагел
- Целлюлоза
- Ионообменные целлюлозы
- Кизельгур

548 Каким видом сорбента пользуются для разделения гидрофильных веществ

- Никакой
- КизельгурЪ
- Алюминий
- Силикагель
- Ацетилен

549 Каким видом сорбента пользуются для разделения липофильных веществ

- Никакой
- Силикагел
- Кизельгур
- Целлюлоза
- Ионообменные целлюлозы

550 Каково количество сорбентов используемых в настоящее время при тонкослойной хроматографии

- 5.0
- 4.0
- 3.0

- 6.0
 2;

551 Какой ученный с математической точки зрения обосновал тонкослойной метод хроматографии.

- Ломоносов
 Штайлерь
 Шрайбер
 Измаилова
 Кирпичев

552 Начиная с какого года стало сильно развиваться метод тонкослойной хроматографии

- 1960.0
 1958;
 1938.0
 1908.0
 1948.0

553 1938-го года .Н .А. Измаилов и М. С. Шрайбер с помощью тонкого слоя алюминия разделили эти соединения

- Полифенолы гранатовой кожуры
 Алкалоид лекарственный растений
 Компоненты кислотности в тесте
 Сахара рафинированных изделий
 Пигменты груш

554 В каком году был представлен тонкослойный способ хроматографии Измаиловым и Шрайбером

- 1960.0
 1938;
 1925.0
 1908.0
 1946.0

555 Началом какого метода хроматографии принимается работа Н.А. Измаилова и Шрайбер

- Жидкостная хроматография
 Обмен ионной хроматографии
 Газовая хроматография
 Тонкослойный хроматография
 Распределительный хроматографии на поверхности бумаги

556 Работой каких ученых принимается как начало метода тонкослойной хроматографии

- Толстой и Авагадро
 Далтонъ и Беръ
 Измаилова и Шрайбер
 Некрасов и Зелински
 Кирпичев и Ломоносов

557 $X = E_{\text{сэсэп}} * C_{\text{ст}} * A * 100$ Что означает “а” в данном равенстве

- объем исследуемого раствора смеси аминокислот переведенный на поверхность хроматографии
 Оптическая сжатие стандартной эльюатной аминокислоты
 количество стандартной аминокислоты
 оптическое сжатие исследуемой элюатной аминокислоты
 Общий объем раствора смеси аминокислот извлеченный из

558) $X = E_{\lambda} \cdot C_{st} \cdot A \cdot 100 \cdot E_{\lambda} \cdot a \cdot p$ Что означает “Cst” в данном равенстве.

- Оптическое сжатие стандартной элюатной аминокислоты
- количества стандартной аминокислоты
- Общий объем раствора смеси аминокислот извлеченный из продукции
- оптическое сжатие исследуемой элюатной аминокислоты
- объем исследуемого раствора смеси аминокислот переведенный на поверхность хроматографии

559) $X = E_{\lambda} \cdot C_{st} \cdot A \cdot 100 \cdot E_{\lambda} \cdot a \cdot p$ Что означает “p” в данном равенстве.

- объем исследуемого раствора смеси аминокислот переведенный на поверхность хроматографии
- Оптическая сжатие стандартной элюатной аминокислоты
- количество стандартной аминокислоты
- оптическое сжатие исследуемой элюатной аминокислоты
- Общий объем раствора смеси аминокислот извлеченный из продукции

560 $X = E_{\lambda} \cdot C_{st} \cdot A \cdot 100$ Что означает “a” в данном равенстве

- Оптическое сжатие стандартной элюатной аминокислоты
- объем исследуемого раствора смеси аминокислот переведенный на поверхность хроматографии
- количество стандартной аминокислоты в пятне
- оптическое сжатие исследуемой элюатной аминокислоты
- Общий объем раствора смеси аминокислот извлеченный из продукции

561 $X = E_{\lambda} \cdot C_{st} \cdot A \cdot 100$ Что означает “A” в данном равенстве

- Оптическое сжатие стандартной элюатной аминокислоты
- Общая объем раствора смеси аминокислот извлеченный из продукции
- оптическое сжатие исследуемой элюатной аминокислоты
- количество стандартной аминокислоты в пятне
- объем исследуемого раствора смеси аминокислот переведенный на поверхность хроматографии

562 При определении способом бумажной хроматографии количество каждой аминокислоты мг%-1 находятся этим равенствам

- никакой
- $X = E_{\lambda} \cdot C_{st} \cdot A \cdot 100$:
- $X = C_{st} \cdot A \cdot 100$
- $A = a \cdot v \cdot B \cdot 100$
- $C = c \cdot 100$

563 каким соляным раствором укрепляют хроматограмму после распознавания аминокислот способом бумажной хроматографии

- Na Cl
- Mg₂ SO₄:
- Cu(NO₃)₂
- K₂Mn O₄
- Fe₂ (SO₄)

564 При использовании высушенных хроматографии с нингидринами цвет пятен со временем интенсифицируется, и после какого времени максимально интенсифицируется при комнатной температуре

- после 20 часов
- после 10-16 часъ
- 5-7 часов
- после 2-3 часов
- 8-9 часов

565 в какой цвет перекрашивается пролин при переработке высушенных хроматографий нингидринами

- голубой
- желтый
- розовый
- красный
- коричневый

566 При переработке высушенных хроматографий нингидринами, на поверхности хроматографии появляется дикетогидрин с пятнами какого цвета:

- розовый
- сереневый
- зеленый
- красный
- коричневый

567 Каково количество систем используемый во время двухмерной хроматографии растворителя

- 6;
- 2.
- 5;
- 4;
- 3;

568 Иметь скорость до средних и малых аминокислот, чтобы отделить хороший и решающий выпустили этот номер:

- в 10 раз;
- в 6-7,
- в 2-3 раза;
- 1 раз;
- в 4-5 раз;

569 Рост числа аминокислот, которые действуют достаточно быстро, чтобы отличить растворитель представляет собой:

- в 10 раз;
- в 2-3,
- в 4-5 раз;
- 1 раз;
- в 6-7 раз;

570 Когда аминокислотам хроматографии, бумага по всей длине этого размера были переданы:

- 10-15 см;
- 2,0-2,5 м,
- от 4,0 см;
- 1,0-1,5 см;
- 5,0-7,0 см;

571 Как правило, "М" бренд-хроматография на отдельные соединения используются в данной работе:

- Кетоны;
- красильного вещества,
- липиды;
- сахара;
- аминокислоты;

572 Бумажная хроматография для разделения аминокислот обычно используют этой марки:

- "D";
- "M";
- "A";
- "B";
- "C";

573 При использовании метода распределения на бумажной хроматографии, экстракция воды или этилового спирта этих соединений:

- Ни один из предоставленной информации;
- сахара, сахара,
- белки;
- лакокрасочные изделия;
- Липиды;

574 Уравнение, которое определяет количество фенолов в единицах микрограммов% "р" с буквой r каких-либо указаний?

- В соответствии с графиком калибровки заданной концентрации элюата фенолов;
- от веса образца продукта,
- оптическая плотность элюата;
- объем элюата;
- общее количество диазосульфифеного щелочных продуктов;

575 Уравнение, которое определяет количество фенолов в единицах мкг % буквой "B" отмечены какими указаниями?

- оптической плотности элюата;
- общее количество диазосульфифеного щелочного раствора,
- объем элюата;
- В соответствии с графиком калибровки заданной концентрации элюата фенолов;
- от веса образца смеси;

576 Определить количество фенолов в единицах микрограммов% уравнения буквы "V" отмечены какими указаниями?

- общее количество диазосульфифеного щелочного продукта
- объем элюата,
- оптическая плотность элюата;
- В соответствии с графиком калибровки заданной концентрации элюат фенолов;
- Продукт массы образца;

577 Определить количество фенолов в единицах мкг % уравнения ", " письмо какого-либо указания?

- общее количество диазосульфифеного щелочных продуктов;
- в соответствии с графиком калибровки набора элюата концентрации фенолов,
- оптическая плотность элюата;
- объем элюата;
- Продукт массы образца;

578 Количество фенолов в единицах микрограммов% присваиваются уравнению:

- ;
- ,
- ;
- ;
- ;
- ;

579 единицы оптической плотности элюат, которые определяют количество фенолов равенства "Р" письма каких-либо указаний?

- от веса образца продукта,
- количество жидкости, чтобы оставить диазосульфобен переданы в бумажной хроматографии;
- Ни один из предоставленной информации.;
- оптическая плотность элюата;
- Общее количество диазосульфобенного щелочного раствора;

580 единицы оптической плотности элюат, которые определяют количество фенолов равенства "б" с буквой каких-либо указаний?

- Ни один из предоставленной информации;
- количество жидкости передается бумажной хроматографии,
- Общее количество щелочного раствора;
- оптическая плотность элюата;
- Продукт массы образца;

581 единицы оптической плотности элюата Е, которые определяют количество фенолов равенства "В" письме каких-либо указаний?

- Ни один из предоставленной информации;
- общее количество диазосульфобенного щелочного раствора,
- количество жидкости, чтобы оставить диазосульфобен переданы в бумажной хроматографии;
- оптическая плотность элюата;
- Продукт массы образца;

582 единицы оптической плотности элюата, которые определяют количество фенолов равенства "с" каких-либо признаков с письмом?

- Ни один из предоставленной информации;
- оптическая плотность элюата,
- чтобы оставить объем жидкости хроматографической бумаги;
- Общее количество диазосульфобенного щелочного раствора;
- Продукт массы образца;

583 единицы элюата оптической плотности ниже четности вычисляется на основе количества фенолов:

- ;
- ;
- ;
- ;
- ;
- ;

584 Когда смесь переносят в бумажной хроматографии с общим количеством фенолов 0,4-0,6 мг, она должна быть до человека, а количество фенолов:

- 1,0-5,0 мг;
- 5,0-50,0 мкг,
- 0,4-0,6 мг;
- 0,1-0,3 мг;
- 0,7-1,0 мг;

585 Когда смесь переносят в бумажной хроматографии с общим количеством фенолов, чтобы быть в этом районе:

- 3,0-5,0 мг;
- 0,4-0,6 мг;

- 0,7-1,0 мг;
- 0,1-0,3 мг;
- 1,5-2,5 мг;

586 Производные фенола покрытием хроматографического разделения, движения растворителя нисходящие сделаны с этим движением, таким как растворитель, который используется в сочетании с насыщенной метилэтилкетон?

- Ацетон;
- Вода,
- Метиловый спирт;
- Уксусная кислота;
- серная кислота;

587 Производные фенола покрытием хроматографического разделения, движения растворителя нисходящие сделаны с этим движением, таким как растворитель, насыщенный водой, эти химические вещества используются в комбинации:

- Метиловый спирт;
- метилэтилкетон,
- метиленхлорид;
- гексаметилфурфурольная кислота;
- сульфонилмочевины кислоты;

588 4,0% для хроматографической бумаги пропитки - грязью, которая используется в статье?

- K_2MnO_4 ;
- H_2SO_4 ;
- H_3PO_4 ;
- Na_2CO_3 ,
- HCl ;

589 Na_2CO_3 жидкостной хроматографии бумаги пропитки с процентными ставками используются:

- 6,0%;
- 4,0%;
- 3,0%;
- 2,0%;
- 5,0%;

590 Санкт - Петербург бумажная фабрика, которая производит и используется для хроматографии брендированной бумаги заранее насыщается Na_2CO_3 -?

- "Е";
- "В";
- "Д";
- "А";
- "С";

591 Мы знаем, что количество обнаруживаемых веществ фенола природы:

- 15 - 20;
- 4 - 5;
- 6 - 7;
- 2 - 3;
- 8 - 10;

592 Копченая рыба или мясо тканей происходит в состоянии фенолов:

- Поглощение;
- Ни один из предоставленной информации;
- десорбция;
- хемосорбции,
- Адсорбция;

593 Фенольные соединения, копчености играют ключевую роль в формировании этих свойств:

- Ни один из предоставленной информации;
- ароматный вкус,
- формы;
- Консистенцию;
- Размеры;

594 Копчености, вкус и ароматические свойства этих соединений играют решающую роль в формировании:

- гликозиды;
- Фенольные соединения,
- фосфолипиды;
- Нейтральные липиды;
- гликолипиды;

595 Копчености, вкус и ароматические свойства этих соединений играют решающую роль в формировании:

- потенциометрии;
- денситометрии,
- Колориметрии;
- фотометрии;
- рефрактометрии;

596 Точность метода измерения запятнать окрестности меняется:

- 71 - 90%;
- 5 - 10%,
- 15 - 50%,
- 1 - 3%;
- 51 - 70%;

597 Точность метода оценки изменений это соседство:

- 71 - 90%;
- 15 - 50%,
- 5 - 10%;
- 1 - 3%;
- 51 - 70%;

598 Хроматограмм зоны количественное определение веществ, оно осуществляется в несколькими способами:

- 5;
- 3.0
- 2;
- 1;
- 4;

599 Смешанный среди компонентов распределения носителей основан на фазах неподвижных и движущихся методом хроматографии выглядит следующим образом:

- газа - жидкостная хроматография;
- Бумажная хроматография,
- Ион - обменной хроматографии;
- колоночная хроматография;
- Метод газовой хроматографии;

600 Горячий воздух из смеси части растворимых веществ в целях предотвращения необратимой сорбции головы, первая передача "пятна" просто может истощить эти условия:

- непрерывно поток горячего воздуха;
- потока холодного воздуха,
- Поток горячего воздуха;
- Горячий поток воздуха;
- поток горячего воздуха непрерывно;

601 Липоиды не растворяются в воде, жирные кислоты, жирорастворимые витамины и другие вещества, до сих пор в фазе анализа, который состоит из:

- Ни один из предоставленной информации;
- неполярная жидкость,
- фаз;
- полярная жидкость;
- оказалось фаз;

602 Липоиды не растворяются в воде, жирные кислоты, жирорастворимые витамины и другие вещества, которые действуют на этапе анализа, который состоит из:

- Ни один из предоставленной информации;
- полярная жидкость,
- оказалось фаз;
- конвертируются фазы;
- неполярная жидкость;

603 Бумага хроматографии дремлющую фазу, фильтрация обеспечивается волокнами бумаги, используемые в этой статье:

- сыворотка;
- Вода,
- формалина;
- этанол;
- Аммиак;

604 На бумаге, распределяя хроматографии движущейся фазы, как это обычно служит следующие элементы:

- суспензий;
- органические растворители,
- эпоксиды;
- неорганические растворители;
- абсорбирующие вещества;

605 На бумаге хроматографии, а распределения смеси веществ, включенных в распределение происходит между этими фазами:

- Твердый - жидкость;
- жидкости - газа;
- жидкость - жидкость,
- Газ - твердое вещество;
- твердое - твердое вещество;

606 На распределительной хроматографии на бумаге, она связана с типом хроматографии:

- твердое - твердое вещество;
- жидкость - жидкость,
- Газ - твердое вещество;
- Твердый - жидкость;
- жидкости - газа;

607 Закон Рауля выражается в этом уравнении:

- Ни один из предоставленной информации;
- ,
- ;
- ;
- ;

608 Механизм распределения между фазовыми компонентами носителя и жидких до сих пор на основе этих показателей:

- Не смешивание с жидкой фазой;
- в жидкой фазе раствора,
- приводит к суспензии жидкой фазы;
- отсутствие жидкофазного раствора;
- производит эмульсии с жидкой фазой;

609 исправить этот параметр зависит от ряда факторов, являются:

- 6;
- 4;
- 5;
- 2.
- 3;

610 Фосфорная кислота может быть удалена с 5,0% -ным раствором строителем:

- углеводы;
- белков;
- Насыщенные жирные кислоты;
- ненасыщенных жирных кислот;
- эпоксины,

611 Альдегидные смеси спиртов и пероксидов и 6,0% -ного раствора до -1000 и диатомита кирпичи используются в дремлющем фазы, фазы смешанного раствора в предварительно абсорбируют:

- раствор сахара и соли;
- Этиловый спирт и хлорамина;
- Раствор уксусной кислоты и аргинина;
- хлорид и 6,0% раствор раствора NaOH,
- формалин и уксусную кислоту;

612 Альдегидов, кетонов и пероксиды пища играет важную роль в формировании этого показателя:

- консистенция;
- цвет;
- формы;
- аромат,
- размеры;

613 Летучие компоненты методов идентификации продовольственных товаров, разработанных в рамках комбинации 29 Монокарбонат позволяет обнаружить:

- зерновые;
- Кисель;
- торт;
- яблоко,
- Сыр;

614 Летучие компоненты методов идентификации продовольственных товаров, разработанных в рамках комбинации 29 Монокарбонат позволяет обнаружить:

- яблоко,
- Кисель;
- Сыр;
- торт;
- зерновые;

615 Летучие компоненты методов идентификации продовольственных товаров, разработанных в рамках комбинации 29 Монокарбонат позволяет обнаружить:

- Сыр;
- торт;
- Кисель;
- яблоко,
- зерновые;

616 Летучие компоненты методов идентификации продовольственных товаров, разработанных в рамках комбинации 29 Монокарбонат позволяет обнаружить:

- Сыр;
- зерновые;
- торт;
- Кисель;
- яблоко,

617 Летучие компоненты методов идентификации продовольственных товаров, разработанных в рамках комбинации 29 Монокарбонат позволяет обнаружить:

- Сыр;
- торт;
- Кисель;
- яблоко,
- зерновые;

618 Летучие компоненты методов идентификации продовольственных товаров, разработанных в рамках комбинации 29 Монокарбонат позволяет обнаружить:

- зерновые;
- торт;
- Кисель;
- яблоко,
- Сыр;

619 Как подвергается смесь операции производства полиамидного капрона соотношением 1: 1 хлороформа и дихлорметана?

- за 30 минут;
- 15 минут;

- 10 минут;
- в течение 5 минут;
- 20 минут;

620 Как подвергается смесь операции производстве обезжирование капроновые соотношении 1: 1 хлороформ и дихлорметан?

- замер;
- деятельность;
- нагревают;

621 В лабораторном условии можно получить пыл полиамиды из:

- из полистирола;
- творог;
- производство из натуральной кожи;
- сахара;
- капроновый;

622 Этот показатель доказуем с равенством $E_1 - E_0 = h \cdot \nu$

- Количество поглощенной энергии зависим от светового давления
- Пропорциональность поглашенной энергии на световое давления
- Количество поглощенной энергии больше светового давления
- Количество поглощенной энергии меньше светового давления
- Количество поглощенной энергии равно световому давлению

623 Чтобы оценить качество продукта используют эти показатели:

- Технические показатели.
- Показатели качества;
- Экономические показатели;
- Математические показатели;
- Биологические показатели;

624 Образуюмую смесь метил эфиров жирных кислот разбавляют этим веществом и образец добавляют в хроматограф:

- Вода;
- Этиловый спирт;
- Бензин;
- Ацетон;
- Бензол.

625 До двухступенчатого получения жидких эфиров жиры омыляют этим соединением:

- Поваренной солью.
- Спиртовая щёлочью;
- Жирными кислотами;
- Глицерином;
- Серной кислотой;

626 Для метилизации свободных жирных кислот обширно используется это соединение:

- Поваренная соль.
- Диазومتань;
- Глицерин;
- Соединение дисульфида;
- Ангидрид фосфата;

627 Среди других методов получения метиловых эфиров можно отметить их синтез из нерастворимых серебряных солей жирных кислот, которые обрабатывают йодистым метилом. Этот метод используют обычно для анализа этих соединений:

- Карбогидратоф.
- Дикарбоновая кислот;
- Нейтральных липидов;
- Фосфолипидов;
- Гликолипидов;

628 На распределительной хроматографии на бумаге, она связана с типом хроматографии:

- твердое - твердое вещество;
- жидкость - жидкость,
- Газ - твердое вещество;
- Твердый - жидкость;
- жидкости - газа;

629 Механизм распределения между фазовыми компонентами носителя и жидких до сих пор на основе этих показателей:

- приводит к суспензии жидкой фазы;
- в жидкой фазе раствора,
- Не смешивание с жидкой фазой;
- отсутствие жидкофазного раствора;
- производит эмульсии с жидкой фазой;

630 исправить этот параметр зависит от ряда факторов, являются:

- 6;
- 2.
- 5;
- 4;
- 3;

631 Колонками с каким диаметром обычно пользуются для разделения испытательного образца, заранее, при анализе душистых веществ пищевых продуктов ?

- 5,0 мм
- 3,5 м
- 2,0 мм
- 1,0 мм;
- 3,0 мм

632 При обработке концентратов запаха какими веществами, выделяются органические основы ?

- Оксидами
- Кислотам.
- Металлами
- Щелочами
- Неметаллами

633 При омылении с какими соединениями концентратов запахов отделяются эти органические кислоты

- C₂H₅OH;
- Na₂CO₃,
- KMnO₄;
- Fe₂(SO₄)₃;

H₂SO₄;

634 в составе концентратов запахов сероводород отделяется с помощью соединений

- этанол;
 ацетат свинца,
 Калий-бихромат;
 Серебристо-аммиачная;
 Сульфат магния;

635 Использование держателей охлажденных до какой температуры приводит к образованию тумана компонентов, кипящих при низких температурах?

- 235°C
 до-196°C
 -72°C
 -55°C
 -105°C

636 До какой отрицательной температуры охлаждаются низкотемпературные ловители, которые применяются для предотвращения потерь компонентов кипящих при низких температурах ?

- до -50°C
 до -60°C.
 до -35°C
 до -20°C
 до -40°C

637 До какой температуры нужно нагреть колбу вместимостью 5000 мл с 500 гр измельчённого хлеба, с целью исследования хлеба?

- 60°C.
 40°C;
 55°C;
 50°C;
 25°C;

638 Какой вместимости колба необходима для нагревания 500 гр измельчённого хлеба при температуре 60°C, с целью исследования хлеба ?

- 7000 мл.
 5000 л;
 4000 мл;
 3000 мл;
 6000 мл;

639 Какой метод наиболее часто используется для выведения соединений из продуктов, высушенных на воздухе?

- Сухая экстракция.
 Газовый экстракция;
 Твёрдая экстракция;
 Экстракция пара;
 Жидкая экстракция;

640 Какой термин охватывает большинство процессов разделения в современное время?

- Флунография ;
 Хроматография.

- Кинология ;
- Физиология ;
- Стоматология ;

641 Русский ученый, ботаник М. С. Свет в 1903 году, для анализа какого соединения применил принцип адсорбции ?

- Крахмал.
- хлоррафилл;
- Углеводы;
- керамзитового;
- масло;

642 Много золы от сжигания пищевых продуктов имеет большое значение в более широком ископаемое этот элемент:

- железо .
- кальция ;
- кобальт ;
- медь ;
- калий ;

643 Какой метод повышает чувствительность органических растворителей по сравнению с водными растворителями ?

- хроматографию на колонке
- Атом - абсорбционная спектроскопия
- ультрафиолетовой спектроскопии
- Методом инфракрасной спектроскопии
- тонкослойная хроматография

644 С узкими полосами яркого света в спектральном типе лампы выглядит следующим образом:

- Открыто-анодная лампа.
- Открыть катодная лампа;
- люминесцентная лампа;
- лампа обыкновенного вольфрама;
- закрыто-катодная лампа;

645 Какое количество тепла образуется при взаимодействии хозяйственного газа с воздухом ?

- 2000[^]С.
- 1925 [^]С
- 1900[^]С ;
- 1850[^]С ;
- 1950[^]С ;

646 Скорость диссоциации Кузнечно-прессовых соединений в пылающем пламени спектроскопии зависит от ?

- от площади .
- от температур ;
- от размера ;
- от объёма ;
- от цвета ;

647 Имеющаяся частота полос в спектре ангидридов карбоновых кислот:

- 3;

- 2.0
 6;
 4;
 5;

648 Во время разведения карбоновых кислот сколько образуется число поглощенных полос?

- 3;
 2.
 6;
 9;
 4;

649 Включение двойной связи в карбонильную группу уменьшает частоту колебаний C=O для всех типов связи

- 30 – 45 см-1.
 5 – 10 см-1;
 10 – 15 см-1;
 20 – 30 см-1;
 15 – 20 см-1;

650 Максимальное поглощение β -каротин, обладающий 11 шт СН СН группой дает при длине волны:

- 117 нм
 217 нм
 195 нм
 452 нн
 75 нм

651 При какой длине волны бутадиен дает максимальное поглощение?

- 452 нм
 217 нн
 117 нм
 75 нм
 195 нм

652 Этот ученый принял новые, точные методы по определению углекислого газа:

- Бергман
 Тимирзаев
 Менделеев
 Бойл
 Дальтон

653 Впервые в первой половине XVII-го века специальный термин «Химический анализ» был использован:

- Т. Бергман
 Бойл
 Гей-Люссак
 Д.И Менделеев
 Дальтон

654 Когда впервые английский ученый Бойл использовал специальный термин «Химический анализ»

- В первой половине XIX
 В первой половине XVII

- В первой половине XVI
- В первой половине XV
- В первой половине XVIII

655 Один из этих показателей не относится к сенсорным показателям групп:

- Консистенция
- активная кислотность
- Форма
- Запах
- Цвет

656 При колоночной хроматографии скорость обычного потока, в зависимости от диаметра колонки, является следующим;

- 25,0-50,0 мл / мин;
- 0,5 - 3,0 мл / мин,
- 4,0-6,0 мл / мин;
- 0,1-0,2 мл / мин;
- 10,0-12,0 мл / мин;

657 При колоночной хроматографии обычно ионно-обменная хроматография проводится в следующих условиях:

- Ни один из вышеперечисленных;
- вакуум,
- нормальное атмосферное давление;
- под давлением;
- при высоких температурах;

658 При колоночной хроматографии обычно гелевая хроматография проводится в следующих условиях:

- Ни один из вышеперечисленных;
- под давлением,
- нормальное атмосферное давление;
- вакуум;
- при высоких температурах;

659 Используя смесь хлороформа с метанолом, можно извлечь большее количество от данного процента общих липидов из продуктов животного и растительного происхождения:

- 0.795
- больше 99
- 0.445
- 0.2
- 0.523

660 Добавив к гомогенизированному веществу остаток какой смеси, можно получить легкоотделяемую двухфазовую систему?

- Этанол-бензин
- Хлороформ-вода
- Хлороформ-этанол
- Вода-этанол
- Бензин-вода

661 Метод, основанный на добавлении в образец анализируемой смеси точно известного количества вещества под названием «внутренний стандарт», называется:

- Ничего из перечисленного
- Внутренняя стандарт
- Внутренняя нормализация
- Абсолютная калибровка
- Относительная калибровка

662 На сколько видов подразделяется используемая в газовой хроматографии неподвижная фаза?

- 5;
- 2.0
- 6;
- 4;
- 3;

663 В ходе работы с катарометром, соотношение между скоростями воздушных потоков и водород переносителя газа, должно обеспечить следующее условие :

- 0.04862268518518518
- 0.4237268518518518
- 1:1 10
- 0.41737268518518517
- 0.04237268518518519

664 Как называются детекторы, работающие в зависимости от принципа измерения теплопроводности?

- Микрометры
- Катарометр
- Термометры
- Психрометры
- Тахометры

665 В каком варианте правильно указано число существующих методов детекторизации?

- меньше 5ти
- больше 30и
- меньше 20ти
- меньше 30ти
- меньше 10ти

666 Какими особенностями, используемого в хроматографии показателя ,обусловлены возможности доступной хроматографии?

- Самопишущее устройство
- Дитектор
- Испаритель
- Источник газа- носителя
- Колонка

667 Деталь, которая позволяет уточнить что образуется на выходе колонок при газовой хроматографии, называется:

- Самопишущее устройство
- Дитектор
- Испаритель
- Источник газа- носителя
- Колонка

668 Каким свойством вещества является органическое сочетание инфракрасного спектра?

- Географическое
- Физическая
- Химическое
- Биологическое
- Математическое

669 Как называется коэффициент ϵ , если концентрация выражается в молях, а толщина слоя в см?

- Интенсивность проходящего луча
- Коэффициент молярного поглощения
- Оптическая плотность раствора
- Постоянная Планка
- Интенсивность падающего луча

670 В равенстве $E_1 - E_0 = h \cdot \nu$ отражаемый величину поглощенной энергии на излучение света постоянная Планка в какой форме символизирована?

- E_0 ;
- Никакой
- h ;
- ;
- E_1 ;

671 Какой термин характеризует количество энергии, расходуемый на физиологические потребности организма и деления частей продуктов питания во время биологического окисления?

- Ни один из них
- Энергетическая ценность
- Пищевая ценность
- Биологическая ценность
- Потребительская ценность

672 Один из нижеследующих относится к комплексным показателям продукта:

- Цвет.
- Энергетическая ценность;
- Упаковка;
- Форма;
- Консистенция;

673 Чтобы оценить качество продукта используют эти показатели:

- Технические показатели.
- Показатели качества;
- Экономические показатели;
- Математические показатели;
- Биологические показатели;

674 В каком варианте правильно указано число существующих методов детекторизации?

- меньше 5ти
- больше 30и
- меньше 20ти
- меньше 30ти
- меньше 10ти

675 Во время активной фазы хроматографии, который представляет собой слой так называемого бездействующего :

- Никакой .
- Экстракт ;
- Элюат ;
- Экстрагент ;
- Элюант ;