

2949_az_qiyabi Q2017 Yekun imtahan testinin sualları**Fənn : 2949 Qida məhsullarının müasir tədqiqat üsulları**

1 Çörəyin uçucu maddələrini buxarla distillə edərək xoşagəlməz iylə üstünlük təşkil edən bu maddə əmələ gəlir:

- Hidrogen sulfid
- İndol;
- Vanilin.
- Sivuş yağı;
- Formalin;

2 Xromosorbda 5,0 %-li fosfat turşusu ilə də çıxarıla bilən bu birləşmədir:

- Karbohidratlar.
- Epoksidlər;
- Doymuş turşular;
- Doymamış turşular;
- Zülallar;

3 Xromatoqrafiya zamanı maddələrin rəftarını qiymətləndirmək üçün tez-tez bu anlayışdan istifadə olunur:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Nisbi buraxılma müddəti;
- Xromatoqram sahəsi;
- Pikin hündürlüyü;
- Nisbi tutulma müddəti;

4 Bir çəki hissə sink oksid tozu və on çəki hissə fosfor turşusu qarışığından hazırlanan doldurucuya malik mikroreaktorla iş metodu, bu qida məhsulunda yağ turşularını ayırankən tətbiq edilmişdir:

- Qatıqda.
- Qatılardırılmış süd ekstraktlarında;
- Kərə yağında;
- Süd zərdabında;
- Ayranda;

5 Bir çəki hissə sink oksid tozu və on çəki hissə fosfor turşusu qarışığından hazırlanan doldurucuya malik mikroreaktorda, bu birləşmələri tutub saxlamaq məsləhət görülür:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Ali spirtləri;
- Şaxələnmiş karbon turşularını
- Mikroelementləri
- Dietil birləşmələri;

6 Mürəkkəb qatışqlardan 5A molekulyar ələyi vasitəsilə yaxşı kənarlaşdırılan bu birləşmələrdir:

- Neytral lipidlər
- Xloraminlər;
- Pestisidlər;
- Olefinlər;
- Qlükozidlər.

7 Spirtlər və peroksidlərin qarışığından aldehidləri və ketonları çıxarmaq üçün 6,0 %-li karbovaks-1000 və diatomit kərpicdən ibarət hərəkətsiz fazadan istifadə olunur ki, bu fazaya da qabaqcadan bu qatışq məhlulu hopdurulur:

- Hidroksilamin-xlorid və 6,0 %-li NaOH məhlulu;
- Sirkə turşusu və arginin məhlulu;
- Şəkər və xörək duzu məhlulu.
- Etil spirti və xloramin;
- Formalin və sirkə turşusu;

8 Qoxu konsentratlarının tərkibində hidrogen sulfid bu birləşmə məhlulu ilə çıxarılır:

- Etil spirti
- Gümüş-nitrat
- Qurmuşun-asetat
- Kalium-bixromat
- Maqnezium-sulfat

9 Məhsulun ətrini və dadını şərtləndirən aromatik maddələrin praktiki olaraq bütün çıxarılma metodlarının yekun mərhələsi, bu və ya digər üsulla alınan ekstraktın:

- Dondurulmasıdır.
- Qatlaşdırılmasıdır;
- Durulaşdırılmasıdır;
- Həllolunmasıdır;
- Buxarlandırılmasıdır;

10 0,5 mm diametr və 16,5 metr uzunluqda fərqlənən bu tip kolonkalardır:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Kapilyar kolonkalar (maye fazalı);
- Mikronasadkalı kolonkalar;
- Çoxkanallı kapillyar kolonkalar;
- Bərk kolonkalar;

11 Raul qanunu bu bərabərliklə ifadə olunur:

$$\begin{aligned}Q_i &= \gamma \cdot N_i \\Q_i &= N_i \cdot P_i^0 \\Q_i &= \gamma \cdot N_i \cdot P_i^0 \\Q_i &= \gamma \cdot P_i^0 \\&\text{Göstərilənlərin heç biri}\end{aligned}$$

12 0,5 mm diametr və 16,5 metr uzunluqda fərqlənən bu tip kolonkalardır:

- Kapilyar kolonkalar (maye fazalı);
- Mikronasadkalı kolonkalar;
- Çoxkanallı kapillyar kolonkalar;
- Bərk kolonkalar;
- Göstərilənlərin heç biri.

13 Qoxu konsentratlarının tərkibində hidrogen sulfid bu birləşmə məhlulu ilə çıxarılır:

- Etil spirti
- Kalium-bixromat
- Qurmuşun-asetat
- Maqnezium-sulfat
- Gümüş-nitrat

14 Xromatoqrafiya zamanı maddələrin rəftarını qiymətləndirmək üçün tez-tez bu anlayışdan istifadə olunur:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Nisbi buraxılma müddəti;
- Xromatoqram sahəsi;
- Pikin hündürlüyü;
- Nisbi tutulma müddəti;

15 Mürəkkəb qatışqlardan 5A molekulyar ələyi vasitəsilə yaxşı kənarlaşdırılan bu birləşmələrdir:

- Xloraminlər;
- Pestisidlər;
- Qlükozidlər.
- Neytral lipidlər;
- Olefinlər;

16 Bir çəki hissə sink oksid tozu və on çəki hissə fosfor turşusu qarışığından hazırlanan doldurucuya malik mikroreaktorda, bu birləşmələri tutub saxlamaq məsləhət görülür:

- Dietil birləşmələri;
- Şaxələnmiş karbon turşularını;
- Ali spirtləri;
- Mikroelementləri;
- Göstərilənlərin heç biri.

17 Bir çəki hissə sink oksid tozu və on çəki hissə fosfor turşusu qarışığından hazırlanan doldurucuya malik mikroreaktorla iş metodu, bu qida məhsulunda yağı turşularını ayıräkən tətbiq edilmişdir:

- Qatıqda.
- Kərə yağındı;
- Süd zərdabında;
- Ayranda;
- Qatılışdırılmış süd ekstraktlarında;

18 Spirtlər və peroksidlərin qarışığından aldehidləri və ketonları çıxarmaq üçün 6,0 %-li karbovaks-1000 və diatomit kərpicdən ibarət hərkətsiz fazadan istifadə olunur ki, bu fazaya da qabaqcadan bu qatışq məhlulu hopdurulur:

- Şəkər və xörək duzu məhlulu.
- Formalin və sirkə turşusu;
- Etil spirti və xloramin;
- Sirkə turşusu və arginin məhlulu;
- Hidroksilamin-xlorid və 6,0 %-li NaOH məhlulu;

19 Xromosorbda 5,0 %-li fosfat turşusu ilə də çıxarıla bilən bu birləşmədir:

- Doymuş turşular;
- Epoksidlər;
- Zülallar;
- Karbohidratlar.
- Doymamış turşular;

20 Xromatoqrafiya olunarkən bir dəfə ilə kağıza köçürülən qarışıldakı fenolların ümumi miqdarı 0,4-0,6 mq, ayrı-ayrı fenolların miqdarı isə bu qədər olmalıdır:

- 5,0 - 50,0 mkq.
- 0,4 - 0,6 mkq;
- 0,7 - 1,0 mkq;
- 1,0 - 5,0 mkq;
- 0,1- 0,3 mkq;

21 Xromatoqrafiya olunarkən bir dəfə ilə kağıza köçürülmüş qarışıqdakı fenolların ümumi miqdarı bu civarda olmalıdır:

- 3,0 - 5,0 mq.
- 1,5 - 2,5 mq;
-) 0,1- 0,3 mq;
- 0,4- 0,6 mq;
- 0,7- 1,0 mq

22 Xromatoqramlarda yalnız bu sayıda fenol təbiətli maddə aşkarlanır bilir:

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

23 Hisə verilmiş balığın və ya ətin toxumaları tərəfindən fenolların bu hali baş verir:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Adsorbsiya;
- Xemosorbsiya;
- Absorbsiya;
- Desorbsiya;

24 Kağız xromatoqrafiyası üsulu ilə aminturşular aşkarlandıqdan sonra xromatoqramı bu duz məhlulunda islatmaqla möhkəmləndirirlər:

- NaCl
- K₂MnO₄
- Mg₂SO₄
- Cu (NO₃)₂
- Fe₂(SO₄)₃

25 Qurudulmuş xromatoqramlar nihidrinlə işlənilən zaman ləkələrin rəngi tədricən intensivləşir və hansı müddətdən sonra otaq temperaturunda maksimum intensivliyə malik olur?

- 5-7 saatdan sonra
- 2-3 saatdan sonra
- 20 saatdan sonra
- 10-16 saatdan sonra
- 8-9 saatdan sonra

26 Qurudulmuş xromatoqramlar nihidrinlə emal edilərkən xromatoqram üzərində prolin bu rəngə boyanır:

- Qırmızı
- Sarı
- Mavi
- Qonur
- Çəhrayı

27 İkiölçülü xromatoqrafiya zamanı istifadə edilən həllədici sistemin sayı bu qədərdir:

- 6
- 4
- 5
- 2
- 3

28 Orta və kiçik hərəkət sürətinə malik aminturşuları yaxşı ayırmaq üçün, həllədici bu sayda buraxılmalıdır:

- 10 dəfə
- 1 dəfə
- 2-3 dəfə
- 4-5 dəfə
- 6-7 dəfə

29 Tez hərəkət edən aminturşuları ayırmaq üçün həllədiciinin bu sayda qalxması kifayət edir:

- 10 dəfə
- 6-7 dəfə
- 1 dəfə
- 2-3 dəfə
- 4-5 dəfə

30 Aminturşuları ayırmaq üçün adətən bu markalı xromatoqrafiya kağızından istifadə edirlər:

- “D”
- “B”
- “M”
- “A”
- “C”

31 Hisə verilmiş məhsulların dad və aromatik xassələrinin əmələ gəlməsində bu birləşmələr həllədici rol oynayır:

- Fenol birləşmələri.
- Neytral lipidlər;
- Fosfolipidlər;
- Qlikolipidlər;
- Qlikozidlər;

32 Qurudulmuş xromatoqramlar n.nihidrinlə işlənilən zaman ləkələrin rəngi tədricən intensivləşir və hansı müddətdən sonra otaq temperaturunda maksimum intensivliyə malik olur?

- 5-7 saatdan sonra;
- 8-9 saatdan sonra;
- 10-16 saatdan sonra
- 20 saatdan sonra.
- 2-3 saatdan sonra;

33 Kağız üzərində paylaşdırıcı xromatoqrafiya üsulundan istifadə edərkən, su və ya etil spirti ilə ekstraksiya olunan bu birləşmələrdir:

- Zülallar;
- Göstərilənlərin heç biri.
- Lipidlər;
- Şəkərlər;
- Boyaq maddələri;

34 Kağız xromatoqrafiyası üsulu ilə aminturşular aşkarlandıqdan sonra xromatoqramı bu duz məhlulunda islatmaqla möhkəmləndirirlər:

- NaCl
- Fe₂(SO₄)₃
- K₂MnO₄;
- Mg₂SO₄;
- Cu(NO₃)₂;

35 Xromatoqrafiya kağızının doydurulması üçün 4,0 % – li hansı maddə məhlulundan istifadə olunur?

- Na₂CO₃.
- H₂SO₄;
- H₃PO₄;
- HCl;
- K₂MnO₄;

36 Qaynar hava Qarışığın həllolan maddələrinin bir hissəsinin kağız tərəfindən dönməz sorbsiya olunmasının baş verməməyi məqsədilə, ilk köçürüлən ləkələri yalnız bu şəraitdə qurutmaq olar:

- Qaynar hava axınında;
- İsti hava axınında;
- Fasiləli isti hava axınında.
- Fasiləli qaynar hava axınında;
- Soyuq hava axınında

37 Kağız üzərində paylaşdırıcı xromatoqrafiya, bu xromatoqrafiya növünə aid edilir:

- Bərk – bərk.
- Bərk – maye;
- Qaz – bərk;
- Maye – maye;
- Maye – qaz;

38 Kağız üzərində paylaşdırıcı xromatoqrafiyada, qarışığın daxil olan maddələrin paylanması bu fazalar arasında baş verir:

- Bərk – bərk.
- Bərk – maye
- Qaz – bərk;
- Maye – maye;
- Maye – qaz;

39 Xromatoqrafiya kağızının doydurulması üçün bu faiz göstəricisinə malik Na₂CO₃ məhlulundan istifadə olunur:

- 6,0 %.
- 2,0 %;
- 3,0 %;
- 4,0 %;
- 5,0

40 Aminturşuları xromatoqrafiya olunarkən, kağız üzərinə köçürüлən strixlərin uzunluğu bu ölçüdə olmalıdır:

- 10-15 sm.
- 4,0 sm;
- 2,0-2,5 sm;
- 1,0-1,5 sm;
- 5,0-7,0 sm;

41 Xromatoqramı monoxromatik işıq şüası ilə edən və qayıdan şüa enerjisini fotometriya metodу ilə təyin edən üsul belə adlanır:

- Potensiometriya.
- Refraktometriya ;
- Kolorimetriya;
- Fotometriya ;

Densitometriya;

42 Qarışiq komponentlərinin daşıyıcı üzərində olan hərəkətsiz və hərəkət edən fazalar arasında paylanmasına əsaslanan xromatoqrafiya metodu budur:

- Kağız xromatoqrafiyası
- Qaz xromatoqrafiyası;
- İon – mübadilə xromatoqrafiyası;
- Kolonkalı xromatoqrafiya;
- Qaz – maye xromatoqrafiyası;

43 Kağız üzərində paylaşıdırıcı xromatoqrafiyada, hərəkət edən faza kimi, adətən bu maddələr xidmət göstərir:

- Suspenziyalar.
- Epoksidlər;
- Üzvi həllədicilər;
- Qeyri – üzvi həllədicilər;
- Hiqroskopik maddələr;

44 Qurudulmuş xromatoqramlar nihidrinlə emal edilərkən xromatoqram üzərində prolin bu rəngə boyanır:

- Mavi.
- Çəhrayı;
- Qırmızı;
- Sarı;
- Qonur;

45 İkiölçülü xromatoqrafiya zamanı istifadə edilən həllədici sistemin sayı bu qədərdir:

- 5
- 6
- 4
- 2
- 3

46 Orta və kiçik hərəkət sürətinə malik aminturşuları yaxşı ayırmaq üçün, həllədici bu sayda buraxılmalıdır:

- 10 dəfə.
- 4-5 dəfə
- 2-3 dəfə;
- 1 dəfə
- 6-7 dəfə;

47 Sankt – Peterburq kağız fabrikində istehsal olunan və xromatoqrafiya üçün istifadə olunan hansı markalı kağız qabaqcadan Na₂CO₃ – lə doydurulur?

- “E”.
- “D”;
- “A”;
- “B”;
- “C”;

48 Fenol birləşmələri, hisə verilmiş məhsulların bu xassələrinin əmələ gəlməsində həllədici rol oynayır:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Ölçülər;
- Forma;
- Konsistensiya;

- Dad və aromat;

49 Qurudulmuş xromatoqramlar n.nihidrinlə emal edilərkən xromatoqram üzərində diketohidrindiledindiketohidrindaminin hansı rəngli ləkələri əmələ gəlir?

- Çəhrayı rəngli.
- Qonur rəngli;
- Yaşıl rəngli;
- Qırmızı rəngli;
- Yasəmən rəngli;

50 Ləkə sahəsinin ölçülməsi metodunun dəqiqliyi, bu civarda dəyişir:

- 71 – 90 %.
- 15 – 50 %;
- 5 – 10 %;
- 1 – 3 %;
- 51 – 70 %;

51 Yarımmiqdarca qiymətləndirmə metodunun dəqiqliyi bu civarda dəyişir:

- 71 – 90 %.
- 15 – 50 %;
- 5 – 10 %;
- 1 – 3 %;
- 51 – 70 %;

52 Suda həll olmayan lipoidlər, yağ turşuları, yağıda həll olan vitaminlər və başqa maddələrin analizində hərəkətsiz edən faza bundan ibarət olur:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Çevrilməmiş fazalar;
- Dəyişdirilmiş fazalar;
- Polyar maye;
- Qeyri – polyar maye;

53 Suda həll olmayan lipoidlər, yağ turşuları, yağıda həll olan vitaminlər və başqa maddələrin analizində hərəkət edən faza bundan ibarət olur:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Çevrilməmiş fazalar
- Çevrilmiş fazalar;
- Polyar maye;
- Qeyri – polyar maye;

54 Xromatoqram zonalarında maddələrin miqdarda təyini, bu sayda üsulla yerinə yetirilir:

- 5
- 3
- 2
- 1
- 4

55 Tez hərəkət edən aminturşuları ayırmaq üçün həllədicinin bu sayda qalxması kifayət edir:

- 10 dəfə.
- 4-5 dəfə
- 2-3 dəfə;
- 1 dəfə;

- 6-7 dəfə;

56 Hər bir aminturşunun məq %-lə miqdarını təyin edən bu bərabərlikdə a hərfi ilə bu göstərici işarələndirilmişdir:

- Standart aminturşu elyuatının optik sıxlığı.
- Məhsuldan çıxarılan aminturşuları qarışığın məhlulunun ümumi həcmi;
- Ləkədəki standart aminturşunun miqdari;
- Tədqiq edilən aminturşu elyuatının optik sıxlığı;
- Tədqiq edilən aminturşular qarışığın məhlulunun xromatoqram üzərinə köçürülen həcmi;

57 Kağız xromatoqrafiyasında hərəkətsiz faza kimi, filtrləyici kağızın lifləri tərəfindən tutulan bu maddə istifadə edilir:

- Süd zerdabı.
- Etil spirti;
- Formalin;
- Su
- Ammoniyak;

58 Aminturşuları ayırmak üçün adətən bu markalı xromatoqrafiya kağızından istifadə edirlər:

- “D”.
-)“A”;
- “M”;
- “B”;
- “C”;

59 Her bir amintursunun məq %-le miqdarını teyin eden bu $X = \frac{E_{sist} \cdot C_{st} \cdot A \cdot 100}{Est \cdot \alpha \cdot p}$

beraberlikdə “ E_{st} ” hərfi ilə bu göstərici işarələndirilmişdir:

- Standart aminturşu elyuatının optik sıxlığı
- Tədqiq edilən aminturşu elyuatının optik sıxlığı
- Ləkədəki standart aminturşunun miqdari
- Məhsuldan çıxarılan aminturşuları qarışığın məhlulunun ümumi həcmi
- Tədqiq edilən aminturşular qarışığın məhlulunun xromatoqram üzərinə

60 Her bir amintursunun məq %-le miqdarını teyin eden bu $X = \frac{E_{sist} \cdot C_{st} \cdot A \cdot 100}{Est \cdot \alpha \cdot p}$

beraberlikdə “ C_{st} ” hərfi ilə bu göstərici işarələndirilmişdir:

- Standart aminturşu elyuatının optik sıxlığı
- Tədqiq edilən aminturşu elyuatının optik sıxlığı
- Ləkədəki standart aminturşunun miqdari
- Məhsuldan çıxarılan aminturşuları qarışığın məhlulunun ümumi həcmi
- Tədqiq edilən aminturşular qarışığın məhlulunun xromatoqram üzərinə

61 Her bir amintursusunun məq %-le miqdarını teyin eden bu $X = \frac{E_{sist} \cdot C_{st} \cdot A \cdot 100}{Est \cdot \alpha \cdot p}$

beraberlikdə “ p ” hərfi ilə bu göstərici işarələndirilmişdir:

- Standart aminturşu elyuatının optik sıxlığı
- Tədqiq edilən aminturşu elyuatının optik sıxlığı
- Ləkədəki standart aminturşunun miqdari
- Məhsuldan çıxarılan aminturşuları qarışığın məhlulunun ümumi həcmi
- Tədqiq edilən aminturşular qarışığın məhlulunun xromatoqram üzərinə

62 Her bir amintursunun $m\%$ -le miqdarnı teyin eden bu $X = \frac{Esiim \cdot Cst \cdot A \cdot 100}{Est \cdot a \cdot p}$

beraberlikde "a" herfi ile bu gosterici isareleendirilmisdir:

- Standart aminturşu elyuatının optik sıxlığı
- Tədqiq edilən aminturşu elyuatının optik sıxlığı
- Ləkədəki standart aminturşunun miqdari
- Məhsuldan çıxarılan aminturşuları qarışıqı məhlulunun ümumi həcmi;
- Tədqiq edilən aminturşular qarışıqı məhlulunun xromatoqram üzərinə

63 Qurudulmuş xromatoqlamlar nihidrinlə emal edilərkən xromatoqram üzərində diketohidrindiledindiketohidrindaminin hansı rəngli ləkələri əmələ gəlir?

- Yaşıl rəngli
- Qırmızı rəngli
- Çəhrayı rəngli
- Yasəmən rəngli
- Qonur rəngli

64 Aminturşuları xromatoqrafiya olunarkən, kağız üzərinə köçürürlən strixlərin uzunluğu bu ölçüdə olmalıdır:

- 10-15 sm
- 2,0-2,5 sm
- 4,0 sm
- 5,0-7,0 sm
- 1,0-1,5 sm

65 Elyuatların optik sıxlığı vahidlerinde fenolların miqdarnı teyin eden $C = \frac{c \cdot B \cdot 100}{p \cdot b}$

beraberliyinde "B" herfi ile hansı gosterici isareleendirilmisdir?

- Göstərilənlərin heç biri
- Məhsulun çəki nümunəsinin miqdari
- elyuatın optik sıxlığı
- Diazosulfofenolların qələvi məhlulunun ümumi miqdari
- Ayrılmaq məqsədilə xromatoqrafiya kağızına köçürülmüş diazosulfofenolların məhlulunun miqdari

66 Kağız üzərində paylaşıdırıcı xromatoqrafiya üsulundan istifadə edərkən, su və ya etil spirti ilə ekstraksiya olunan birləşmələrdir:

- Zülallar
- Boyaq maddələri
- Göstərilənlərin heç biri
- Lipidlər
- Şəkərlər

67 Her bir amintursunun $m\%$ -le miqdarnı teyin eden bu $X = \frac{Esiim \cdot Cst \cdot A \cdot 100}{Est \cdot a \cdot p}$

beraberlikde "A" herfi ile bu gosterici isareleendirilmisdir:

- Standart aminturşu elyuatının optik sıxlığı
- Tədqiq edilən aminturşu elyuatının optik sıxlığı
- Ləkədəki standart aminturşunun miqdari
- Məhsuldan çıxarılan aminturşuları qarışıqı məhlulunun ümumi həcmi
- Tədqiq edilən aminturşular qarışıqı məhlulunun xromatoqram üzərinə

68 Kağız xromatoqrafiyası üsulu ilə təyin edərkən hər bir aminturşunun $m\%$ -lə miqdarnı bu bərabərlikdən istifadə etməklə hesablamaya olar:

Göstərilənlərin heç biri

$$A = \frac{a \cdot V \cdot B \cdot 100}{p \cdot b}$$

$$X = \frac{Cst \cdot A \cdot 100}{Est \cdot a}$$

$$C = \frac{c \cdot 100}{p \cdot b}$$

$$X = \frac{Esisin \cdot Cst \cdot A \cdot 100}{Est \cdot a \cdot p}$$

69 Adətən, M markalı xromatoqrafiya kağızından bu birləşmələri ayırmaq üçün istifadə edirlər:

- Ketonları
- Şəkərləri
- Lipidləri
- Boyaq maddələrini
- Aminturşuları

70 Fenolların $\text{mkq}\%$ vahidi ile miqdarnı teyin eden $A = \frac{a \cdot V \cdot B \cdot 100}{p \cdot b}$ beraberliyində “p” herfi ile hansı göstərici işarələndirilmişdir?

- Diazosulfofenolların qələvi məhsulunun ümumi miqdarı
- Kalibrəmə qrafikinə əsasən elyuatda təyin edilmiş fenolların konsentrasiyası;
- Elyuatın həcmi
- Elyuatın optik sıxlığı
- Məhsulun çəki nümunəsinin miqdarı

71 Fenolların $\text{mkq}\%$ vahidi ile miqdarnı teyin eden $A = \frac{a \cdot V \cdot B \cdot 100}{p \cdot b}$ beraberliyində “B” herfi ile hansı göstərici işarələndirilmişdir?

- Elyuatın həcmi
- Kalibrəmə qrafikinə əsasən elyuatda təyin edilmiş fenolların konsentrasiyası;
- Elyuatın optik sıxlığı
- Məhlulun çəki nümunəsinin miqdarı
- Diazosulfofenolların qələvi məhlulunun ümumi miqdarı

72 Fenolların $\text{mkq}\%$ vahidi ile miqdarnı teyin eden $A = \frac{a \cdot V \cdot B \cdot 100}{p \cdot b}$ beraberliyində “V” herfi ile hansı göstərici işarələndirilmişdir?

- Diazosulfofenolların qələvi məhsulunun ümumi miqdarı
- Elyuatın həcmi
- Elyuatın optik sıxlığı
- Məhsulun çəki nümunəsinin miqdarı
- Kalibrəmə qrafikinə əsasən elyuatda təyin edilmiş fenolların konsentrasiyası;

73 Fenolların $\text{mkq}\%$ vahidi ile miqdarnı teyin eden $A = \frac{a \cdot V \cdot B \cdot 100}{p \cdot b}$ beraberliyində “a” herfi ile hansı göstərici işarələndirilmişdir?

- Diazosulfofenolların qələvi məhsulunun ümumi miqdarı
- Məhsulun çəki nümunəsinin miqdarı
- Kalibrəmə qrafikinə əsasən elyuatda təyin edilmiş fenolların konsentrasiyası;

- Elyuatın həcmi
- Elyuatın optik sıxlığı

74 Fenolların $\text{mkq}\%$ vahidi ilə miqdarını təyin edən bərabərliyində p hərfi ilə hansı göstərici işarələndirilmişdir?

- Elyuatın həcmi;
- Kalibrəmə qrafikinə əsasən elyuatda təyin edilmiş fenolların konsentrasiyası;
- Diazosulfofenolların qələvi məhsulunun ümumi miqdarı.
- Məhsulun çəki nümunəsinin miqdarı;
- Elyuatın optik sıxlığı;

75 Fenolların $\text{mkq}\%$ vahidi ilə miqdarını təyin edən bərabərliyində V hərfi ilə hansı göstərici işarələndirilmişdir?

- Elyuatın həcmi;
- Elyuatın optik sıxlığı;
- Məhsulun çəki nümunəsinin miqdarı;
- Diazosulfofenolların qələvi məhsulunun ümumi miqdarı.
- Kalibrəmə qrafikinə əsasən elyuatda təyin edilmiş fenolların konsentrasiyası;

76 Fenolların boyanmış törəmələrinin xromatoqrafik ayrılması, hərəkət edən həllədicinin alçalan hərəkəti ilə aparılır ki, belə həllədici kimi su ilə doydurulmuş bu kimyəvi birləşmədən istifadə olunur:

- Metil spirti.
- Heksametilfurfurol turşusu;
- Metiletilketon;
- Metilen-xlorid;
- Sulfonil turşusu;

77 Adətən, M markalı xromatoqrafiya kağızından bu birləşmələri ayırmak üçün istifadə edirlər:

- Ketonları.
- Şəkərləri;
- Lipidləri;
- Boyaq maddələrini;
- Aminturşuları;

78 Fenolların $\text{mkq}\%$ vahidi ilə miqdarını təyin edən bərabərliyində B hərfi ilə hansı göstərici işarələndirilmişdir?

- Elyuatın optik sıxlığı.
- Kalibrəmə qrafikinə əsasən elyuatda təyin edilmiş fenolların konsentrasiyası;
- Elyuatın həcmi;
- Diazosulfofenolların qələvi məhlulunun ümumi miqdarı
- Məhlulun çəki nümunəsinin miqdarı;

79 Fenolların $\text{mkq}\%$ vahidi ilə miqdarını təyin edən bərabərliyində a hərfi ilə hansı göstərici işarələndirilmişdir?

- Elyuatın optik sıxlığı.
- Kalibrəmə qrafikinə əsasən elyuatda təyin edilmiş fenolların konsentrasiyası;
- Elyuatın həcmi;
- Elyuatın optik sıxlığı
- Məhsulun çəki nümunəsinin miqdarı;

80 Fenolların boyanmış törəmələrinin xromatoqrafik ayrılması, hərəkət edən həllədicinin alçalan hərəkəti ilə aparılır ki, belə həllədici kimi hansı birləşmə ilə doydurulmuş metiletilketon istifadə olunur?

- Metil spirti;
- Sirkə turşusu;
- Aseton.
- Sulfat turşusu;
- Su;

81 Fenolların məq% vahidi ilə miqdarını bu bərabərliklə təyin edirlər:

$$\textcircled{A} = \frac{a \cdot V \cdot B \cdot 100}{p \cdot b}$$

$$\textcircled{C} = \frac{c \cdot 100}{p \cdot b}$$

$$\textcircled{A} = \frac{a \cdot B}{p \cdot b}$$

$$\textcircled{A} = \frac{V \cdot B \cdot 100}{p}$$

$$\textcircled{C} = \frac{c \cdot B \cdot 100}{p \cdot b}$$

82 Elyuatların optik sıxlığı vahidlerinde fenolların miqdarını teyin eden $C = \frac{c \cdot B \cdot 100}{p \cdot b}$

beraberliyində "P" herfi ilə hansı göstərici işarələndirilmişdir?

- Göstərilənlərin heç biri
- Məhsulun çəki nümunəsinin miqdarı
- Elyuatın optik sıxlığı
- Diazosulfofenolların qələvi məhlulunun ümumi miqdarı
- Ayrılmaq məqsədilə xromatoqrafiya kağızına köçürülmüş diazosulfofenolların məhlulunun miqdarı

83 Elyuatların optik sıxlığı vahidlerinde fenolların miqdarını teyin eden $C = \frac{c \cdot B \cdot 100}{p \cdot b}$

beraberliyində "b" herfi ilə hansı göstərici işarələndirilmişdir?

- Diazosulfofenolların qələvi məhlulunun ümumi miqdarı
- Elyuatın optik sıxlığı
- Göstərilənlərin heç biri
- Məhsulun çəki nümunəsinin miqdarı
- Ayrılmaq məqsədilə xromatoqrafiya kağızına köçürülmüş diazosulfofenolların məhlulunun miqdarı

84 Nazik təbəqəli xromatoqrafiya üçün tətbiq edilən lövhəciklər, hansı materialdan hazırlanır?

- Göstərilənlərin heç biri.
- Ağac yonqarından alınan dikdən;
- Taxtadan;
- Dəmir təbəqəsindən;
- Şüşədən;

85 Hidrofob maddələri ayırmaq üçün hansı fazalı nazik təbəqəli paylaşıdırıcı xromatoqrafiya üsulunu tətbiq etmək olar?

- "Qarıdırılmış";
- "Yönəldilmiş";
- "Əyilmiş";
- "Düzləndirilmiş";
- "Qalaqlanmış";

86 Elyurəetmə gücünün artması ilə düzülən həllədicilər, hansı variantda düzgün göstərilmişdir?

- Göstərilənlərin heç biri.
- Aseton, su, etilasetat, metanol, etanol, xloroform, piridin, heksan, efir, heptan.
- Su, etilasetat, aseton, heksan, xloroform, etanol, heptan, xloroform, piridin, efir.
- Heksan, heptan, xloroform, efir, etilasetat, piridin, aseton, etanol, metanol, su.
- Efir, etilasetat, etanol, su, heksan, piridin, heptan, xloroform, efir, aseton, metanol.

87 Laboratoriya şəraitində tozşəkilli sellüloza adsorbentini almaq üçün kağızı 5 – 8 mm ölçülərdə xırdalayır, 60 – 700 C istilikdə, 18 – 20 saat ərzində qurudur və 1,0 litr həcmli kolbaya yerləşdirir, oraya 500 ml həcmdə 96,0 %-li etil spirti məhlulu və nə qədər qatı xlorid turşusu əlavə edirlər?

- 500,0 ml.
- 60,0 ml;
- 30 ml;
- 10,0ml;
- 120,0 ml;

88 Laboratoriya şəraitində tozşəkilli sellüloza adsorbentini almaq üçün kağızı 5 – 8 mm ölçülərdə xırdalayır, 60 – 700 C istilikdə, 18 – 20 saat ərzində qurudur və 1,0 litr həcmli kolbaya yerləşdirir, oraya hansı həcmdə 96,0 %-li etil spirti və 120 ml qatı xlorid turşusu əlavə edirlər?

- 750 ml
- 500 ml;
- 250 ml;
- 100 ml;
- 600 ml;

89 Sorbentin ayıricılıq qabiliyyətini gücləndirən, bu amildir:

- Düzgün seçilmiş mütləq nəmlik
- Düzgün seçilmiş işıqlanma dərəcəsi;
- Düzgün seçilmiş xromatoqrafiya istiliyi;
- Düzgün seçilmiş həllədici;
- Düzgün seçilmiş nisbi nəmlik;

90 Nazik təbəqəli xromatoqrafiyada, bir neçə istiqamətin əmələ gəlməsini şərtləndirən amili, belə adlandırırlar:

- Birinci effekt.
- Xarici effekt;
- Daxili effekt
- Son effekt;
- Kənar effekt;

91 IV aktivliyə malik sorbent almaq üçün I alüminium oksidinə neçə faiz su əlavə edir, qarışıığı yaxşı cilalanmış tixaca malik şüşə bankada 5 – 10 dəqiqə ərzində çalxalayır və 6 – 8 saat sakit saxlayırlar?

- 25,0 %.
- 10,0 %;
- 6,0 %;
- 3,0 %;
- 15,0 %;

92 Laboratoriya şəraitində tozşəkilli sellüloza adsorbentini almaq üçün kağızı 5 – 8 mm ölçülərdə xırdalayır, bu istilik həddində 18 – 20 saat ərzində qurudurlar:

- 70 – 800 C.
- 50 – 600 C;

- 40 – 500 C;
- 30 – 400 C;
- 60 – 700 C

93 Hidratlaşdırılmış bu sorbenti 300 – 4000 C-dək qızdırarkən, adsorbsiya olunan suyun çox hissəsi kənarlaşır:

- Alüminium oksid.
- Kizelqur;
- Sellüloza;
- Silikahel;
- Poliamidlər

94 Cılalanmış qapağı olan şüşə qabda, istifadə olunanadəksaxlanılan, bu adsorbentdir:

- Sellülozalı iondəyişdiricilər.
- Kizelqur;
- Silikahel;
- Sellüloza;
- Poliamidlər;

95 Nazik təbəqəli xromatoqrafiyada hərəkət edən fazanın sorbent təbəqəsindəki yüksəlişi, bu ölçüdən çox olmamalıdır:

- 18,0 – 19,0 sm
- 10,0 – 11,0 sm
- 8,0 – 9,0 sm
- 3,5 sm
- 15,0 – 17,0 sm

96 Nazik təbəqəli xromatoqrafiya zamanı kameradakı həllədici təbəqəsinin hündürlüyü 0,5 sm ətrafında, lövhəciyin məhlulda yerləşmə dərinliyi isə bu qədər olmalıdır:

- 30,0 mm-dən çox
- 5 – 8 sm
- 3 – 4 mm
- 1,0 – 2,0 mm
- 10,0 – 15,0 mm

97 Nazik təbəqəli xromatoqrafiya zamanı kameradakı həllədici təbəqəsinin hündürlüyü, bu ölçüdə olmalıdır:

- 25,0 sm
- 1,0 sm
- 0,5 sm
- 0,2 sm
- 15,0 sm

98 Həllədiciinin plastinka (lövhəcik) üzərinə yerdəyişmə məsafəsinə görə adsorbsiya qüvvələrinin, paylanması, ion mübadiləsinin təsiri və ya sadalanan faktorların cəm təsiri sayəsində maddələr qarışığının ayrılması, hansı xromatoqrafiya üsulu zamanı baş verir?

- Nazik təbəqəli xromatoqrafiya.
- Qaz xromatoqrafiyası;
- Maye xromatoqrafiyası;
- Kağız xromatoqrafiyası;
- Ion-mübadilə xromatoqrafiyası;

99 Gümüş nitrat hopdurulmuş bu adsorbent doymamış elə birləşmələrin ayrılması üçün tətbiq edilir ki, onlar gümüş ionları ilə π – kompleksləri yaratmağa qabildir, eyni sinifdən olan doymuş birləşmələrə nisbətən az

hərəkət edir:

- Göstərilənlərin heç biri
- Kizelqur;
- Alüminium oksid;
- Silikahel;
- Maqnezium oksid;

100 Lazımı aktivliyə malik sorbent almaq üçün I alüminium oksidinə uyğun miqdarda su əlavə edir, qarışığın yaxşı cilalanmış tixaca malik şüşə bankada 5 – 10 dəqiqə ərzində çalxalayır və hansı müddət ərzində sakit saxlayırlar?

- 24 – 36 saat.
- 6 – 8 saat;
- 4 – 5 saat
- 1 – 3 saat;
- 10 – 15 saat;

101 II aktivliyə malik sorbent almaq üçün I alüminium oksidinə neçə faiz su əlavə edir, qarışığın yaxşı cilalanmış tixaca malik şüşə bankada 5 – 10 dəqiqə ərzində çalxalayır və 6 – 8 saat sakit saxlayırlar?

- 25,0 %.
- 10,0 %;
- 6,0 %;
- 3,0 %;
- 15,0 %;

102 Eksperimentin metodik xüsusiyyətləri baxımından, bu xromatoqrafiya növü universallığı, yüksək həssaslığı, sürətliliyi və asanlığı kimi keyfiyyət göstəricilərini birləşdirən daha sadə bir xromatoqrafiya metodudur:

- Qaz xromatoqrafiyası;
- İon-mübadilə xromatoqrafiyası;
- Nazik təbəqəli xromatoqrafiya.
- Kağız xromatoqrafiyası;
- Maye xromatoqrafiyası

103 Bunlardan hansı, kolonkalı xromatoqrafiyada bərk daşıyıcı kimi istifadə olunmağa yararlı hesab olunmur:

- Göstərilənlərin heç biri
- Kizelqur
- Alüminium oksid
- Silikahel
- Sellüloza

104 Qradiyentli yuyulma metodu, maddələrin yuyulmasına belə təsir göstərir:

- Göstərilənlərin heç biri
- Heç ayrılmamağını şərtləndirir
- Zəif ayrılmamasını şərtləndirir
- Yaxşı ayrılmamasını şərtləndirir
- Zaman keçdikdən sonra zəif ayrılmamasını şərtləndirir

105 Kolonkalı xromatoqrafiya zamanı sorbentin üzərində olan həllədicinin hündürlüyü bu qədər olmalıdır:

- 15 sm-dən çox
- 3,0 - 5,0 sm
- 1,0 - 2,0 sm

- 0,5 - 0,8 sm
- 7,0 - 10,0 sm

106 Kolonkalı xromatoqrafiya zamanı axının adı sürəti kolonkaların diametrindən asılı olaraq, bu qədər təşkil edir:

- 25,0 - 50,0 ml/dəq
- 4,0 - 6,0 ml/dəq
- 0,5 – 3,0 ml/dəq
- 0,1- 0,2 ml/dəq
- 10,0 - 12,0 ml/dəq

107 İon-mübadilə xromatoqrafiyasında bu materialdan istifadə etməklə əsas xromatoqrafik ayrılmalar sulu məhlullarda və ya su – metanol kimi qarışq həllədicilərdə həyata keçirilir:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Narın taxta qırıntıları;
- Polistirol;
- Karbozol;
- Üyündülmüş xörək duzu;

108 İon dəyişdiricilərin xüsusiyyətlərin xüsusiyyətləri, onların tərkibindəki hansı birləşmələrin mövcudluğundan asılıdır?

- Neytral qrupların mövcudluğundan
- Aktiv qrupların mövcudluğundan;
- Adsorbentin mövcudluğundan;
- Həllədinin mövcudluğundan;
- Passiv qrupların mövcudluğundan;

109 Sərbəst yağ turşularının kolonkada udulmas prosesind, metilləşdirmə üçün yodlu metildən istifadə edildikdə kolonkanın yuyulması, bu maye ilə əvəzlənə bilər:

- Həqiqi heksanol.
- Həqiqi butanol;
- Həqiqi metanol;
- Həqiqi etanol;
- Həqiqi peptanol

110 Qolovkin N. A. və Perkel R. İ. tərəfindən işlənib hazırlanmış sərbəst yağ turşularının iondəyişdirici qatranda ayrılması və metilləşdirilməsi metodikası, hansı metodun modifikasiyasıdır?

- Reynold
- Samorodova;
- Xoriştin;
- Zelinski;
- Maçixin

111 Bunlardan hansı, kolonkalı xromatoqrafiyada bərk daşıyıcı kimi istifadə olunmağa yararlı hesab olunmur:

- Göstərilənlərin heç biri;
- Kizelqur;
- Alüminium oksid;
- Silikahel;
- Sellüloza;

112 Kolonkalı xromatoqrafiya zamanı kolonka tez – tez bu şəkildə olan sorbentlə doldurulur:

- Suspenziya;
- Emulsiya;
- Maye məhlul;
- Bərk maddə;
- Duru yağ;

113 Çöküntülü xromatoqrafiya üsulu, bu birləşmələrin təyini zamanı istifadə edilir:

- Ərinmiş yağda "Miristin" yağ turşusunun təyini.
- Meyvələrdə turşuların miqdarının təyini;
- Süd məhsullarında ağır metalların təyini
- Süd məhsullarında yağların təyini;
- Qanda şəkərlərin təyini;

114 Poliamid hazırlayarkən kapronəyirmə tullantıları sabunla yuyulub qurudulduqdan sonra, hər biri 15 dəqiqə olmaqla iki dəfə, 1:1 nisbətində xloroform və dixloretan qarışığında qaynadılaraq yağısızlaşdırılır. İpliyi havada qurudur və 80%-li hansı məhlulda həll edirlər?

- Benzol.
- Benzin)
- Etil spirti;
- Xloroform;
- Sirkə turşusu;

115 Poliamid tozu almaq üçün, kapronəyirmə tullantıları sabunla yuyulur, qurudulur və hər biri neçə dəfə olmaqla, 1:1 nisbətində olan xloroform və dixloretan qarışığında iki dəfə qaynatmaqla yağısızlaşdırılır?

- 30 dəqiqə.
- 15 dəqiqə;
- 10dəqiqə;
- 5 dəqiqə;
- 20 dəqiqə;

116 Anoloji sorbentlərdən istifadə edilmə və eyni qrupdan olan birləşmələri ayırmaq mümkünlüyü, kolonkalarda xromatoqrafiya üsulunu hansı xromatoqrafiya üsulu ilə sıx əlaqədar etmişdir?

- Kağız üzərində paylaşıdırıcı xromatoqrafiya;
- Hel xromatoqrafiyası;
- Nazik təbəqəli xromatoqrafiya.
- Maye xromatoqrafiyası;
- Qaz xromatoqrafiyası;

117 Elektrolit ionitlərin istifadəsinə əsaslanan xromatoqrafiya növü budur:

- Qaz xromatoqrafiyası
- Ion-mübadilə xromatoqrafiyası;
- Nazik təbəqəli xromatoqrafiya;
- Kağız üzərində paylaşıdırıcı xromatoqrafiya;
- Qaz – maye xromatoqrafiyası;

118 Poliamidlər üçün həllədicilərin elyurəetmə sırasına bu həllə dici aid edilir:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Sirkə turşusu;
- Benzin;
- Benzol;
- Etil spirti;

119 Adsorbentin xirdalanma dərəcəsi, onun hansı göstəricisini əsaslı dərəcədə təyin edir?

- Elektrik keçiriciliyini;
- Aktivliyini;
- Temperaturunu;
- Miqdarını;
- Rəngini;

120 Kolonkalı xromatoqrafiyada maddələrin ayrılmamasına əsas təsir göstərən şərt budur:

- Göstərilənlərin heç biri;
- Adsorbentin rəngi;
- Adsorbentin temperatur;
- Adsorbentin miqdarı;
- Adsorbentin tipi;

121 Eyni maddənin bir neçə porsiya məhlulla aşkarlanmasından qazmağa imkan verən, bu metoddur:

- Yuyulmama.
- Mərhələli yuyulma
- Zəif yuyulma;
- Təcili yuyulma;
- Qradiyentli yuyulma;

122 Kolonkalı xromatoqrafiya zamanı hər bir sınaq şüşəsindəki məhlulu, qarışiq komponentlərinin bu göstəricisini təyin etməklə, analizə məruz qoyurlar:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Formasını;
- Rəngini;
- Temperaturunu;
- Konsentrasiyasını;

123 Kolonkalı xromatoqrafiya üsulunu həyata keçirmək üçün tətbiq edilən şüşə kolonkanın yuxarı hissəsindəki cilalanmış, ensiz sahəsinə, bu detal birləşdirilir:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Rotasiyalı buxarlandırıcı;
- Damcıtökən qıf;
- Bunzen kolbası;
- Ayırıcı kran;

124 Kolonkalı xromatoqrafik ayrılma üçün bu şərt vacib sayılır:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Tədqiq olunan qarışığın kolonkaya, aşkarlayıcı kimi tətbiq edilən mayedən əvvəl verilməsi;
- Həm tədqiq olunan qarışığın, həm də aşkarlayıcı kimi tətbiq edilən mayenin bərabər verilməsi;
- Tədqiq edilən materialın soyuq halda verilməsi;
- Tədqiq olunan qarışığın kolonkaya, aşkarlayıcı kimi tətbiq edilən mayedən sonra verilməsi;

125 Kolonkalı xromatoqrafiyada tətbiq olunan kolonkanın diametri bir neçə metrdən, bu həddədək olur:

- 5,0 – 15,0 santimetrdək.
- 30,0 – 35,0 millimetrdək;
- 20,0 – 25,0 millimetrdək;
- 10,0 – 15,0 millimetrdək;
- 4,0 – 4,5 santimetrdək;

126 Maddələrin xromatik ayrılması həyata keçirilən kolonka adətən bu materialdan hazırlanır:

- Mis;

- Şüşə;
- Yonulmuş daş;
- Taxta;
- Dəmir;

127 Qradiyentli yuyulma metodu, maddələrin yuyulmasına belə təsir göstərir:

- Göstərilənlərin heç biri;
- Heç ayrılmamağını şərtləndirir;
- Zəif ayrılmasını şərtləndirir;
- Yaxşı ayrılmasını şərtləndirir;
- Zaman keçdikdən sonra zəif ayrılmasını şərtləndirir;

128 Kolonkalı xromatoqrafiya zamanı sorbentin üzərində olan həllədicinin hündürlüyü bu qədər olmalıdır:

- 15 sm-dən çox;
- 3,0 - 5,0 sm;
- 1,0 - 2,0 sm;
- 0,5 - 0,8 sm;
- 7,0 - 10,0 sm;

129 Kolonkalı xromatoqrafiya zamanı sınağın davam etdiyi bütün dövr ərzində axın sürətinin qiymətinə nəzarəti bu cihazın köməyi ilə həyata keçirirlər:

- Kalorimetri;
- Reometri;
- Refraktometri;
- pH – metri;
- Psixometri;

130 Kolonkalı xromatoqrafiya zamanı axının adı sürəti kolonkaların diametrindən asılı olaraq, bu qədər təşkil edir:

- 25,0 - 50,0 ml/dəq
- 4,0 - 6,0 ml/dəq;
- 0,5 – 3,0 ml/dəq;
- 0,1- 0,2 ml/dəq;
- 10,0 - 12,0 ml/dəq;

131 Kolonkalı xromatoqrafiya zamanı adətən ion mübadilə xromatoqrafiyası bu şəraitdə yerinə yetirilir:

- Göstərilənlərin heç biri
- Normal atmosfer tezyiqində;
- Təzyiq altında
- Vakuumda;
- Yüksek temperaturda;

132 Kolonkalı xromatoqrafiya zamanı adətən hel-xromatoqrafiya bu şəraitdə yerinə yetirilir:

- Göstərilənlərin heç biri;
- Normal atmosfer təzyiqində;
- Təzyiq altında;
- Vakuumda;
- Yüksek temperaturda;

133 Yağ turşularının ion-mübadilə kolonkasında metilləşdirilməsi prosesi, neçə üsulla həyata keçirilir?

- 5
- 6

- 4
- 2
- 3

134 Maye xromatoqrafiyasında bu adsorbent növündən istifadə edilmir:

- Diatimit;
- Sellüloza;
- Silikahel;
- Aliminium oksid
- Aktivləşdirilmiş kömür.

135 Bunlardan hansı, kolonkalı xromatoqrafiyada bərk daşıyıcı kimi istifadə olunmağa yararlı hesab olunur?

- Kalsium xlорid.
- Kalium hidroksid;
- Qırmızı qan duzu;
- Sellüloza;
- Mis kuporusu;

136 Hərəkətsiz və hərəkətli fazalarıgeniş şəkildə dəyişməyə imkan verən xromatoqrafiya üsulu budur:

- Hel xromatoqrafiyası.
- Kolonkalı xromatoqrafiya;
- Qaz xromatoqrafiyası;
- Maye xromatoqrafiyası
- Nazik təbəqəli xromatoqrafiya;

137 Kolonkada xromatoqrafik ayrılma üçün vacib hesab edilən şərtin ödənilməsi, bu adda qabın istifadə olunmasını şərtləndirir:

- Şarlotta;
- Yevpatoriya;
- Göstərilənlərin heç biri.
- Vinhaust;
- Mariotta;

138 Kolonkalı xromatoqrafiya zamanı kolonka burada yerləşdirilir:

- Göstərilənlərdən heç biri.
- Xüsusi dəri köynəyin daxilində;
- Termostatlaşdırılmış şüşə köynəyin daxilində;
- Vakuumlaşdırılmış polad köynəyin daxilində;
- Taxtadan hazırlanmış qutunun daxilində

139 Kolonkalı xromatoqrafiya zamanı adətən təzyiq altında, bu xromatoqrafiya növü həyata keçirilir:

- Maye xromatoqrafiyası
- Kağız üzərində paylaşıdırıcı xromatoqrafiya;
- Nazik təbəqəli xromatoqrafiya;
- Hel xromatoqrafiyası;
- İon mübadilə xromatoqrafiyası;

140 Son zamanlar hansı tipli tənzimlənən məsaməli səthə malik, xüsusilə dəyərli yeni materiallar işlənib hazırlanmışdır?

- Neylon tipli;
- Zipaks və karosil tipli;
- Göstərilənlərin heç biri;

- Xloramin və izoamil tipli
- Daş kömür tipli;

141 Bu ayrılam üsullarından biri kolonkalarda qarışıkların ayrılması üsullarına aid edilir:

- Qaz-maye xromatoqrafiyası
- Hel-filtrəmə xromatoqrafiyası
- Kağız üzərində paylaşırcı xromatoqrafiya;
- Nazik təbəqəli xromatoqrafiya
- Qaz xromatoqrafiyası;

142 İon-mübadilə xromatoqrafiyasında, ionlardan çıkışları olan ionların miqdarı, məhluldan udulan ionların:

- Miqdardan az olur;
- Miqdardan çox olur;
- Göstərilənlərin heç biri.
- Miqdarına bərabər olur;
- Miqdari ilə uzlaşdırır;

143 Maddələrin, müsbət və ya mənfi yüksələnmiş ion əmələ gətirməklə məhlulda dissosiyasiya edə bilən molekulların sadə və daha effektiv ayrılma üsulu, belə adlanır:

- İon-mübadilə xromatoqrafiyası.
- Kağız üzərində paylaşırcı xromatoqrafiya;
- Maye xromatoqrafiyası;
- Qaz – maye xromatoqrafiyası;
- Kolonkali xromatoqrafiya;

144 Qida məhsullarını analiz edərkən müxtəlif maddələri ayırmak və təmizləmək üçün, adətən bu əsaslı iondəyişdiricilərdən istifadə edilir:

- Üzvi turşu əsası;
- Zülal əsası;
- Aminturşu əsası;
- Yağ əsası;
- Karbohidrat əsası;

145 Poliamid hazırlayarkən kapronəyirmə tullantıları sabunla yuyulub qurudulduğdan sonra, hər biri 15 dəqiqə olmaqla iki dəfə, 1:1 nisbətində xloroform və dixloretan qarışığında qaynadılaraq yağısızlaşdırılır. İpliyi havada qurudur və neçə faizli sirkə turşusu məhlulunda həll edirlər?

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

146 Poliamid hazırlayarkən kapronəyirmə tullantıları sabunla yuyulub qurudulduğdan sonra, hər biri 15 dəqiqə olmaqla iki dəfə, bu mayelər qarışığında qaynadılaraq yağısızlaşdırılır:

- Benzin və benzol.
- Xloroform və dixloretan;
- Su və sirkə turşusu;
- Etil spirti və ammonyak;
- Sirkə turşusu və metil spirti;

147 Poliamid tozunu laboratoriya şəraitində, bu məhsulun istehsal sahəsi tullantılarından almaq olar:

- Kapronəyirmə;

- Şəkər istehsalı;
- Polistirol istehsalı.
- Kəsmik istehsalı;
- Təbii dəri istehsalı;

148 Bu ayrılam üsullarından biri kolonkalarda qarışqların ayrılması üsullarına aid edilir:

- Kağız üzərində paylaşıdırıcı xromatoqrafiya
- Hel-filtrləmə xromatoqrafiyası
- Qaz-maye xromatoqrafiyası
- Qaz xromatoqrafiyası
- Nazik təbəqəli xromatoqrafiya

149 Kolonkada maddələrin tutulma vaxtının azaldılmasına, bu dəyişkənlik hesabına müvəffəq olunur:

- Göstərilənlərin heç biri
- Temperaturun azaldılması
- Təzyiqin azaldılması
- Temperaturun artırılması
- Təzyiqin artırılması

150 Kolonkalı xromatoqrafiya zamanı sınağın davam etdiyi bütün dövr ərzində axın sürətinin qiymətinə nəzarəti bu cihazın köməyi ilə həyata keçirirlər:

- Refraktometr
- pH – metr
- Kalorimetr
- Psixrometr
- Reometr

151 Kolonkalı xromatoqrafiya zamanı adətən ion mübadilə xromatoqrafiyası bu şəraitdə yerinə yetirilir:

- Yüksək temperaturda
- Təyiq altında
- Vakuumda
- Normal atmosfer tezyiqində
- Göstərilənlərin heç biri

152 Kolonkalı xromatoqrafiya zamanı adətən hel-xromatoqrafiya bu şəraitdə yerinə yetirilir:

- Təzyiq altında
- Vakuumda
- Göstərilənlərin heç biri
- Yüksək temperaturda
- Normal atmosfer təzyiqində

153 Maddələrin xromatik ayrılması həyata keçirilən kolonka adətən bu materialdan hazırlanır:

- Mis
- Taxta
- Yonulmuş daş
- Şüşə
- Dəmir

154 Süd məhsullarının tərkibində ağır metalların duzlarının təyin olunmasında, bu mütoddan istifadə olunur:

- Maye xromatoqrafiyası.
- Kağız xromatoqrafiyası;
- Qaz xromatoqrafiyası;

- Kolonkalı xromatoqrafiya
- Çöküntülü xromatoqrafiya;

155 Kolonkalı analiz zamanı temperaturun artırılması hesabına, bu göstəricini əldə etməyə müvəffəq olunur:

- Kolonkada maddələrin tutulma vaxtının artırılması;
- Kolonkada maddələrin tutulma vaxtının azaldılması;
- Nəticələrin qeyri – dəqiq olması;
- Göstərilənlərin heç biri.
- Təyinətmənin dəqiqləşdirilməsi;

156 Kolonkalı xromatoqrafiyada istifadə olunan mineral daşıyıcılarla bir sırada, hansı sintetik üzvi materiallardan istifadə edilir?

- Polistirol;
- Polinukleotidlər;
- Polisellüloza;
- Göstərilənlərin heç biri.
- Poloiakrilonitril, poliamidlər;

157 Analiz prosesində, hərəkətdə olan fazanın fasılısız polyarlığının və ya ion gücünün artırılması metodu belə adlanır:

- Göstərilənlərin heç biri;
- Qarışq yuyulma
- Təmiz yuyulma;
- Sürətli yuyulma;
- Qradiyentli yuyulma;

158 Bu ayrılma üsullarından biri, kolonkalarda qarışıqların ayrılması üsullarına aid edilmir:

- Qaz xromatoqrafiyası;
- İon-mübadılə xromatoqrafiyası;
- Adsorbsiyalı (BMX);
- Paylaşdırıcı (MMX)
- Həl-filtrləmə xromatoqrafiyası;

159 İon-mübadılə xromatoqrafiyasında daha tez-tez bu birləşmələr istifadə edilir:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Universal kationitlər;
- Stirolun və divinilbenzolun sopolimerləri;
- Silikahel və sellüloza;
- AN – 31 markalı anionit;

160 İon-mübadılə xromatoqrafiyasında hərəkətsiz fazalar kimi, hansı maddələrdən istifadə olunması perspektivli sayılır?

- Göstərilənlərin heç biri.
- KU – 1 markalı kationit;
- Silikahel;
- Toz şəklində qarışq sellüloza;
- AN – 31 markalı anionit;

161 Maddələrin miqdarda təyinatından əvvəl onların ayrılması və çıxarılması metodu kimi geniş istifadə olunan bu xromatoqrafiya üsuludur:

- İon-mübadılə xromatoqrafiyası.
- Qaz – maye xromatoqrafiyası;

- Maye xromatoqrafiyası;
- Kağız üzərində paylaşıdırıcı xromatoqrafiya;
- Kolonkalı xromatoqrafiya;

162 Kolonkalı xromatoqrafiya zamanı reometrlər və rotametrlərin köməyindən, bu məqsədlə istifadə edirlər:

- Göstərilənlərin heç biri
- Sınağın davam etdiyi bütün dövr ərzində tədqiq edilən maddənin rəng çalarına nəzarət etmək;
- Sınağın davam etdiyi bütün dövr ərzində tədqiq edilən maddənin təzyiqinə nəzarət etmək;
- Sınağın davam etdiyi bütün dövr ərzində tədqiq edilən maddənin rəng çalarına nəzarət etmək;
- Sınağın davam etdiyi bütün dövr ərzində axın sürətinin qiymətinə nəzarət etmək;

163 İon mübadilə xromatoqrafiyasında adi adsorbsiya əvəzinə, bu bu adsorbsiya baş verir:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Sorbentin adsorbsiyası;
- Hərəkətsiz fazanın adsorbsiyası;
- Həllədicinin adsorbsiyası;
- İonların adsorbsiyası

164 Sadə fiziki udulma (sorbsiya) zamanı əlçatmaz olan bütün kimyəvi reaksiyaları tətbiq etməyə imkan verən xromatoqrafiya növü budur:

- İon-mübadilə xromatoqrafiyası.
- Qaz – maye xromatoqrafiyası;
- Nazik təbəqəli xromatoqrafiya;
- Kağız üzərində paylaşıdırıcı xromatoqrafiya;
- Kolonkalı xromatoqrafiya;

165 Sərbəst yağ turşularının kolonkada udulması prosesində, metilləşdirmə üçün xlorid turşusundan istifadə edilməsi məcburi olan halda, kolonka bu maye ilə yuyulur:

- Həqiqi heksanol.
- Həqiqi butanol;
- Həqiqi metanol;
- Həqiqi etanol;
- Həqiqi peptanol

166 İon-mübadilə xromatoqrafiyası ilə aminturşuların təyini zamanı, hər bir aminturşusunun miqdarını mütləq vahidlərlə hesablamaq məqsədi ilə, bu aminturşusuna görə kalibrəyici qrafik qurulur:

- Leysin.
- Tryptofan;
- Fenilalanin;
- Lizin;
- Alanin;

167 Adsorbsion kolonkalı xromatoqrafiyada hərəkətsiz faza belə olur:

- Bərk.
- Duman formasında;
- Suspenziyaşəkilli;
- Həlməşikvari;
- Xəmir konsistensiyalı;

168 Adsorbentin aktivliyini əsaslı dərəcədə təyin edən bu göstəricidir:

- Göstərilənlərin heç biri
- Adsorbentin temperaturu;

- Adsorbentin rəngi;
- Adsorbentin miqdarı;
- Adsorbentin xırdalanma dərəcəsi;

169 Bu həllədici poliamidləri həll edə bilən həllədicerlər siyahısında yoxdur:

- Formamid.
- Sirkə turşusu
- Etil spirti;
- Su;
- Duru NaOH məhlulu;

170 Kapron istehsalı tullantılarını yağısızlaşdırmaq məqsədi ilə, 1:1 nisbətində xloroform və dixloretan qarışığında, bu əməliyyata məruz qoyurlar:

- Sakit saxlayırlar.
- İsidirlər;
- Dondururlar;
- Soyudurlar;
- Qaynadırlar

171 İon-mübadilə materialları hansı xromatoqrafiyada istifadə edilən hərəkətsiz fazaların vacib sinfi kimi təsəvvür yaradır?

- İon-mübadilə xromatoqrafiyası.
- Qaz – maye xromatoqrafiyası;
- Maye xromatoqrafiyası;
- Kağız üzərində paylaşıdırıcı xromatoqrafiya;
- Kolonkalı xromatoqrafiya;

172 Son zamanlar hansı tipli tənzimlənən məsaməli səthə malik, xüsusilə dəyərli yeni materiallar işlənib hazırlanmışdır?

- Zipaks və karosil tipli
- Neylon tipli
- Daş kömür tipli
- Xloramin və izoamil tipli
- Göstərilənlərin heç biri

173 Bu ayrılma üsullarından biri, kolonkalarda qarışıqların ayrılması üsullarına aid edilmir:

- Qaz xromatoqrafiyası
- Hel-filtrləmə xromatoqrafiyası
- İon-mübadilə xromatoqrafiyası
- Adsorbsiyalı (BMX)
- Paylaşıdırıcı (MMX)

174 Analiz prosesində, hərəkətdə olan fazanın fasılısız polyarlığının və ya ion gücünün artırılması metodu belə adlanır:

- Qradiyentli yuyulma
- Sürətli yuyulma
- Təmiz yuyulma
- Qarışq yuyulma
- Göstərilənlərin heç biri

175 Kolonkalı xromatoqrafiya zamanı kolonka tez – tez bu şəkildə olan sorbentlə doldurulur:

- Duru yağ

- Bərk maddə
- Maye məhlul
- Emulsiya
- Suspenziya

176 Poliamid hazırlayarkən kapronəyirmə tullantıları sabunla yuyulub qurudulduqdan sonra, hər biri 15 dəqiqə olmaqla iki dəfə, hansı nisbətdə xloroform və dixloretan qarışığında qaynadılaraq yağısızlaşdırılır?

- 1:1.
- 10:6;
- 1:2;
- 1:10;
- 10:1;

177 Kolonkalı xromatoqrafiyada maddələrin yaxşı ayrılmasını, bu metod şərtləndirir:

- Qradiyentli yuyulma
- Yuyulmama
- Zəif yuyulma;
- Təcili yuyulma;
- Mərhələli yuylma;

178 Kolonkalarda paylaşıdırıcı xromatoqrafiyada sellüloza tərəfindən udulan hərəkətsiz faza budur:

- Metanol;
- Su;
- Dietil efiri;
- Etil spirti.
- Sirkə turşusu;

179 Sərbəst yağı turşularının ion-dəyişdirici qatranda ayrılması və metilləşdirilməsi metodikası, hansı alimlər tərəfindən işlənib hazırlanmışdır?

- Samorodova O. V. və Bianki N. N.;
- Neçayev A. P. və Jukovski D. İ.;
- Göstərilənlərin heç biri.
- Qolovkin N. A. və Perkel R. L.;
- Lomonosov M. V. və Mendeleyev D. İ.;

180 Kolonkalı xromatoqrafiyada tətbiq olunan kolonkanın hündürlüyü bir neçə santimetrdən, bu həddədək olur:

- 5,0 – 20,0 metrədək.
- 0,5 – 1,0 metrədək;
- 1,0 – 2,0 metrədək;
- 2,0 – 3,0 metrədək;
-) 3,0 – 5,0 metrədək;

181 Kolonkalı xromatoqrafiyada suspenziyanın kolonkaya vurulması zamanı, filtrin köməyi ilə tutulub saxlanılan, bu maddədir:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Çöküntü;
- Adsorbent;
- Bulantı
- Toz;

182 Kolonkalı xromatoqrafiya zamanı adətən vakuum altında, bu xromatoqrafiya növü həyata keçirilir:

- Nazik təbəqəli xromatoqrafiya;
- Kağız üzərində paylaşdırıcı xromatoqrafiya;
- Hel xromatoqrafiyası;
- İon mübadilə xromatoqrafiyası;
- Maye xromatoqrafiyası.

183 Buğda və çovdar unları qurudulan zaman fluoressensiya parlaq – göy rəngdən bu rəngdək dəyişir:

- Sarı.
- Çəhrayı;
- Qonur;
- Qırmızı;
- Qara;

184 Politsiklik aromatik karbohidrogenlərin fluoressensiyalanan fraksiyalarını əvvəlcə petroleyn efiri ilə, sonra isə bu birləşməni əlavə etməklə elyurə edirlər:

- Duz məhlulu.
- Benzol;
- Sirkə turşusu;
- Benzin;
- Spirit;

185 Benz(a)preni keyfiyyətcə analiz etmək üçün, uyğun olaraq 1,0 ml və 2,0 ml həcmindən ibarət olan bu maddələr qarışığından istifadə edilir:

- Butil spiriti və ammonyak.
- Distillə suyu və benzaldehid;
- Etil spiriti və propilen;
- Benzol ekstraktı və n-oktan
- Sirkə turşusu və distillə suyu;

186 Lüminessentli analiz zamanı ətin təzəliyi qiymətləndirilərkən, məhsulun xirdalanmış çəki nümunəsi, hansı nisbətdə su ilə qarışdırılaraq ekstrakt hazırlanır?

- 1:50
- 1:10
- 1:5
- 1:1
- 1:25

187 Lüminessensiyalı analizdə işıq mənbəyi qismində bu növ lampalardan istifadə, daha geniş yayılmışdır:

- Göstərilənlərin heç biri
- Civəli lampa
- Volframlı lampa
- Adi lampa
- Vakuum lampa

188 Lüminessensiyanın energetik çıxışı (Ben) həyəcanlandırıcı işığın dalğa uzunluğuna mütənasib olaraq çoxalır, sonra bəzi spektr intervalında sabit qalır, udulma və lüminessensiya spektrlerinin basılma oblastında isə tez enib düşməyə başlayır fikri kim tərəfindən müəyyən edilmişdir?

- Okuliç
- Vavilov
- Ber
- Bektaşı
- Dalton

189 Fol turşusu qrupundan olan vitaminlər oksidləşən zaman 470 nm dalğa uzunluğunda maksimumla, bu rəngdə fluoressensiyaya malik törəmələr əmələ gətirir:

- Göy;
- Qara;
- Sarı;
- Qırmızı;
- Yaşıl;

190 Qida məhsullarında benz(a)prenin təyini zamanı, lipidlərin sabunlaşması üçün KOH qələvisi əlavə edildikdən sonra, məhlula bu əməliyyatı tətbiq edirlər:

- 1,5 – 2,0 saat ərzində çalxalayırlar;
- Üzərinə etil spirti əlavə edirlər;
- Üzərinə kalium permanqanat məhlulu əlavə edirlər
- 00 C-dək soyudurlar;
- 1,5 – 2,0 saat ərzində qaynadırlar;

191 Bu pestisidlərdən biri ilkin lüminessensiyaya malik deyil:

- Heptaxlor.
- İndolinsirkə turşusu;
- Varfalin;
- Metoksixlor;
- Naftilasetat;

192 Bütün qara şüşələr , bu dalğa uzunluğundan başlayaraq, uzundalğalı şüalanma buraxır:

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

193 Tamamilə köhnə olan ətdən alınan ekstraktlar, bu rəngdə işıqlanmaya malik olur:

- Naringi rəngli.
- Süd rəngli;
- Krem rəngli;
- Çernil rəngli
- Şokalad rəngli;

194 Miqdarca lüminessensiyalı analiz üsulu məhlulda lüminessensiya intensivliyinə əsasən tədqiq olunan maddənin hansı göstəricisini təyin etməyə imkan verir?

- Elektromaqnit xassələrini
- Konsentrasiyasını;
- Xüsusi çəkisini;
- Sıxlığını;
- Elektrik keçiriciliyini;

195 Qida məhsullarının tərkibində B2 vitamini neçə formada təzahür edir?

- 5
- 6
- 4
- 2
- 3

196 Lüminessentli analiz zamanı ətin təzəliyi qiymətləndirilərkən, məhsulun xirdalanmış çəki nümunəsi, hansı nisbətdə su ilə qarışdırılaraq ekstrakt hazırlanır?

- 1:25;
- 1:50.
- 1:1;
- 1:5;
- 1:10;

197 Aktiv turşuluğun (pH) turşuluq və ya qələviliyə doğru dəyişməsi ilə, fluoressensiyanın bu hali baş verir:

- Saralmas
- Sönməsi;
- Partlaması;
- Yanması;
- Göyərməsi;

198 Həyəcanlandırıcı işığı yox etdikdən sonra maddənin davam edən xüsusi işıqlandırılması belə adlanır:

- Ekstrasensiya;
- Fosforessensiya;
- Göstərilənlərin heç biri;
- Neonesensiya;
- Fluoressensiya;

199 Məhlulda kənar qatışıqların mövcudluğu ilə baş verən hal hansıdır?

- Lüminessensiyanın partlaması;
- Lüminessensiyanın alışması;
- Lüminessensiyanın yanması;
- Lüminessensiyanın sönməsi;
- Lüminessensiyanın güclənməsi;

200 Lüminessensiya həyəcanlanması enerjisinin əmələgəlmə tamlığı belə adlanır:

- Preparativ çıxış;
- Çıxış enerjisi;
- Giriş enerjisi;
- Stabil enerji;
- Energetik çıxış;

201 Maddədə həyəcanlanması vəziyyətindən normal vəziyyətə qayıdarkən elektronların keçməsi nəticəsində əmələ gələn atomların, ionların, molekulların və bu maddələrin daha mürəkkəb hissəciklərinin işıqlanması belə adlandırılır:

- Lüminessensiya;
- Fotoeffekt;
- Ekstraksiya;
- Difraksiya;
- İnterferensiya;

202 Lüminessensiya həyəcanlanması enerjisinin əmələgəlmə tamlığı zamanı şüalanan enerji udulan enerji ilə müqayisədə hansı faiz göstəricisinə çata bilər?

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

203 250-dən 400 nm-dək spektr oblastı ayıran hansı markalı işıq filtridir?

- Göstərilənlərin heç biri;
- UFS - 1;
- UFS - 2;
- UFS - 3;
- UFS - 4;

204 Şpolski effektindən istifadə edərək spektral üsulla bu analizi həyata keçirirlər:

- Üzvi turşuların miqdari analizi.
- Benz(a)prenin vəsfī analizi;
- Aminturşuların miqdar analizi;
- Şəkərlərin ümumi miqdarının analizi;
- Boyaq maddələrinin vəsfī analizi;

205 Sərbəst riboflavinin və onun mononukleotidinin neytral su və ya spirt məhlulları, bu rəngdə fluoressensiya edilir:

- Bozumtul – qara;
- Sarımtıl – yaşıl;
- Yaşılımtıl – göy.
- Gøyümtül – yaşıl;
- Çəhrayımtıl – qırmızı;

206 Təzə mal ətindən alınan ekstraktlar, bu rəngdə lüminessensiya ilə xarakterizə olunur:

- Bozumtul – yaşıl.
- Sarımtıl – yaşıl;
- Gøyümtül – qara;
- Yaşılımtıl – sarı;
- Qırmızımtıl – çəhrayı;

207 270 nm-dən 330 nm-dək spektr oblastı ayıran hansı markalı işıq filtridir?

- Göstərilənlərin heç biri
- UFS-4
- UFS-1
- UFS-2
- UFS-3

208 250-dən 400 nm-dək spektr oblastı ayıran hansı markalı işıq filtridir?

- UFS - 2
- UFS - 1
- Göstərilənlərin heç biri
- UFS - 4
- UFS - 3

209 Temperaturun azalması lüminessensiya intensivliyinin bu göstəricisinə səbəb olur:

- Dəyişməməyinə
- Böyüməsinə
- Sabit qalmasına
- Göstərilənlərin heç biri
- Kiçilməsinə

210 Lüminessensiya həyəcanlanma enerjisinin əmələgəlmə tamlığı zamanı şüalanan enerji udulan enerji ilə müqayisədə hansı faiz göstəricisinə çata bilər?

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

211 Çovdar mahmızı xəstəliyi mövcud olan un, hansı rəngdə işıqlanma qazanır?

- Tünd qəhvəyi.
- Tünd sarı;
- Qırmızımtıl – qəhvəyi;
- Bənövşəyi – sayrısan;
- Badımcانı;

212 340 nm-dən 390 nm-dək keçirmə oblastı ilə xarakterizə olunan, bu markalı işıq filtridir:

- Göstərilənlərin heç biri;
- UFS - 3;
- UFS - 2;
- UFS - 1;
- UFS - 4;

213 Qida məhsullarında vitaminləri təyin etmək və yaqlarda oksidləşmə proseslərini tədqiq etmək üçün, adətən bu aparatdan istifadə olunur:

- Bunzen kolbası.
- EF – 3 markalı fluorometr;
- Kamovski nasosu;
- Assman psixrometri;
- Sokslet aparati;

214 Tərəvəzlərdə və dənli bitkilərdə, əsas etibarı ilə onların tərkibinə torpaqdan keçən neçə politsiklik aromatik karbohidrogen aşkar olunmuşdur?

- 13 – dək.
- 7 – dək;
- 5 – dək
- 3- dək;
- 11 – dək;

215 Benz(a)prenin vəsfini analizini E. V. Şpolski effektindən istifadə edərək, spektral üsulla həyata keçirirlər. Mənfi 1960 C temperaturda, normal parafin sırası karbohidrogenlərdə həll olmuş politsiklik aromatik karbohidrogenlərin ayrı-ayrı fraksiyalarının lüminessensiya spektrləri alınır. Belə spektrlər necə adlanır?

- Anormal spektrlər.
- Qeyri – xətti spektrlər;
- Düz spektrlər;
- Xətti spektrlər;
- Qeyri – düz spektrlər;

216 Buğda və çovdar unları qurudulan zaman fluoressensiya parlaq – göy rəngdən bu rəngdək dəyişir:

- Sarı
- Çəhrayı
- Qonur
- Qırmızı
- Qara

217 Çovdar mahmızı xəstəliyi mövcud olan un, hansı rəngdə işıqlanma qazanır?

- Tünd qəhvəyi
- Tünd sarı
- Qırmızımtıl – qəhvəyi
- Bənövşəyi – sayrısan
- Badımcanı

218 Bütün qara şüşələr , bu dalğa uzunluğundan başlayaraq, uzundalğalı şüalanma buraxır:

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

219 Təzə - tər meyvələr və tərəvəzlərin hansı göstəricisi, onların digər üsullarla müəyyənləşdirilə bilməyən korlanmasının başlanmasından olduqca ilkin mərhələsində aşkar etməyə imkan verir?

- Flöressensiya rənginin dəyişməsi
- Ölçülərinin böyüməsi
- Ölçülərinin kiçilməsi
- Saralması
- Flöressensiya rənginin dəyişməz qalması

220 340 nm-dən 390 nm-dək keçirmə oblastı ilə xarakterizə olunan, bu markalı işıq filtridir:

- Göstərilənlərin heç biri
- UFS - 3
- UFS - 2
- UFS - 1
- UFS - 4

221 ət korlandıqda, sulu ekstraktların lüminessensiya intensivliyi:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Dəyişməz qalır;
- Azalır;
- Artır;
- Əvvəlcə azalır, sonra sabit qalır

222 Qida məhsullarında benz(a)prenin təyini zamanı sabunlaşmayan maddələri, bu birləşmə ilə ekstraksiya edirlər:

- Sirkə turşusu.
- Natrium qələvisi;
- Etil efiri;
- Etil spirti;
- Benzin;

223 Riboflavin dinukleotidin lüminessensiya intensivliyi sərbəst vitamin və ya onun mononukleotidi ilə müqayisədə neçə dəfə zəifdir?

- 50 – 100 dəfə.
- 12 – 15 dəfə;
- 6 – 10 dəfə;
- 3 – 5 dəfə;
- 20 – 30 dəfə;

224 Balığın təzəliyinin lüminessensiyalı analizinin, bu dalğa uzunluğu oblastında həyəcanlanma zamanı yerinə yetirilməsi məsləhət görülür:

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

225 Məhlulda kənar qatışıqların mövcudluğu ilə baş verən hal hansıdır?

- Lüminessensiyanın yanması
- Lüminessensiyanın alışması
- Lüminessensiyanın partlaması
- Lüminessensiyanın güclənməsi
- Lüminessensiyanın sönməsi

226 Çovdar mahmızı hissəcikləri (toxumda göbələk xəstəliyi) bu rəngdə fluoressensiya əks etdirir:

- Qara
- Boz
- Qırmızı
- Sarı
- Tünd çəhrayı

227 Lüminessensiya intensivliyi, lüminessensiyalaşan maddənin konsentrasiyasına o hallarda mütənasib olur ki, onun məhluldakı miqdarı bu həddən çox olmasın:

- $5 \cdot 10^6$ q/ml
- $4 \cdot 10^5$ q/ml
- $6 \cdot 10^{-8}$ q/ml
- $10^{-10} \cdot 10^{-12}$ q/ml
- $15 \cdot 10^{-20}$ q/ml

228 Riboflavinin zülalla möhkəm birləşməsini parçalamaq üçün, məhsulun əvvəlcədən hazırlanmış çəki nümunəsini:

- Isitmək lazımdır;
- Soyutmaq lazımdır;
- Ferment və ya turşu hidrolizinə məruz qoymaq lazımdır
- Boyamaq lazımdır;
- Qarışdırmaq lazımdır;

229 Politsiklik aromatik karbohidrogenlərin fluoressensiyalanan fraksiyalarını əvvəlcə bu maddə ilə, sonra isə benzol əlavə etməklə elyurə edirlər

- Sirkə turşusu;
- Etil spirti;
- Petroleyn efiri.
- Göydağ məhlulu;
- Natrium qələvisi;

230 Benz(a)preni keyfiyyətcə analiz etmək üçün bu miqdarda benzol ekstraktından və n-oktan'dan ibarət olan qarışıqdan istifadə edilir

- 1,0 ml benzol və 2,0 ml n-oktan
- 2,0 ml benzol və 1,0 ml n-oktan;
- 10,0 ml benzol və 20,0 ml n-oktan;
- 3,0 ml benzol və 5,0 ml n-oktan
- 0,5 ml benzol və 1,5 ml n-oktan;

231 Bu pestisidlərdən biri ilkin lüminessensiyaya malikdir:

- Xlordan.
- Metoksixlor;
- Naftilasetat;
- Aldrin;
- Heptaxlor;

232 Qida məhsullarının tərkibində mövcud olan benz(a)prenin təyin olunması metodikası, bu alim tərəfindən işlənib hazırlanmışdır:

- Mendeleyev D. İ. .
- Konev S. V.;
- Kozunin İ. İ.;
- Dikun P. P.;
- Lomonosov M. V.;

233 B2 vitamininin lüminessent üsulu ilə təyini zamanı, fluorometrin yenidən işə yararlılığını yoxlamaq üçün, bu standart məhluldan istifadə olunur:

- Standart xinin disulfid məhlulundan;
- Standart 0,1 n. natrium-hidroksid məhlulundan
- Standart göydaş məhlulundan.
- Standart etil spirti məhlulundan;
- 0,9 %-li standart fizioloji məhluldan;

234 $\tau = \frac{F}{F_0}$ beraberliyi, bu göstəricini xarakterize edir:

- Plastiklik
- Elastiklik
- Özлülük
- Gərginlik
- Möhkəmlik

235 Son gərginlik hədlərində cisimlərin deformasiyasını xarakterizə edən, bu göstəricidir:

- Plastik özлülük
- Effektiv özлülük
- Qalıq deformasiyası
- Elastiki deformasiya
- Nisbi deformasiya

236 Axın gərginliyinin axın surətinə olan nisbəti kimi başa düşülən, bu göstəricidir:

- Plastik özлülük
- Qalıq deformasiyası
- Elastiki deformasiya
- Effektiv özлülük
- Nisbi deformasiya

237 Maddələrin müxtəlif vəziyyətlərini təyin edən ən vacib kəmiyyət, onların özlülüyüdür ki, buda başqa sözlə belə adlanır:

- Axıclılığa müqavimət həddi
- Axıclılıq həddi
- Axıclılığa mütənasib hədd
- Göstərilənlərdən heç biri
- Axıclılığı sürətləndirən hədd

238 Maddələrin müxtəlif vəziyyətlərini təyin edən ən vacib kəmiyyət, onların bu göstəricisidir ki, bu da başqa sözlə axıcılığa müqavimət həddi adlanır:

- Plastiklik
- Göstərilənlərdən heç biri
- Özlülük
- Möhkəmlik
- Elastiklik

239 Əgər deformasiya son qüvvənin təsiri altında fasiləsiz olaraq artırısa, onda material:

- Sükunətdə qalar
- Göstərilənlərdən heç biri
- Həcmini azaldar
- Axmağa başlayar
- Yuxarıya doğru qalxar

240 Gerginlik relaksasiyasını teyin edən bu ($\tau = \tau_s + (\tau_B - \tau_s) \cdot e^{-t/\theta}$) beraberlikdə τ herfi ilə hansı göstərici isareləndirilmişdir?

- Göstərilənlərdən heç biri
- Relaksasiya periodu
- Başlanğıc gərginlik
- Son gərginlik
- Verilmiş andakı gərginlik

241 Cisinin ehtiyatda olan deformasiya enerjisinin istilik enerjisində keçməsi yolu ilə tədricən azalması prosesi belə adlanır:

- Elastiklik
- Gərginlik relaksasiyası
- Möhkəmlik
- Plastiklik
- Özlülük

242 Xarici qüvvələrin təsiri nəticəsində yaranmış daxili elastik qüvvələrin intensivlik ölçüsü belə adlanır:

- Elastiklik
- Özlülük
- Gərginlik
- Möhkəmlik
- Plastiklik

243 Xarici qüvvələrin təsiri altında cisimlərin formalarını dəyişməsinə müqavimət göstərmək qabiliyyəti belə adlanır:

- Elastiklik
- Gərginlik
- Möhkəmlik
- Plastiklik
- Özlülük

244 Cisimlərin dağılmadan böyük qalıq deformasiyaya malik olma qabiliyyəti belə adlanır:

- Özlülük
- Gərginlik
- Möhkəmlik
- Plastiklik

Elastiklik

245 Neçə növdə özlülük mövcuddur ?

- 4
- 3
- 5
- 6
- 2

246 Bərpa olunmayan deformasiya qida məhsullarında bu xassəni şərtləndirir:

- İstilikkeçirmə
- Göstərilənlərdən heç biri
- Plastiklik və ya özlülük
- Susaxlama
- Temperaturkeçirmə

247 Ani elastiki deformasiya bu qanunla ifadə olunur:

- Om
- Bernulli
- Dalton
- Nyuton
- Huk

248 Məhsulun deformasiyadan sonrakı ilkin formasını və ölçüsünü tam bərpa etməsi qabiliyyəti belə adlanır:

- Plastiklik
- Möhkəmlik
- Elastiklik
- Göstərilənlərdən heç biri
- Özlülük

249 Gərginlik relaksasiyası bu bərabərliklə hesablanır:

$$\begin{aligned}\gamma &= \frac{\tau - \tau_e}{\eta_{pl}} + \frac{\tau}{G} \\ \tau &= \frac{P}{F} \\ \dot{\gamma} &= \eta \cdot \gamma \\ \tau &= \tau_s + (\tau_b - \tau_s) \cdot e^{-t/\theta} \\ \dot{\gamma} &= \frac{\tau}{G} + \frac{\tau}{\eta}\end{aligned}$$

250 Maili səthdə yerdəyişmə deformasiyasını ölçmək üçün Nikolayev cihazı hansı ölçü həddində olan deformasiyaları ölçməyə imkan verir?

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

251 Maye və mayeyəbənzər sistemlərin əyri axınını tədqiq etmək üçün bu qurğu (cihaz) nəzərdə tutulur:

Kapillyar viskozimetr

- Nikolayev cihazı
- Veyler - Rebinder
- Volaroviç viskozimetri
- Diyircəkli Qeppler viskozimetri

252 Axının hedd gerginliyini teyin eden bu ($P = \frac{F_0 - F}{2 \cdot S}$) beraberlikde "S" herfi ile hansı göstərici isarətəndirilmişdir?

- Lövhəciyin dispers mühitdə hərəkəti üçün lazım olan qüvvə
- Lövhəciyin sahəsi
- Axının gərginlik həddi
- Göstərilənlərin heç biri
- Lövhəciyin sistemdə hərəkəti üçün lazım olan qüvvə

253 Puazeyl beraberliyində ($Q = \frac{\pi \cdot P \cdot r^4 \cdot \tau}{8 \cdot l \cdot \eta}$) "r" herfi ile hansı göstərici isarətəndirilmişdir?

- Kapillyarın diametri
- Axan mayenin həcmi
- Kapillyarın radiusu
- Axma müddəti
- Özlülük

254 Puazeyl beraberliyində ($Q = \frac{\pi \cdot P \cdot r^4 \cdot \tau}{8 \cdot l \cdot \eta}$) "l" herfi ile hansı göstərici isarətəndirilmişdir?

- Axan mayenin həcmi
- Kapillyarın radiusu
- Özlülük
- Kapillyarın diametri
- Axma müddəti

255 Puazeyl beraberliyində ($Q = \frac{\pi \cdot P \cdot r^4 \cdot \tau}{8 \cdot l \cdot \eta}$) "Q" herfi ile hansı göstərici isarətəndirilmişdir?

- Axan mayenin həcmi
- Özlülük
- Kapillyarın diametri
- Axma müddəti
- Kapillyarın radiusu

256 Maili səthdə yerdəyişmə deformasiyasını ölçmək üçün Nikolayev cihazı ilə, bu həddə özlülüyü malik olan sistemləri tədqiq etmək mümkündür:

- $\text{m}^2 - 10^3 \text{ puaz}$
- $10 - 15 \text{ puaz}$
- Göstərilənlərin heç biri
- $10^{20} - 10^{30} \text{ puaz}$
- $10^{-2} - 10^{-3} \text{ puaz}$

257 Kiçik özlülük göstəriciləri ilə üstünlük təşkil edən sistemlərin tədqiq olunması üçün bu cihazdan istifadə edilir:

- Diyircəkli Qeppler viskozimetri

- Veyler - Rebinder
- Nikolayev cihazı
- Volaroviç viskozimetri
- Kapillyar viskozimetri

258 Suspenziyalar, məcunlar, həlməşiklər kimi sistemlərin mexaniki möhkəmliyini öyrənmək üçün bu cihaz növü nəzərdə tutulmuşdur:

- Göstərilənlərin heç biri
- Veyler – Rebinder cihazı
- Nikolayev cihazı
- Binqam cihazı
- Diyircəkli Qeppler viskozimetri

259 Yerdəyişmə (hərəkət) modulu bu bərabərliklə təyin olunur:

$$\begin{aligned} P &= \frac{F}{S} \\ \gamma &= \frac{P - \theta}{\frac{dv}{dx}} \\ P &= \frac{F_m - F}{2 \cdot S} \\ E_c &= \frac{P}{\varepsilon} \\ I &= \frac{\varepsilon}{P} \end{aligned}$$

260 Axının hədd gərginliyini teyin eden bu ($P = \frac{F_m - F}{2 \cdot S}$) beraberlikdə “F” herfi ilə hansı göstərici isareləndirilmişdir?

- Göstərilənlərin heç biri
- Axının gərginlik həddi
- Lövhəciyin sistemdə hərəkəti üçün lazım olan qüvvə
- Lövhəciyin dispers mühitdə hərəkəti üçün lazım olan qüvvə
- Lövhəciyin sahəsi

261 Axının hədd gərginliyini teyin eden bu ($P = \frac{F_m - F}{2 \cdot S}$) beraberlikdə “F_m” herfi ilə hansı göstərici isareləndirilmişdir?

- Axının gərginlik həddi
- Lövhəciyin dispers mühitdə hərəkəti üçün lazım olan qüvvə
- Lövhəciyin sahəsi
- Lövhəciyin sistemdə hərəkəti üçün lazım olan qüvvə
- Göstərilənlərin heç biri

262 Veyler – Rebinder cihazından istifadə etdikdə axının hədd gərginliyi bu bərabərliklə təyin edilir:

$$\begin{aligned} P &= \frac{F}{S} \\ E_c &= \frac{P}{\varepsilon} \\ \end{aligned}$$

$$P = \frac{F_{\text{m}} - F}{2 \cdot S}$$

$$\gamma = \frac{P - \theta}{\frac{dv}{dx}}$$

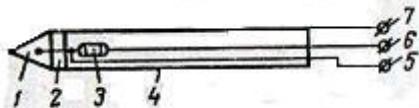
$$I = \frac{\varepsilon}{P}$$

263 Nəmlik ölçən vericinin aşağıda göstərilən sxemində 3 rəqəmi ilə hansı göstərici işarələnmişdir?



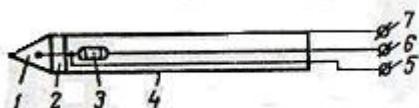
- Çıxışlar
- korpus
- MMT – 1 – 100 tipli termistor
- ftoroplast izoləedici
- Konusşəkilli ucluq

264 Nəmlik ölçən vericinin aşağıda göstərilən sxemində 1 rəqəmi ilə hansı göstərici işarələnmişdir?



- Korpus
- MMT – 1 – 100 tipli termistor
- Konusşəkilli ucluq
- Çıxışlar
- Ftoroplast izoləedici

265 Nəmlik ölçən vericinin aşağıda göstərilən sxemində 2 rəqəmi ilə hansı göstərici işarələnmişdir?



- Korpus
- Konusşəkilli ucluq
- Çıxışlar
- Ftoroplast izoləedici
- MMT – 1 – 100 tipli termistor

266 Müasir zamanda sənayedə tətbiq edilən platinli müqavimət termometrləri (PMT) hansı temperatur intervalında işləyə bilər ?

- 50-150 C
- 300-400 C
- 300-500 C
- 400-600 C
- 200-600 C

267 Müasir zamanda sənayedə tətbiq edilən mis müqavimət termometrləri (MMT) hansı temperatur intervalında işləyə bilər ?

- 10-40 C
- 30-60 C

- 50-180C
- 70-90 C
- 120-190 C

268 Nəmlik ölçən vericilərin ötürdüyü siqnallar nəyin vasitəsilə informasiyaya çevrilir?

- Nanometr
- Termometrlər
- Termistorlar
- Millivoltmetr
- İkinci cihazlar

269 Temperaturu artırdıqda metal keçiricilərin elektrik müqavimətinin qiyməti necə dəyişir?

- Azalır
- Dəyişmir
- Tədricən azalır
- Qismən azalır
- Yüksəlir

270 Yarımkeçirici müqavimət termometrləri (termistorlar) nədən hazırlanır?

- Sulfat qarışığından
- Göstərilənlərin heç biri
- Sulfat və kalium qarışığından
- Kalium-permanqanatdan
- Metal oksidlərin qarışığından

271 Temperaturu artırdıqda yarımkeçiricilərdə elektrik müqavimətinin qiyməti necə dəyişir?

- Azalır
- Dəyişmir
- Artır
- Qismən artır
- Tədricən artır

272 Birinci qrupa yuxarı ölçü həddi neçə dərəcə olan termocüt aid edilir?

- 200 C
- 2000 C
- 450 C
- 50 C
- 1300 C

273 Termistorlarda tarazlaşdırılmış körpülər vasitəsilə nəyi ölçmək olar

- Elektrik müqavimətini
- yüksək tezlikli generatorun iş prinsipini
- Birləşmiş suyun dielektrik keçiriciliyini
- Nəmliyin miqdarını
- İstilik balansını

274 Məftil müqavimət termometrləri və termistorlar neçə qrupa bölünür ?

- 5
- 6
- 8
- 3
- 4

275 Termistorlar – digər müqavimət termometrlərdən bu göstərici ilə fərqlənir:

- Həssassızlığı ilə
- Orta həssaslığı ilə
- Yüksək həssaslığı ilə
- qismən həssaslığı ilə
- Zəif həssaslığı ilə

276 Hal-hazırda sənaye tərəfindən hansı tip termistorları istehsal edilir?

- HYT və PPG
- JUR və FDT
- BBT və LRT
- GRT və NBT
- MMT və KMT

277 Ölçücü cihazların az əhəmiyyət kəsb etməyən metroloji xüsusiyyətlərindən biri onların:

- Qabaritləridir
- Ölçüləridir
- Formasıdır
- Həssaslığıdır
- Rəngidir

278 Məhsulun xüsusiyyətləri şərti olaraq neçə qrupa bölünür?

- 7
- 2
- 3
- 6
- 4

279 Məhsulun hazırlanması və ya istehlakı zamanı meydana çıxa bilən obyektiv xassəsi belə adlandırılır:

- Məhsulun xüsusiyyətləri
- Məhsulun keyfiyyəti
- Tək göstərici
- Göstərilənlərin heç biri
- Enerji dəyəri

280 Maddələrin kimyəvi tərkibinin təyini metodları haqqında elm belə adlanır:

- Fiziki – kolloid kimya;
- Üzvi kimya.
- Biokimya;
- Fiziki kimya;
- Analitik kimya;

281 Ölçü vasitələrinin xətaları neçə qrupa bölünür?

- 5
- 2
- 3
- 8
- 6

282 Məhsulların möhkəmlik, plastiklik, özlülük kimi struktur – mexaniki xüsusiyyətləri bu göstərici ilə şərtlənir:

- Konstruksiya;
- Koordinasiya.
- Komplektasiya;
- Konsistensiya;
- Kombinasiya;

283 Xüsusi termin olan Kimyəvi analiz ifadəsini ilk dəfə İngilis alimi Boyl nə zaman istifadə etmişdir?

- XV əsrin birinci yarısında;
- XIX əsrin birinci yarısında;
- XVIII əsrin birinci yarısında;
- XVII əsrin birinci yarısında;
- XVI əsrin birinci yarısında;

284 Xüsusi termin olan Kimyəvi analiz ifadəsini ilk dəfə XVII əsrin birinci yarısında bu alim istifadə etmişdir:

- D. İ. Mendeleyev;
- Boyl.
- T. Berqman
- Dalton;
- Key – Lüssak;

285 Qida məhsullarının orqanoleptiki göstəricilərini müəyyən etmək səlahiyyətində olanları belə adlandırmaq qəbul olunmuşdur:

- Eksperimentator;
- Ordinator.
- Koordinator;
- Dequstator;
- Psixiatr;

286 Qida məhsullarının orqanoleptiki xüsusiyyətlərini bu yolla təyin edirlər:

- Mikrobioloji;
- Göstərilənlərin heç biri.
- Fiziki – kimyəvi;
- Dequstasiya;
- Biokimyəvi;

287 Məhsula daxil olan maddələrin tərkibi və miqdarını təyin etmək üçün tətbiq edilən metodlar belə adlandırılır:

- Kimyəvi metodlar;
- Fiziki metodlar;
- Ölçüçü metodlar;
- Qeydedici metodlar.
- Fizioloji metodlar;

288 Analitik kimya elmi bu problemlərin həlli ilə məşğul olur:

- Maddənin fiziki göstəricilərinin təyini;
- Maddənin mikrobioloji göstəricilərinin təyini;
- Maddənin quruluşunun təyini;
- Maddənin kimyəvi tərkib göstəricilərinin təyini;
- Maddənin struktur göstəricilərinin təyini;

289 Maddənin mikromiqdarını təyin etmək üçün istifadə olunan kimyəvi reaktivlər belə adlandırılır:

- Təmiz;
- Göstərilənlərin heç biri.
- Xüsusi təmiz;
- Kimyəvi təmiz;
- Analiz üçün təmiz;

290 Məhsulların istehlak dəyəri bu göstərici ilə sıx əlaqədardır:

- Koordinasiya.
- Komplektasiya;
- Konstruksiya;
- Kombinasiya;
- Konsistensiya;

291 Karbon qazının təyini üzrə yeni dəqiqlik metodlar işləyib tətbiq edən bu alim olmuşdur:

- Berqman.
- Boyl;
- Tmiryazev;
- Mendeleyev;
- Dalton;

292 Ekspertin subyektivliyindən azad olaraq müəyyənləşdirilən bu göstəricidir:

- Məhsulun iyi;
- Məhsulun rəngi;
- Məhsulun dadı.
- Məhsulun forması;
- Məhsulun aktiv turşuluğu;

293 Bu göstəricilərdən hansı, sensor göstəricilər qrupuna aid edilmir?

- Konsistensiya.
- Aktiv turşuluq;
- Qoxu;
- Forma;
- Rəng;

294 Bu göstəricilərdən hansı, fiziki-kimyəvi göstəricilər qrupuna aid edilir?

- Ətir
- Rəng;
- Titrlənən turşuluq;
- Ölçülər;
- Forma;

295 Bu göstəricilərdən hansı, sensor göstəricilər qrupuna aid edilir?

- Şəkərlilik dərəcəsi;
- Titrlənən turşuluq;
- Konsistensiya;
- Mineral tərkib.
- Aktiv turşuluq;

296 Bu göstəricilərdən hansı, fiziki-kimyəvi göstəricilər qrupuna aid edilmir?

- Rəng;
- Titrlənən turşuluq;
- Mineral tərkib.

- Aktiv turşuluq;
- Şəkərlilik dərəcəsi;

297 Qiymətləndirilən nümunələr arasında fərqlərin mövcudluğunu aydınlaşdırmaq tələb edildikdə bu metodlardan istifadə olunur:

- Fərqləndirici, müqayisələndirici metodlar;
- Qeydedici, hesablayıcı metodlar;
- Sosiooloji, ekspert metodlar;
- Kimyəvi, biokimyəvi metodlar;
- Ölçücü, qeydedici metodlar;

298 Qarşıya qoyulan tapşırıqdan asılı olaraq qida məhsullarının keyfiyyətinə nəzarət metodları neçə qrupa ayrılır?

- 3
- 2
- 6
- 5
- 4

299 Müəyyən hadisələrin sayını, əşyaların və sərfiyyatın hesablanması və müşahidəsi əsasında həyata keçirilən qida məhsullarının keyfiyyət göstəricilərinin təyinat metodları belə adlanır:

- Fiziki metodlar;
- Qeydedici metodlar.
- Fizioloji metodlar;
- Kimyəvi metodlar;
- Ölçücü metodlar;

300 Qidalı maddələrin həzm olunması və mənimsənilməsi dərəcəsini, zərərsizliyini, bioloji dəyərini müəyyənləşdirmək üçün tətbiq edilən metodlar belə adlanır:

- Fiziki metodlar;
- Ölçücü metodlar;
- Qeydedici metodlar.
- Fizioloji metodlar;
- Kimyəvi metodlar;

301 Kimyəvi reaktivlərin təmiz ixtisaslaşması üçün tara üzərindəki etiket hansı rəngdə olmalıdır?

- Yaşıl.
- Qara;
- Sarı;
- Gök;
- Qırmızı;

302 Kimyəvi reaktivlərin kimyəvi təmiz ixtisaslaşması üçün tara üzərindəki etiket hansı rəngdə olmalıdır?

- Qara
- Qırmızı
- Yaşıl
- Gök
- Sarı

303 Kimyəvi reaktivlərin analiz üçün təmiz ixtisaslaşması üçün tara üzərindəki etiket hansı rəngdə olmalıdır?

- Qara

- Yaşıl
- Qırmızı
- Gök
- Sarı

304 Xüsusi təmiz ixtisaslaşması üçün tara üzərindəki etiket hansı rəngdə olur?

- Qara
- Qırmızı
- Yaşıl
- Gök
- Sarı

305 Müvafiq standarta uyğun olaraq, sənaye miqyasında buraxılan bütün kimyəvi məhsullar neçə qrupa bölünür?

- 10
- 3
- 4
- 6
- 8

306 Şəffaf kvarsın istidən genişlənmə əmsali adı kimyəvi laboratoriya şüşəsinin istidən genişlənmə əmsalından neçə dəfə azdır?

- 3 dəfə
- 9 dəfə
- 15 dəfə
- 17 dəfə
- 25 dəfə

307 İstehsalat laboratoriyaları qida sənayesi müəssisələrində:

- Göstərilənlərin heç biri
- Asılı struktur şöbəsi sayılır
- Struktur şöbəsi sayılmır
- Sərbəst struktur şöbəsi sayılır
- Sərbəst struktur şöbəsi sayılmır

308 Qida məhsullarının yüksəkkeyfiyyətliliyinin təmin edilməsində vacib rol oynayan, bu şöbələrdən hansıdır?

- Zavod laboratoriysi
- Mexaniki təmir sexi
- Xammal anbarı
- Hazır məhsul anbarı
- Qablaşdırıcı materiallar anbarı

309 Məhsulda mövcud olan zülalların keyfiyyəti, onların aminturşu tərkibinə görə balanslılığı, yalnız aminturşu tərkibindən asılı olmayıb həm də zülalın struktur xüsusiyyətlərindən asılı olan həzмолma və mənimşənilmə bu göstərici ilə ifadə olunur:

- Göstərilənlərin heç biri
- Bioloji dəyər
- Qidalıq dəyəri
- Enerji dəyəri
- İstehlak dəyəri

310 Məhsulların tərkibində olan qida komponentlərinin miqdarı, məhsulların enerji dəyəri və orqanoleptiki göstəricilərini bu dəyər vasitəsilə ifadə edirlər:

- Göstərilənlərin heç biri
- Bioloji dəyər
- Qidalıq dəyəri
- Enerji dəyəri
- İstehlak dəyəri

311 Bunlardan biri məhsulların kompleks göstəricilərinə aiddir

- Forması
- Enerji dəyəri
- Rəngi
- Konsistensiyası
- Qablaşdırılması

312 Məhsulun keyfiyyətini qiymətləndirmək üçün bu göstəricilərdən istifadə edirlər:

- Texniki göstəricilərdən
- İqtisadi göstəricilərdən
- Keyfiyyət göstəricilərindən
- Bioloji göstəricilərdən
- Riyazi göstəricilərdən

313 Məhsulların keyfiyyəti onların bu xüsusiyyətlərinin məcmusu kimi müəyyənləşdirilə bilər:

- Texniki və texnoloji xüsusiyyətlər
- İqtisadi və riyazi xüsusiyyətlər
- Biokimyəvi xüsusiyyətlər
- Mikrobioloji xüsusiyyətlər
- Reoloji xüsusiyyətlər

314 Məhsulların texniki və texnoloji xüsusiyyətlərinin məcmusu kimi müəyyənləşdirilən, bu göstəricidir:

- Məhsulun keyfiyyəti
- Məhsulun xüsusiyyəti
- Göstərilənlərin heç biri
- Məhsulun görünüşü
- Məhsulun enerji dəyəri

315 Maddənin mikromiqdarını təyin etmək üçün istifadə olunan kimyəvi reaktivlər belə adlandırılır:

- Təmiz
- Analiz üçün təmiz
- Göstərilənlərin heç biri
- Xüsusi təmiz
- Kimyəvi təmiz

316 Kimyəvi reaktivlərin təmiz ixtisaslaşması üçün tara üzərindəki etiket hansı rəngdə olmalıdır?

- Sarı
- Qara
- Yaşıl
- Qırmızı
- Gök

317 Bioloji oksidləşmə prosesi zamanı qida maddələrindən ayrıla bilən və organizmin fizioloji tələblərini təmin etmək üçün istifadə olunan enerjinin miqdarını xarakterizə edən termin hansıdır?

- Göstərilənlərin heç biri
- Bioloji dəyər
- Qidalıq dəyəri
- Enerji dəyəri
- İstehlak dəyəri

318 Qida məhsullarının faktiki və mümkün istehlakçılarının rəylərinin toplanması və analizinə əsaslanan, şifahi üsulla, sorğu və ya sual-anketlərin paylanması, konfransların keçirilməsi yolu ilə reallaşdırılan metodlar belə adlanır:

- Ölçüçü metodlar.
- Ekspert metodlar;
- Qeydedici metodlar;
- Hesablayıcı metodlar;
- Sosioloji metodlar;

319 Ağız boşluğununda hərəkət etdirərkən həm keyfiyyətcə və həm də miqdarda təyin edilən dad, qoxu və lamisə hissiyyatının kompleks təəssüratı belə adlandırılır:

- Debitor.
- Kritor;
- Subyekt;
- Obyekt;
- Flevor;

320 Təyin olunan maddənin miqdarı haqda, reaksiya nəticəsində əmələ gələn maddənin çəkisinə nəzərən mülahizə yürütülməyin mümkünluğu qaydası kim tərəfindən formalasdırılmışdır?

- Key – Lüssak;
- D. İ. Mendeleyev;
- Boyl.
- T. Berqman
- Dalton;

321 Çörəyin, qənnadı məmulatlarının, ət və bir çox digər məhsulların qidalıq, dad və aromatik maddələrin sabit miqdarında istehlak dəyərini qiymətləndirərkən, bu xüsusiyyətlər həllədici rola malik olur:

- İstilik – fiziki;
- Fiziki – kimyəvi”
- Mikrobioloji.
- Struktur – mexaniki;
- Biokimyəvi;

322 Maddənin yalnız şüalanma zamanı davan edən xüsusi işıqlanma növüdür.

- Kvant çıxımı
- Fluoresensiya
- Fosforessiya
- Stous-lommel qaydası
- Energetik çıxım

323 İki müxtəlif materialın toxunma səthləri arasında yaranan ilişmə qüvvəsi aşağıdakılardan hansını əks etdirir?

- Sürüşmə gərginliyi
- Yapışqanlıq
- Tiksotopiya
- Gərginlik relansiyası
- Heç biri

324 Deformasiyanın baş verdiyi fazanın formasından asılı olaraq bütüb cihazlar neçə qrupa bölünür?

- 3
- 4
- 6
- 8
- 5

325 200 – 800 nm dalğa uzunluğuna malik oblastda udulan qruplar belə adlandırılır:

- Disulfid qruplar
- Svetofor qruplar
- Flavor qruplar
- Xromofor qruplar
- Sulifor qruplar

326 1 sm qalınlıqlı küvetdə analiz edilən maddənin molyar məhlulunun işığı udmasına uyğun gələn bu göstəricidir:

- Düşən işığın tezliyi
- Düşən şüalanmanın intensivliyi
- Plank sabiti
- Keçən şüalanmanın intensivliyi
- Molyar udulma əmsali

327 Optik sıxlıq, məhluldakı maddələrin qatılığı ilə:

- Tərs mütənasibdir
- Uyğunlaşdırır
- Ümumiyyətlə mütənasib deyil
- Düz mütənasibdir
- Bərabər deyil

328 U dulma qabiliyyətinin məhluldakı maddənin qatılığı ilə əlaqəsini müəyyənləşdirən Ber qanunu bu ildə kəşf edilmişdir:

- 1852 – ci ildə;
- 1729 – cu ildə;
- 1750 – ci ildə;
- 1789 – cu ildə;
- 1800 – cü ildə;

329 Uduculuq qabiliyyətinin məhluldakı maddənin qatılığı ilə əlaqəsini müəyyənləşdirən bu qanundur:

- Kirpiçev qanunu.
- Zelinski qanunu
- Eksponensial qanunu
- Buquer – Lambert qanunu;
- Ber qanunu;

330 Buquer – Lambert qanunu Buquer tərəfindən hansı ildə kəşf olunmuşdur?

- 1729 – cu ildə;
- 1700 – cü ildə;
- 1804 – cü ildə.
- 1789 – cu ildə;
- 1750 – ci ildə;

331 Bərabərliyi ilə bu göstərici isbatlanır:

- Udulan enerjinin miqdarının işiq təzyiqinə bərabər olmaması;
- Udulan enerjinin miqdarının işiq təzyiqindən böyüklüyü;
- Udulan enerjinin miqdarının işiq təzyiqindən kiçikliyi;
- Udulan enerjinin miqdarının işiq təzyiqinə proporsionallığı;
- dulan enerjinin miqdarının işiq təzyiqində asılı olmaması;

332 Hansı növ spektroskopiya zamanı analiz edilən nümunə müəyyən tezlik diapazonuna malik elektromaqnit şüalanma mənbəyi ilə spektrometr arasında yerləşdirilir?

- Absorbsiyalı spektroskopiya;
- Paylaşdırıcı spektroskopiya;
- Göstərilənlərin heç biri.
- Birləşdirici spektroskopiya;
- Emissiyalı spektroskopiya;

333 Maddənin udulma qabiliyyətini öyrənən spektroskopiya növü belə adlanır:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Paylaşdırıcı spektroskopiya;
- Absorbsiyalı spektroskopiya;
- Emissiyalı spektroskopiya
- Birləşdirici spektroskopiya;

334 Maddənin şüalanma qabiliyyətini öyrənən spektroskopiya növü belə adlanır:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Paylaşdırıcı spektroskopiya;
- Absorbsiyalı spektroskopiya;
- Emissiyalı spektroskopiya;
- Birləşdirici spektroskopiya;

335 Spektroskopiya şərti olaraq neçə qrupa bölünür?

- 3
- 2
- 7
- 4
- 5

336 U dulma enerjisinin miqdarının işiq təsirinə proporsionallığını əks etdirən bərabərliyində universal Plank sabiti hansı formada işarələndirilmişdir?

- Göstərilənlərin heç biri.
- h;
- E₀;
- v
- E₁;

337 Bir qayda olaraq, təkrar ölçmələr zamanı bu xəta növü meydana çıxır:

- Göstərilənlərin heç biri
- Heç bir xəta meydana çıxmır
- Kobud xəta
- Təsadüfi xəta
- Sistemli xəta

338 Neçə qrup xətanın mövcud olması hansı variantda düzgün göstərilmişdir?

- 6

- 4
- 2
- 5
- 3

339 Ölçmənin nisbi xətası bu bərabərliklə təyin edilir:

-
-
-
-
-
-

340 Kərə yağı piyinin oksidləşmə dərəcəsinin təyini zamanı, boyanmış birləşmələrin həqiqi optik sıxlığının hesablanması bu bərabərliyə əsasən həyata keçirilir:

-
-
-
-
-
-

341 Süd piyinin oksidləşmə dərəcəsi təyin edilərkən boyanmış birləşmələrin ekstraksiyasını asanlaşdırın nədir?

- Kumarin
- Fenilalanin
- Naftazin
- Piridin
- Sulfamin

342 Analiz olunan maddənin udulma zolağını həm daha qısa dalgalı tərəfə və həm də dalğa uzunluğu böyük olan oblasta tərəf dəyişdirə bilən budur:

- Kristal həllədici
- Molyar həllədici
- Adi həllədici
- Göstərilənlərin heç biri
- Polyar həllədici

343 11 ədəd CH=CH qruplu zəncirə malik β -karotin bu dalğa uzunlığında maksimum udulma verir:

- 75 nm
- 117 nm
- 195 nm
- 217 nm
- 452 nm

344 Butadien hansı dalğa uzunlığında maksimum udulma verir?

- 117 nm
- 195 nm
- 452 nm
- 75 nm
- 217 nm

345 200 nm-dən yüksək oblastlarda doymuş karbohidrogenlər, su, spirt efirləri bu vasitə kimi istifadə oluna bilər:

- Təmizləyici
- Birləşdirici
- Kristallaşdırıcı
- Emulsiyalasdırıcı
- Həllədici

346 U dulma spektrinin xarakteri analiz olunan birləşmələrdə:

- Amin qrupunun mövcudluğu ilə təyin olunur
- Birqat rabitələrin mövcudluğu ilə təyin olunur
- Gümüş ionlarının mövcudluğu ilə təyin olunur
- Xlor ionlarının mövcudluğu ilə təyin olunur
- Çoxqat rabitələrin mövcudluğu ilə təyin olunur

347 Molekulun tərkibində olan hər bir ikiqat rabitə, u dulma spektrinin yerini böyümə istiqamətində təqribən bu qədər dəyişir:

- 100 nm
- 15 nm
- 30 nm
- 45 nm
- 60 nm

348 Çoxqat rabitəli elektronların həyəcanlanma enerjisi, sadə (birqat) rabitəli elektronların həyəcanlanma enerjisindən:

- Xeyli azdır
- Xeyli çoxdur
- Bərabərdir
- Mütənasibdir
- Təqribən bərabərdir

349 Eger qatılıq $mol.$ olcu vahidi ile, təbeqənin qalınlığı ise sm vahidi ile ifade edilirse, onda ε - emsalını nece adlandırırlar?

- Düşən şüaların intensivliyi
- Molyar u dulma əmsali
- Plank sabiti
- Məhlulun optik sıxlığı
- Keçən şüaların intensivliyi

350 Uduculuq qabiliyyəti ilə maddə təbəqəsinin qalınlığı arasındaki asılılıq bu qanunla tənzimlənir:

- Buquer – Lambert qanunu;
- Eksponensial qanunu;
- Kirpiçev qanunu.
- Zelinski qanunu
- Ber qanunu;

351 Ber qanununu yoxlamaq üçün bu göstəricinin qatılıqdan asılılığını müəyyənləşdirmək vacibdir:

- Optik sıxlığını.
- Məhlulun həcmini;
- İşıqlanma qabiliyyətini;
- Qaynama temperaturunu;
- Ərimə temperaturunu;

352 Ber qanununu yoxlamaq üçün optik sıxlığın hansı göstəricidən asılılığını müəyyənləşdirmək vacibdir:

- Şəffaflıqdan.
- Qatlıqdan;
- Temperaturdan;
- Parlaqlıqdan;
- Keçiricilikdən;

353 Qida məhsullarının xassələrini tədqiq etmək üçün şüşə optika ilə görünən oblast hansı dalğa uzunluğuna uyğun gəlir?

- 40 – 70 mkm.
- 200 – 400 nm;
- 400 – 800 nm;
- 2 – 15 mkm;
- 800 – 1200 nm;

354 Qida məhsullarının xassələrini tədqiq etmək üçün kvars optika ilə infraqırmızı oblast hansı dalğa uzunluğuna uyğun gəlir?

- 800 – 1200 nm;
- 200 – 400 nm;
- 400 – 800 nm;
- 2 – 15 mkm;
- 40 – 70 mkm.

355 Maddələrin işığı udması məhluldakı hansı ionların qatılığından asılı ola bilər?

- Gümüş.
- Kobalt;
- Oksigen;
- Hidrogen;
- Nikel;

356 Qida məhsullarının xassələrini tədqiq etmək üçün kvars optika ilə ultrabənövşəyi oblast hansı dalğa uzunluğuna uyğun gəlir?

- 40 – 70 mkm.
- 800 – 1200 nm;
- 2 – 15 mkm;
- 400 – 800 nm;
- 200 – 400 nm;

357 U dulma spektrinin xarakteri analiz olunan birləşmələrdə:

- Amin qrupunun mövcudluğu ilə təyin olunur.
- Birqat rabitələrin mövcudluğu ilə təyin olunur;
- Çoxqat rabitələrin mövcudluğu ilə təyin olunur;
- Xlor ionlarının mövcudluğu ilə təyin olunur;
- Gümüş ionlarının mövcudluğu ilə təyin olunur;

358 Şüalanma qabiliyyəti hansı təyinat metodu ilə öyrənilir?

- Kimyəvi mübadilə
- İsdiliy mübadiləsi
- Emissiyalı spektroskopiya
- Absorbsiya
- Ion mübadiləsi

359 Termoelektron hərəkətverici qüvvəni ölçmək üçün termocütlər zəncirinə nə daxil edilir?

- millivoltmetr potensiometr
- voltmetr
- ampermetr
- pH metr
- termometr

360 Spektral tədqiqat üsullarından, hansı qatılıqda olan mineral maddələri təyin etmək üçün istifadə olunur?

- 10-22 – 10-26 mol;
- Göstərilənlərin heç biri.
- 10-2 – 10-6 mol;
- 10-12 – 10-16 mol;
- 10-7 – 10-10 mol;

361 Xromofor qruplar, bu dalğa uzunluğuna malik oblastda udulan qruplara deyilir:

- 50 – 150 nm
- 200 – 800 nm
- 4000 – 5000 nm
- 2500 – 3000 nm
- 1000 – 2000 nm

362 Dalğa uzunluğunun həssaslıqla birbaşa əlaqəsi, bu bərabərliklə hesablanır:

$$C_{\min} = \frac{D_{\min}}{\varepsilon_{\max} \cdot l_{\max}};$$


363 U dulma ölçüsüz kəmiyyət olduğundan ε kəmiyyətinin ölçüsü ($C \cdot l$) hasil ölçüsünün:

- Əksinə olacaq
- Mütənasib olacaq
- Təqribi olacaq
- Perpendikulyar olacaq
- Düzünə olacaq

364 Optik sıxlığın qatılıqdan asılılığını isbatlayan Buquer – Lambert – Ber qanununun qrafiki şəkildə təsviri bu göstəricini verir:

- Dairə
- Düz xətt
- Hiperbola
- Parabola
- Əyri xətt

365 Qida sənayesi müəssisəsi hansı təşkilat tərəfindən qəbul edilən və məhsulun müəyyən edilmiş tələblərə uyğunluğunu təsdiqləyən sənədlə tərtib olunan məhsulları realizə edə bilər?

- Kimya laborotoriyası
- İstehsalat labarotoriyası
- Dövlət Standartlaşdırma Komitəsi
- Nazirlər Kabinetli
- İcra Hakimiyəti

366 C – C, C – N və C – O kimi birqat rabitəyə malik birləşmələrin infraqırmızı spektroskopiyası zamanı udulma hansı dalğa uzunluğunda baş verir?

- 3,1 – 6,2 mkm;
- 30,0 – 75,2 mkm.
- 19,5 – 25,5 mkm;
- 14,0 – 17,3 mkm;
- 7,7 – 12,5 mkm;

367 Qida məhsullarının keyfiyyətcə və ya miqdarda tədqiqi zamanı analitik işlər yerinə yetirilərkən bu göstərici dəyişməsi təyin edilir:

- Şüalanma müddəti;
- Şüalanma intensivliyi;
- Göstərilənlərin heç biri.
- Spektrin avtomatik yazılıması;
- D – optik sıxlığı;

368 Bir halqada iki Coqrupu olan xinonlar hansı tezlikli udulma zolağına malikdir?

- 285 – 140 sm⁻¹;
- 2024 – 1950 sm⁻¹;
- 1690 – 1655 sm⁻¹;
- 800 – 630 sm⁻¹;
- 35 – 21 sm⁻¹;

369 Molekulların rəqsi enerjisi neçə əsas rəqs tipi ilə təyin oluna bilər?

- 4
- 2
- 5
- 3
- 6

370 Molekulyar rəqslər nəzəriyyəsinə müvafiq olaraq, n sayda atomdan qurulmuş molekula hansı sayıda normal rəqsə malikdir?

- Göstərilənlərin heç biri.
- $3n$;
- $3n - 6$;
- $3n + 6$;
- 5 qat çox;

371 Bir halqada iki Coqrupu olan xinonlar hansı tezlikli udulma zolağına malikdir?



372 8-13 mkm oblastında hansı maddə qarışqlarının analizi həyata keçirilir?

- Duz qarışqları
- Aminturşu qarışqları
- Spirt qarışqları
- Qələvi qarışqları
- Turşu qarışqlar

373 Rəqsi spektrlərdə hansı rabitə çox parlaq və özünəməxsus təzahür edir?

- Disulfid rabitəsi
- Peptid rabitəsi
- İkiqat rabitə
- Hidrogen rabitəsi
- Oksigen rabitəsi

374 Tədqiq olunan nümunənin fiziki vəziyyətindən, birləşmələrin konsentrasiyasından əsaslı dərəcədə asılı olan bu göstəricidir:

- Maddənin rəngi
- Maddənin konsistensiyası
- Maddənin ölçüsü
- Maddənin infraqırmızı spektri
- Maddənin forması

375 İnfracırmızı spektroskopiyanın əsasını bu göstərici təşkil edir:

- Məhsul çeşidinin şüalana bilməməsi;
- Məhsul çeşidinin şüalanma qabiliyyəti;
- Ayrı-ayrı funksional qrupların rəqsi;
- Xarakterik tezliklərin aşkar edilməsi;
- Göstərilənlərin heç biri.

376 1 mkm dalğa uzunluğu hansı göstəriciyə bərabər qəbul edilir?

- 1 mkm = ;
- 1 mkm =
- Göstərilənlərin heç biri.
- 1 mkm =
- 1 mkm =

377 Üzvi birləşmənin infraqırmızı spektri maddənin hansı xassələrindən biri kimi hesab edilir?

- Riyazi;
- Fiziki.
- Coğrafi
- Bioloji;
- Kimyəvi;

378 Karbon turşularının çox güclü durulaşdırılması zamanınaçə udulma zolağı əmələ gəlir?

- 2
- 4
- 6
- 9
- 3

379 Karbonil qrupuna ikiqat rabitənin daxil edilməsi bütün tip rabitələr üçün C=O valentli rəqslərin tezliyini bu qədər azaldır:



380 Spir qarışıqlarının analizi bu dalğa uzunluğu oblastında həyata keçirilir:

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

381 Üzvi birləşmələrin (OH , C=O , $\text{C} - \text{O} - \text{C}$) molekuluna hansı elementin daxil edilməsi, infraqırmızı spektrlərdə intensiv udulmanın yaranmasına səbəb olur?

- H
- C
- F
- O
- S

382 Qida məhsullarını infraqırmızı spektroskopiya üsulu ilə tədqiq edərkən nuyol (vazelin yağı) əvəzinə nəyin istifadə olunması məsləhət görülür?

- Heksaxlorbutadien
- Triqliserid
- Flavonol
- Göstərilənlərin heç biri
- Qliserin

383 Keyfiyyətcə fərqləndirmə testlərinə hansı metodlar aiddir?

- Keyfiyyətcə fərqləndirmə metodları və orqonoleptiki analizin analitik metodları
- Orqonoleptiki analizin analitik metodları və scoring metodu
- Durulaşdırılmalar indeksi metodları və scoring metodu
- Fərqləndirici və müqayisələndirici metodlar
- Şərhləndirici metodlar və scoring metodu

384 İnfracırmızı şüalanma oblastı spektrin hansı hissəsindən sonra yerləşir?

- Görünməyən hissəsindən sonra;
- Şüalanmayan hissəsindən sonra.
- Mövcud olmayan hissəsindən sonra
- Görünən hissəsindən sonra;
- İşıqlanmayan hissəsindən sonra;

385 Maddəni sıurma və ya sıxlıq göstəricisi olan ərimə temperaturundan daha dəqiq xarakterizə edən göstərici hansıdır?

- Fotoeffekt spektri;
- Göstərilənlərin heç biri.
- İnfracırmızı spektr;
- Kimyəvi spektr;
- Rentgen spektri;

386 Kimyəvi birləşmənin tərkibində hansı qrupların mövcudluğu 3630-3610 sm oblastında, digər qrup və rabitə rəqslərindən azad ensiz zolaqların əmələ gəlməsinə səbəb olur?

-
- H
- OH
-
- O

387 Xətti molekullar üçün normal rəqslərin sayı bu bərabərliklə tapılır:

- 3n - 6;
- 3n + 6;
- 5 qat çox.
- 3n + 5;
- 3n - 5;

388 C – C valentli rəqslərə uyğun gələn udulma zolaqları hansı oblastda olur?



389 C-H valentli rəqslərlə əlaqədar olan bütün udulma zolaqları, bu oblastlardan hansına təsadüf edir?



- Göstərilənlərin heç biri
-
-
-
-

390 Valentli rəqslər üçün 3,3-3,5 mkm dalğa uzunlığında udulmaya malik olan, bunlardan hansıdır?

- Gənəgərçək yağı
- Günəbaxan yağı
- Vazelin yağı (nuyol)
- Qarğıdalı yağı
- Kərə yağı

391 Üzvi birləşmələr arasında bu element birləşmələrinin spektrleri daha çox öyrənilmişdir?

- Kobalt və nikel
- Kükürd və fosfor
- Natrium və xlor
- Oksigen və karbon
- Mis və qızıl

392 Birinci aminleri, NH_2 qruplarının asimmetrik və simmetrik rəqsleri ile sertlenen $3500 - 3400 \text{ sm}^{-1}$ dalga uzunlığında nece esas udulma zolagına malik olur?

- 2
- 8
- 7
- 4
- 3

393 Karbon turşuları anhidridlərinin spektrlərində bu sayda udulma zolağı mövcud olur:

- 5
- 4
- 6
- 3
- 2

394 Müasir zamanda sənaye tərəfindən hansı seriyalı məftilli müqavimət termometrləri buraxılır?

- Aliminium müqavimət termometrləri

- Plastiki müqavimət termometrləri
- Sink Müqavimət termometrləri
- Dəmir müqavimət termometrləri
- Qurğusu müqavimət termometrləri

395 Flurometrik ekspress-metod hansı vitamini təyin etmək üçün işlənib hazırlanmışdır?

- B2
- B1
- B12
- B6
- B33

396 Fol turşusu vitaminları oksidləşən zaman neçə mm dalğa uzunlığında maksimumla mavi rəngli fluor sesiyaya malik työrəmələr əmələ gəlir?

- 573
- 692
- 246
- 470
- 497

397 Azot oksidi və aseton qarışığının yanmasından alınan alov bu istiliyə malik olur:

- 1500 C
- 850 C
- 3000 C
- 2300 C
- 2000 C

398 Optimal analitik hədlərdə tədqiq edilən maddələrin konsentrasiyasını standart metodla təyin edərkən variasiya əmsalı adətən neçə % – dən çox olmur?

- 0,5 % – dən;
- 0,1 % – dən;
- 2,0 % – dən.
- 1,0 % – dən;
- 0,75 % – dən;

399 Quru külləşdirmə mufel sobasında bu istilikdə aparılır:

- 150 – 2000 C;
- 300 – 4000 C;
- 450 – 5000 C;
- 600 – 8000 C;
- 10000 C.

400 Hava ilə qarışdıqda məişət qazı nə qədər istilik əmələ gətirir?

- 20000 C.
- 19000 C;
- 19250 C;
- 19500 C;
- 18500 C;

401 Sulu məhlullarla müqayisədə, atom – absorbsiyalı metodun həssaslığını artırıran bunlardır:

- Göstərilənlərin heç biri
- Qeyri – polyar həllədicilər

- Qeyri – üzvi həllədicilər
- Üzvi həllədicilər
- Polyar həllədicilər

402 Quru külləşdirmə əməliyyatı bu qurğuda yerinə yetirilir:

- Mufel sobası;
- Quruducu şkaf;
- İfrat qızmış buxar.
- Xüsusi spiral;
- İnfragörmizi şüalanma lampaları;

403 Bütün metalların itkisiz olaraq məhlula keçməsi, hansı külləşdirmə üsulunda baş verir?

- Göstərilənlərin heç biri.
- Quru külləşdirmə
- Qızardıb külləşdirmə;
- Yaş külləşdirmə;
- Alovda külləşdirmə;

404 Qida məhsullarını atom – absorbsiyalı spektrofotometriya üsulu ilə analiz etmək üçün, külləşdirilməsini neçə üsulla həyata keçirmək olar?

- 5
- 7
- 2
- 4
- 3

405 Atom – absorbsiyalı spektroskopiyada, təyin edilən elementin kifayət qədər nazik rezonanslı xəttini verən kiçik təzyiqli qazboşaldıcı lampalar hansı məqsədlə məsləhət görülür?

- Özü yazan qurğu kimi;
- Absorbent kimi;
- Uduurma zolağı kimi.
- Spektri oxuyan qurğu kimi;
- İşıq mənbəyi kimi;

406 Son zamanlar hansı markalı spektrofotometrlər daha geniş formada istifadə olunmağa başlamışdır?

- SF – 4;
- SF – 26;
- SF – 3;
- SF – 46;
- SF – 17;

407 Keçən əsrin hansı ilində Uolş, atom tərəfindən absorbsiyanın qeydə alınmasının rasional üsulunu irəli sürmüştür?

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

408 Kvant nəzəriyyəsinə əsasən $i \rightarrow k$ stasionar mənbələri arasında E_i və E_k enerjiləri ilə şüalanma ($E_k > E_i$ olduqda) neçə keçid növündə müşahidə edilir?

- 6

- 2
- 3
- 4
- 5

409 Bütün bioloji materiallar üçün yararlı hesab olunan universal küvet hansı materialdan hazırlanır?

- Plastik materialdan
- Şüşədən
- Kvarsdan
- Qrafitdən
- Misdən

410 Birləşmələrin atom halınadək termiki parçalanması üçün qrafitdən hazırlanmış küvetdən istifadə edilməsi rus alimi B. V. Lvov tərəfindən hansı ildə təklif olunmuşdur?

- 2000 - ci il
- 1800 - cü il
- 1875 - ci il
- 1904 - cü il
- 1959 - cu il

411 Birləşmələrin atom halınadək termiki parçalanması üçün qrafitdən hazırlanmış küvetdən istifadə edilməsi təklifi 1959 - cu ildə kim tərəfindən irəli sürülmüşdür?

- Lvov
- Nekrasov
- Zelinski
- Mendeleyev
- Məmmadəliyev

412 Şəkər tozunda dəmiri təyin etmək üçün sınaq nümunəsi hansı çəkidən az olmamalıdır?

- 12 qram
- 15 qram
- 20 qram
- 3 qram
- 5 qram

413 Maqneziumun təyinatı zamanı hansı elementin ekvivalent miqdarda mövcudluğu maneçilik törədə bilər və buna görə də onu kənarlaşdırmaq lazımdır?

- Cu
- Au
- Fe
- Al
- Ag

414 Bir çox qida məhsullarının yandırılmasından alınan kül qalığında bu element daha böyük xüsusi çəkiyə malik olur:

- Kalium
- Kobalt
- Mis
- Kalsium
- Dəmir

415 Atom – absorbsiyası, qida məhsullarının tədqiq olunan məhlulunda konsentrasiyası bu həddə olan bir çox metalların analizi üçün istifadəyə yararlıdır:

- 1,0 mkq/ml
- 0,5 mkq/ml
- 2,5 mkq/ml
- 5,0 mkq/ml
- 2,0 mkq/ml

416 Sink elementinin təyinolunma prosesinə bu variantda göstərilənlər əngəl törədə bilər

- Mis və təsirsiz qazlar
- Silisium və onun duzları
- Dəmir və qeyri – metallar
- Alüminium və halogenlər
- Maqnezium və metallar

417 Halogenlər və alüminium, bu elementin təyin olunma prosesinə əngəl törədə bilər:

- Ca
- Fe
- Cu
- Ag
- Zn

418 Manqan, sulu məhlullardan təyin olunarkən bu hədlərdə konsentrasiyaya malik olmalıdır:

- 2000,0 – 10000,0 mkq/ml
- 2,0 – 20,0 mkq/ml
- 30,0 – 100,0 mkq/ml
- 12,0 – 250,0 mkq/ml
- 500,0 – 1000,0 mkq/ml

419 Bu firmalardan biri atom – absorpsiyalı spektrofotometrlər istehsalı ilə məşğul olmur:

- Yaponiyada – Shimadru;
- Yaponiyada – Hitachi;
- ABŞ-da – Bekman.
- Yaponiyada – Panasonic;
- Avstriyada – Varion Techtron;

420 Kiçik küllük dərəcəsinə malik qida məhsulları üçün bütün metalların itkisiz olaraq məhlula keçməsi məqsədilə yaş küllişdirmə zamanı hansı miqdarda çəki nümunəsi götürmək lazımdır?

- 100 qram.
- 5 – 8 qram;
- 10 – 20 qram;
- 30 – 50 qram;
- 60 – 80 qram;

421 Yaş küllişdirmə adətən bu qarışqda aparılır:

- Duru nitrat və sulfat turşuları.
- Duru fosfat və oksalat turşuları;
- Qatı fosfat və sulfat turşuları;
- Duru süd və sirkə turşuları;
- Qatı nitrat və sulfat turşuları;

422 Südün tərkibindəki yaqlardan misi ekstraksiya edərkən, metal ekstraksiya edildikdən sonra piyi nə ilə kənarlaşdırırlar?

- Etil spirti

- Göstərilənlərin heç biri
- Petroleyn efiri
- Dietil efiri
- Disulfid efiri

423 Üzvi həllədicilər sulu məhlullarla müqayisədə hansı təyinat metodunun həssaslığını artırır?

- Kolonkalı xromatoqrafiya
- Ultrabənövşəyi spektroskopiya
- Atom – absorbsiyalı spektroskopiya
- İnfragirmizi spektroskopiya
- Nazik təbəqəli xromatoqrafiya

424 Hava – asetilen qarışığının yanmasından alınan alov bu istiliyə malik olur:

- 32000 C.
- 20000 C;
- 15000 C;
- 8500 C;
- 23000 C;

425 Halogenlər və alüminium, bu elementin təyin olunma prosesinə əngəl törədə bilər:

- Ca
- Zn
- Ag
- Cu
- Fe

426 Mis elementinin təyin olunması zamanı, bu elementin yüksək qatılığı mane ola bilər:

- Al
- Fe
- Mg
- Ca
- Na

427 Bu komponentlərin mövcudluğu, kalsiumun təyin edilməsinə maneçilik törətmir:

- Gümüş
- Alüminium
- Fosfatlar
- Silisium
- Sulfatlar

428 Maqneziumun atom – absorbsiyalı üsulla təyinatı zamanı sulfat və fosfat turşularının hansı normallıqda olan məhlulları belə, əngəl yaratır?

- 0,005 n
- 0,001 n
- 0,01 n
- 0,1 n
- 0,05 n

429 Kalium və natrium elementlərinin analizi üçün materialın yandırılması zamanı, bu metaldan hazırlanan qablardan istifadə etmək vacibdir:

- Platin
- Dəmir

- Gümüş
- Qızıl
- Mis

430 Yüksək miqdarda xörək duzuna malik olan qida məhsullarını, hansı element birləşmələrinin təyinətmə metodları ilə analiz etmək məsləhətdir?

- Xlor
- Kobalt
- Bor
- Alüminium
- Gümüş

431 Kaliumun təyinolunma həssaslığı məhlulda onun və turşuların konsentrasiyasının artması ilə:

- Əvvəlcə zəif, sonra isə sıçrayışla yüksəlir
- Zəifləyir
- Dəyişməz qalır
- Yüksəlir
- Əvvəlcə yüksəlir, sonra stabil qalır

432 Natrium elementinin təyinolunma həssaslığı kalium elementinin həssaslığından nə qədər yüksəkdir?

- 800 %
- 2,5 dəfə
- 150 %
- 1,0 dəfə
- 4,0 dəfə

433 Natrium elementinin təyinolunma həssaslığı hansı elementin təyinolunma həssaslığından 2,5 dəfə yüksəkdir?

- Kalium
- Alüminium
- Mis
- Dəmir
- Kalsium

434 Heç bir digər elementin əngəl yarada bilməməyi, hansı elementin təyini zamanı müşahidə olunur?

- Dəmir
- Kalsium
- Kobalt
- Mis
- Kalium

435 Ensiz spektral zolaqlara malik parlaq işıq verən lampa növü budur:

- Açıq anodlu lampa
- Açıq katodlu lampa
- Lüminessent lampa
- Adi volfram közərdicisi olan lampa
- Qapalı katodlu lampa

436 Atomlu absorbsiyada işıq mənbəyi kimi bu növ lampalar daha geniş miqyasda tətbiq olunur:

- Açıq anodlu lampa
- Açıq katodlu lampa
- Lüminessent lampa

- Adi volfram közərdicisi olan lampa
- Qapalı katodlu lampa

437 Atom – absorbsiyalı spektroskopiya zamanı analiz olunan məhlul püşkürdücündən istifadə edilməklə odluğun alovuna bu formada daxil edilir:

- Hissəcik şəklində.
- Aerozol şəklində;
- Maye şəklində;
- Qabarcıq şəklində;
- Bərk maddə şəklində;

438 Standart işıq mənbəyindən gələn şüalanmanın atomlar tərəfindən udulmasının ölçülməsi, bu tədqiqat üsulu zamanı yerinə yetirilir

- İnduktometriya.
- İnfaqırmızı spektroskopiya;
- Atom – absorbsiyalı spektroskopiya;
- Absorbsiyalı spektroskopiya;
- Fotokolorimetriya;

439 Müxtəlif qrupa bölünən kimyəvi məhsullar sənaye miqyasında buraxılan bütün kimyəvi məhsullar neçə qrupa bölünürlər?

- 1
- 4
- 3
- 2
- 5

440 Manqanın təyin olunması zamanı bu birləşmənin 200 mkq/ml miqdарında əlavə edilməsi əngəlləri aradan qaldırmağa imkan verir:

- Kalsium – xlorid
- Mis sulfat
- Göstərilənlərin heç biri
- Dəmir – 3 xlorid
- Alüminium – hidroksid

441 Asetilenlə qarışq şəklində azot oksidi və ya oksigen istifadə edilməsi bu çətinliyin yaranmasını şərtləndirir:

- Qarışığın yanmamağı
- Göstərilənlərin heç biri
- Partlayış təhlükəsi
- Qarışq yanarkən çox böyük istiliyin alınması
- Qarışq yanarkən tələb edilən istiliyin alınmamağı

442 Alüminium və qalayın adı məhlullarından onlar bu qarışq alovunda təyin olunur:

- Aseton + kükürd
- Helium + azot
- Azot oksidi + aseton
- Hidrogen sulfid + azot
- Oksigen + kükürd

443 Qələvi metalların analizi üçün hava ilə qarışdıqda 19250 C istilik əmələ gətirən bu maddədən istifadə edirlər:

- Propan (adi məişət qazı);
- Propilen.
- Asetilen;
- Etilen;
- Etil spirti;

444 Alovlu spektroskopiya zamanı metalı əmələ gətirən birləşmələrin dissosiasiya dərəcəsi alovun hansı göstəricisindən asılı olur?

- Həcmindən;
- Sahəsindən.
- Rəngindən;
- Temperaturundan;
- Böyüklüyündən;

445 Ca, Mg, Fe, Zn, Co və Cu elementlərinin ekstraksiyası üçün bu maddədən istifadə edirlər:

- Etil spirti
- Metilizobutilketon (MİBK)
- Etilendiamintetrasirkə (EDTA)
- Dietil efiri
- Pirrolidinditiokarbonat (PDKA)

446 Bütün bitki mənşəli və bəzi heyvan mənşəli qida məhsullarında mineral maddələri bu turşu ilə ekstraksiya edirlər:

- 0,1 M metilizobutilketon
- 0,1 M etil spirti
- 0,1 M etilendiamintetrasirkə turşusu
- 0,1 M aseton

447 Südün tərkibindəki yaqlardan misi, ikiqat distillə yolu ilə bütün metalların izlərindən nə ilə ekstraksiya etmək məsləhət görülür?

- Qatı fosfat turşusu ilə;
- Qatı nitrat turşusu ilə;
- Qatı oksalat turşusu ilə;
- Qatı sirkə turşusu ilə;
- Qatı sulfat turşusu ilə;

448 Maddələrin mürəkkəb qarışıqlarının dinamik şəraitlərdə sorbsiya metodlarının köməyi ilə komponentlərə ayrılması prosesi belə adlanır:

- Fiziologiya
- Kinologiya
- Xromatoqrafiya
- Flyuoqrafiya
- Stomatologiya

449 Qarışq komponentlərinin ayrılan qarışq komponentlərindən daha güclü sorbsiya olan hər hansı bir maddə məhlulu ilə sıxışdırılması belə adlanır:

- Heç biri
- Ekspres üsul
- Aşkarlayıcı üsul
- Sıxışdırıcı üsul
- Frontal üsul

450 Müasir zamanda bir çox ayırma metodlarını əhatə edən bu termindir:

- Kinologiya
- Fiziologiya
- Stomatologiya
- Flynoqrafiya
- Xromatoqrafiya

451 Rus alimi, botanik M. S. Svet 1903-cü ildə hansı birləşmənin analizi üçün adsorbsiya prinsipini tətbiq etmişdir?

- Keramzit
- Karbohidrat
- Nişasta
- Xlorofil
- Yağ

452 Rus alimi, botanik M. S. Svet bu ildə xlorofilin analizi üçün absorbсиya prinsipini tətbiq etmişdir

- 2003
- 1803
- 1850
- 1903
- 1950

453 Xromatoqrafiya metodunun kəşfi bu alimə məxsusdur:

- Svet
- Tmiryazev
- Boyl
- Lomonosov
- Mendeleyev

454 Çörəyin uçucu maddələrinin buxarla distillə edərkən xoşagəlməz iylə üstünlük təşkil edən maddə.

- Karbon dihidroksid
- İndal
- Qleserin
- Natriumxlorid
- Sulfat turşusu

455 Bir-birindən fərqlənən, bu sayda xromatoqrafiya variantları mövcuddur:

- 3
- 6
- 10
- 2
- 4

456 Qaz və maye fazaların aqreqat halından asılı olaraq, neçə xromatoqrafiya növü fərqləndirilir?

- 3
- 2
- 10
- 6
- 4

457 Bütün xromatoqrafiya metodları maddələrin necə fazalar arasında paylanmasına əsaslanır?

- İki bir-birində həll olan
- İki bir-birinə bərabər olan

- Bir fazadan ibarət olan
- İki (bir-birində həll olmayan) qarışmayan
- Göstərilənlərin heç biri

458 Qatışq komponentlərinin seçilmiş hər hansı bir sorbentdə müxtəlif cür sorbsiya olunma xassələrindən istifadə edilmə idəyası:

- Göstərilənlərin heç biri
- Xromatoqrafiya metodunun şəklini təşkil edir;
- Xromatoqrafiya məhsulunun rəngini təşkil edir;
- Xromatoqrafiya məhsulunun miqdarnı təşkil edir;
- Xromatoqrafiya metodunun əsasını təşkil edir

459 Göstərilənlərdən hansı, xromatoqrafik metodların tətbiqi ilə müəyyənləşdirilir?

- Rəngi
- Forması
- İyi
- Kimyəvi tərkibi
- Dadı

460 Daha effektiv və universal fiziki-kimyəvi ayrılma və maddələrin mürəkkəb qarışıqlarının analizi metodlarından biri belə adlanır:

- Fiziologiya
- Flyuoqrafiya
- Elyuasiya
- Xromatoqrafiya
- Kinologiya

461 Xromatoqramların alınma üsuluna görə, onlar neçə qrupa bölünürler?

- 10
- 2
- 3
- 4
- 6

462 Xromatoqrafiya zaman hərəkətsiz faza təbəqəsinə daxil olan hərəkətli faza belə adlanır:

- Elyuat
- Elyuant
- Ekstragent
- Ekstrakt
- Heç biri

463 Xromatoqrafiya zamanı kalonkadan çıxan və tərkibində ayrılan komponent saxlayan hərəkətli faza belə adlanır:

- Heç biri
- Elyuat
- Ekstragent
- Elyuant
- Ekstrakt

464 Xromatoqrafiya zamanlı bu və ya digər üsulla analiz olunan komponentlərin miqdarı təyin edilən faza belə adlanır:

- Heç biri

- Elyuat
- Elyuant
- Ekstragent
- Ekstrakt

465 Kolonka boyunca ayrılan maddələrin ayrıca zolaqlar şəklində paylanması belə adlanır:

- Bölünmüş xromatoqram
- Orta xromatoqram
- Xarici xromatoqram
- Daxili xromatoqram
- Rəngsiz xromatoqram

466 Maddələrin elyuatda paylanması qrafiki təsviri belə adlanır:

- Rəngsiz xromatoqram
- Xarici xromatoqram
- Orta xromatoqram
- Daxili xromatoqram
- Bölünmüş xromatoqram

467 Sadəcə xromatoqram adlandırılan bu növ xromatoqramdır:

- Bölünmüş xromatoqram
- Xarici xromatoqram
- Orta xromatoqram
- Daxili xromatoqram
- Rəngsiz xromatoqram

468 Maddələrin maye və ya qazşəkilli qarışığının sonradan fasılısız olaraq həllədici və ya qaz axını ilə yuyulan kalonkanın yuxarı hissəsinə köçürülməsi belə adlanır:

- Frontal üsul
- Aşkarlayıcı üsul
- Heç biri
- Ekspres üsul
- Sıxışdırıcı üsul

469 Pirolizli xromatoqrafiya, bu xromatoqrafiya növünə aid olunur:

- Qaz xromatoqrafiyası
- Kolonkalı xromatoqrafiya
- Nazik təbəqəli xromatoqrafiya
- Kağız xromatoqrafiyası
- İon-mübadilə xromatoqrafiyası

470 Tədqiq edilən məhlulun sorbentlə doldurulmuş kolonkadan filtrlənməsi belə adlanır:

- Sıxışdırıcı üsul
- Aşkarlayıcı üsul
- Ekspres üsul
- Heç biri
- Frontal üsul

471 Xramotoqrafiya metodikalarının dəqiqliyinə vermək üçün hansı metod vacib sayılır?

- Eyniləşdirmə metodu
- Riyazi statistika
- Daxili standart metodu

- Mütləq kolibrəmə metodu
- Xarici standart metodu

472 Sorbentin səthindən hərəkət edən qaz fazasının köməyi ilə qarışığın ayrılması baş verən proses belə adlanır:

- Nazik təbəqəli xromatoqrafiya
- İon-mübadilə xromatoqrafiyası
- Kağız xromatoqrafiyası
- Qaz xromatoqrafiyası
- Maye xromatoqrafiyası

473 Tarixi baxımdan daha əvvəlki metod sayılan bu xromatoqrafiya üsuludur:

- Göstərilənlərin heç biri
- Qaz-adsorbsiya xromatoqrafiyası
- Nazik təbəqəli xromatoqrafiya
- Kolonkalı xromatoqrafiya
- Maye xromatoqrafiyası

474 Qaz xromatoqrafiyası zamanı kolonkaların çıxışında nəycin alınacağını aydınlaşdırmağa imkan verən bu detaldır:

- Qazdaşıyıcı mənbə
- Özü yanan qurğu
- Detektor
- Kolonka
- Buxarlandırıcı

475 İstilikkeçirmənin ölçülüməsi principinə görə işləyən detektorları belə adlandırırlar:

- Mikrometrlər
- Psixrometrlər
- Termometrlər
- Katarometrlər
- Taxometrlər

476 Qaz xromatoqrafiyasında istifadə edilən hərəkətsiz faza neçə növdə olur?

- 2
- 4
- 5
- 3
- 6

477 Kolonkanın uzunluğu böyük olduqca ayrılma keyfiyyəti belə olur:

- Əvvəlcə pis olur, sonra yaxşılaşır
- Əvvəlcə yaxşı olur, sonra pisləşir
- Dəyişilməz olur
- Daha pis olur
- Daha yaxşı olur

478 Xromatoqrafiya piklərinin sahəsinin hesablanmasının bizə məlum olan neçə üsulu mövcuddur?

- 5
- 2
- 6
- 3

479 Kolonkadakı maddələrin paylanması əmsalına çox güclü təsir göstərən amil budur:

- Kolonkadakı maddənin miqdarı
- Kolonkanın diametri
- Kolonkadakı maddənin rəngi
- Kolonkanın temperaturu
- Kolonkanın tutumu

480 Kapilyar kolonkada hərəkətsiz faza borunun bu hissəsinə çəkilir:

- Daxili səthinə
- Xarici səthinə
- Materialın orta təbəqəsinə
- Yalnız çıxış hissəyə
- Yalnız giriş hissəyə

481 Nasadkalı kolonkalar bu materialdan da hazırlanır:

- Gümüş
- Mis
- Volfram
- Qızıl
- Nikel

482 Hərəkətsiz fazasının aqreqat halından asılı olaraq qaz xromatoqrafiyası neçə növdə olur?

- 2
- 7
- 5
- 3
- 4

483 Nasadkalı kolonkaların minimum uzunluğu bu həddə olur:

- 20 sm
- 2,0 metr
- 5,0 metr
- 8,0 metr
- 80 sm

484 Katarometrlərlə iş zamanı hidrogen qazdaşıyıcı və hava axınlarının sürətləri arasındaki nisbət, bu şərti təmin etməlidir:

- 1:1:1
- 1:1:10
- 10:1:1
- 1:10:1
- 10:10:10

485 Qaz xormatoqrafiyası zamanı nümunənin yüksək temperatur həddində təsirə məruz qoyulması belə adlanır

- Elektroplazmoliz
- Hipofiz
- Elektroliz
- Hidroliz
- Proliz

486 Nasadkalı kolonkaların maksimum uzunluğu bu həddə olur:

- 20 sm
- 2,0 metr
- 5,0 metr
- 8,0 metr
- 80 sm

487 Nasadkalı kolonkalar bu materialdan hazırlanır:

- Polad
- Mis
- Alüminium
- Şüşə
- Farfor

488 Elektron tutucu detektorlar bu göstəricini ölçürlər:

- İon cərəyanının fasıləsizliyini
- İon cərəyanının dəyişməzliyini
- İon cərəyanının azalmasını
- İon cərəyanının yüksəlməsini
- İon cərəyanının fasıləliyini

489 Mövcud olan detektorlaşma üsullarının sayı hansı variantda düzgün göstərilmişdir?

- 5-dən az
- 20-dən az
- 30-dan çox
- 30-dan az
- 10-dan az

490 Mövcud xromatoqrafiyanın imkanları, əsasən bu xromatoqrafiyada istifadə olunan hansı göstəricinin xüsusiyyətləri ilə şərtlənir?

- Özü yazan qurğu
- Kolonka
- Buxarlandırıcı
- Qazdaşıyıcı mənbə
- Detektor

491 Qaz xromatoqrafiyası hansı həddədək temperaturda parçalanmadan qovula bilən qazların, maye və ya bərk maddələrin ayrılması üçün tətbiq oluna bilər?

- 400-500°C
- 320-350°C
- 200-300°C
- 100-200°C
- 375-400°C

492 [Qaz və ya buxar halında tədqiq olunan qatışığın kolonka boyunca mütəhərrik qaz fazası ilə qarışması, hərəkətsiz fazada onların adsorbsiyası və ya həll olması nəticəsində tərkib komponentlərinə ayrılması prosesi belə adlanır:

- Kağız xromatoqrafiyası
- Qaz xromatoqrafiyası
- Kolonkalı xromatoqrafiya
- Maye xromatoqrafiyası
- Nazik təbəqəli xromatoqrafiya

493 Analiz edilən qarışiq nümunəsinə daxili standart adlandırılan maddənin dəqiq məlum olan miqdarının əlavə edilməsinə əsaslanan bu metoddur:

- Göstərilənlərin heç biri
- Daxili standart
- Daxili normallaşdırma
- Mütləq kalibrəmə
- Nisbi kalibrəmə

494 Pikin hündürlüğünün və ya sahəsinin qarışıqdakı uyğun maddənin miqdarından asılılığının istifadəsinə əsaslanan bu metoddur:

- Göstərilənlərin heç biri
- Daxili standart
- Daxili normallaşdırma
- Mütləq kalibrəmə
- Nisbi kalibrəmə

495 Qatışiq komponentlərinin konsentrasiyaları arasındaki nisbətin təyininə əsaslanan bu metoddur:

- Göstərilənlərin heç biri
- Daxili standart
- Daxili normallaşdırma
- Mütləq kalibrəmə
- Nisbi kalibrəmə

496 Xromatoqramdakı uyğun pikin nisbi sahəsi, bu göstərici kimi xidmət göstərir:

- Göstərilənlərin heç biri
- Verilən qatışığın həcmi
- Ayrılan qatışığın miqdar həddi
- Ayrılan maddənin miqdar həddi
- Ayrılan maddənin sıxlıq həddi

497 Müxtəlif tədqiqatçılar tərəfindən hərəkətsiz maye faza qismində istifadə edilən müxtəlif üzvi birləşmələri neçə qrupda təsnifatlaşdırmaq olar?

- 5
- 6
- 2
- 3
- 4

498 Qaz adsorbsiyalı xromatoqrafiya kolonkası yalnız bu maddə (komponent) ilə doldurulur:

- Buxarlanmayan maye
- Bərk adsorbent
- Qaz adsorbent
- Maye adsorbent
- Buxarlanan maye

499 Qaz xromatoqrafiyasında istifadə olunan kapillyar kolonkalar bu uzunluq həddinə malik olurlar:

- 120,0 metrdən 300,0 metrədək
- 1,0 metrdən 3,0 metrədək
- 5,0 metrdən 15,0 metrədək
- 20,0 metrdən 28,0 metrədək
- 30,0 metrdən 100 metrədək

500 Qaz xromatoqrafiyasında istifadə olunan kolonkaların daxili diametri bu ölçü hədlərində mövcud olur:

- 2,0-3,0 mm
- 0,6-0,9 mm
- 0,01-0,5 mm
- 1,0-1,5 mm
- 5,0-10,0 mm

501 Ən qənaətbəxş ayrılmalar, nasatkalı kolonkaların hansı uzunluq həddində mümkün olur?

- 20-30 sm
- 5-6 metr
- 2-3 metr
- 0,5-1,0 metr
- 70-90 sm

502 Xromatoqramların miqdarda işlənməsinin digər üsullarının yoxlanması üçün bu metod istifadə olunur:

- Nisbi kalibrəmə
- Mütləq kalibrəmə
- Daxili normallaşdırma
- Daxili standart
- Göstərilənlərin heç biri

503 Kolonkanın diametrinin böyüməsi ilə onun effektivliyi:

- Yüksəlir
- Azalır
- Əvvəlcə azalır sonra yüksəlir
- Dəyişilməz qalır
- Əvvəlcə yüksəlir, sonra azalır

504 Sınaq nümunəsi qeyri-dəqiq dozalaşdırılan halda ayrı-ayrı komponentlərin miqdarı (mq-la) bu bərabərliklə hesablanır:



505 Analiz olunan qatışılardakı bu və ya digər komponentin miqdarını teyin eden bu beraberlikde ($X_i = \frac{K_i \cdot S_i}{K_{st} \cdot S_{st}} \cdot R \cdot 100\%$) S_i və S_{st} isarelendirməleri hansı göstəricini eks etdirir?

- Göstərilənlərin heç biri
- Uyğun piklərin həcmini
- Uyğun piklərin hündürlüyünü
- Uyğun piklərin enini
- Uyğun piklərin sahəsini

506 Analiz olunan qatışılardakı bu və ya digər komponentin miqdarını bu tənliyə əsasən hesablamaq mümkün kündür:





507 Praktiki məsələlər həll edilərkən mütləq kalibrəlmə metodunun verdiyi məlumatların bir çoxunu daha az zəhmət tələb edən bu metodun köməyi ilə əldə etmək olar:

- Göstərilənlərin heç biri
- Mütləq kalibrəlmə
- Daxili normallaşdırma
- Daxili standart
- Nisbi kalibrəlmə

508 Daxili standart metodu ilə iş zamanı verilən maddə üçün düzəliş əmsalı bu tənliyə görə hesablanır:



509 Xromatoqramın hər bir piki üçün sahəni bu bərabərliklə hesablayırlar:



$$X_i = \frac{\sum_{i=1}^n S_i}{\sum_{i=1}^n K_i} \cdot 100\%$$



510 Adətən xromatoqram yazılmış sürəti bu kəmiyyətə bərabər olur:

- 1500-3000 mm/saat
- 50-100 mm/saat
- 100-150 mm/saat
- 150-300 mm/saat
- 300-600 mm /saat

511 Bu üzvi birləşmə qeyri-polyar hərəkətsiz maye faza qismində istifadə olunur:

- PEQA (polietilenqlilikoladipinat)
- PEQS (polietilenqlikolsuksinat)
- SE-30 tripli dimetilpolisilosan
- Dibutilftalat
- Rikrezilfosfat

512 Digər fiziki-kimyəvi üsullarla müqayisədə qaz xromatoqrafiyasının mübahisəsiz üstünlüyünü şərtləndirən amil budur:

- Alınan nəticələrin daha kiçik olması
- Analizin davam etmə müddəti
- Yüksək intensivlik
- Analiz metodunun asanlıqla avtomatlaşdırılması
- Alınan nəticələrin çoxluğu

513 Sıgnalı binar sistemdə komponentin bir anlıq konsentrasiyasına uyğun olaraq diferensial detektorların köməyi ilə yerinə yetirilən, bu növ xromatoqrafiya üzrə əksər tədqiqat işləri yerinə yetirilir:

- Yüksələn kağız xromatoqrafiyası
- Kolonkalı xromatoqrafiya
- Nazik təbəqəli xromatoqrafiya
- Qaz xromatoqrafiyası
- Alçalan kağız xromatoqrafiyası

514 Metil efirlərinin alınmasının yodlu metillə emal edilən yağ turşularının həllolmayan gümüş duzlarından sintezi, adətən bu birləşmələrin analizi üçün istifadə edilir:

- Karbohidratlar
- Qlikolipidlər
- Neytral lipidlər
- Fosfolipidlər
- Dikarbon turşuları

515 Zeherli kimyevi birləsmelerin mehsuldakı miqdarını teyin edən $x = \frac{A \cdot S_1 \cdot V_2}{S_1 \cdot V_1 \cdot V_3}$ beraberliyində V_3 herfi ile bu göstərici isareləndirilmişdir:

- Buxarlandırıldıqdan sonra ekstraktın ümumi həcmi
- Sınaq nümunəsi pikinin sahəsi
- Zəhərli kimyevi birləşmənin standart məhlulunun pikinin sahəsi
- Analiz olunan sınaq nümunəsinin çəki miqdarı
- Xromatoqrama daxil edilmiş sınaq nümunəsi ekstraktının həcmi

516 Zeherli kimyevi birləsmelerin mehsuldakı miqdarını teyin edən $x = \frac{A \cdot S_1 \cdot V_1}{S_1 \cdot V_1 \cdot V_3}$ beraberliyində V_1 herfi ile bu göstərici isareləndirilmişdir:

- Buxarlandırıldıqdan sonra ekstraktın ümumi həcmi
- Sınaq nümunəsi pikinin sahəsi
- Zəhərli kimyevi birləşmənin standart məhlulunun pikinin sahəsi
- Standart məhluldakı zəhərli kimyevi birləşmənin miqdarı
- Xromatoqrama daxil edilmiş sınaq nümunəsi ekstraktının həcmi

517 Ətin uçucu yağ turşularının təyini zamanı xlorlu etili hansı temperaturda kənarlaşdırmaq lazımdır?

- 45 C
- 20 C
- 12 C
- 5 C
- 29 C

518 Qida məhsullarının dad keyfiyyətinə, bu birləşmə təsir göstərir:

- Liqinin miqdarı
- Boyaq maddələrinin miqdarı
- Mikroelementlərin miqdarı
- Makroelementlərin miqdarı
- Uçucu yağ turşularının miqdarı

519 Kiçik molekullu uçucu turşuların miqdarına görə fərqlənən süd yağınnın analizi zamanı metilləşdirməni bu maddənin köməyi ilə həyata keçirmək məsləhət görülür:

- Dixloramin
- Diazometan
- Diatomit
- Silikahel
- Dietil efiri

520 Polyar fazalarda turşu efirlərini ayıran zaman bu temperatur həddində daha yaxşı nəticələr qazanılır:

- 500 – 1000 C
- 250 – 300 C
- 200 – 210 C
- 50 – 150 C
- 320 – 400 C

521 Qeyri-polyar fazalarda turşu efirlərini ayıran zaman, hansı temperatur həddində daha yaxşı nəticələr qazanılır?

- 500 – 1000 C
- 250 – 350 C
- 100 – 125 C
- 50 – 150 C
- 350 – 400 C

522 Zəhərli kimyəvi birləşmələrin məhsuldakı miqdarını təyin edən bərabərliyində V3 hərfi ilə bu göstərici işarələndirilmişdir:

- Buxlandırıldıqdan sonra ekstraktın ümumi həcmi.
- Sınaq nümunəsi pikinin sahəsi;
- Zəhərli kimyəvi birləşmənin standart məhlulunun pikinin
- Analiz olunan sınaq nümunəsinin çəki miqdarı;
- Xromatoqrama daxil edilmiş sınaq nümunəsi ekstraktının

523 Qliceridlərin metanolla pereeterləşdirilməsindən alınan metil efirlərini adətən ayırmırlar, onların məhlulları, bu xromatoqrafiya üsulu ilə analiz üçün bilavasitə istifadə edilir:

- Qaz xromatoqrafiyası.
- Nazik təbəqəli xromatoqrafiya;
- Kağız xromatoqrafiyası;
- Maye xromatoqrafiyası;
- Kolonkalı xromatoqrafiya;

524 Yüksək temperaturlarda daha dayanıqlı olub, lakin selektivliyi aşağı olan bu maddədir:

- Göstərilənlərin heç biri.
- Apiezon – M;
- Apiezon – L;
- Silikon – SE-30;
- Polibuten;

525 Turşuları, onlardakı ikiqat rabitələrin sayına görə ayırmaq üçün hərəkətsiz faza kimi bu birləşmədən istifadə edirlər:

- Distillə suyu.
- Suspenziya;
- Polyar maye;
- Qeyri polyar maye;
- Emulsiya;

526 Polyar fazalarda turşu efirlərini ayıran zaman bu temperatur həddində daha yaxşı nəticələr qazanılır:

- 500 – 10000 C;
- 250 – 3000 C;
- 200 – 2100 C;
- 50 – 1500 C;
- 320 – 4000 C;

527 Kiçik molekullu uçucu turşuların miqdarına görə fərqlənən süd yağıının analizi zamanı metilləşdirməni bu maddənin köməyi ilə həyata keçirmək məsləhət görülür:

- Dixloramin.
- Silikahel;
- Diatomit;
- Diazometan;
- Dietil efiri;

528 Qida məhsullarının dad keyfiyyətinə, bu birləşmə təsir göstərir:

- Mikroelementlərin miqdarı”
- Boyaq maddələrinin miqdarı;
- Liqninin miqdarı.
- Makroelementlərin miqdarı;
- Uçucu yağ turşularının miqdarı;

529 Uçucu turşuları ayırmak və onları vəsfî analiz etmək üçün daha məqsədə uyğun hesab edilən üsul budur:

- Bərk adsorbsiyalı xromatoqrafiya.
- Nazik təbəqəli xromatoqrafiya;
- Kağız xromatoqrafiyası;
- Qaz-maye xromatoqrafiyası;
- Kolonkalı xromatoqrafiya;

530 Ətin uçucu yağ turşularının təyini zamanı xlorlu etili hansı temperaturda kənarlaşdırmaq lazımdır?

- 450 C
- 290 C;
- 50 C;
- 120 C;
- 200 C;

531 Turşuları, onlardakı ikiqat rabitələrin sayına görə ayırmak üçün hərəkətsiz faza kimi bu birləşmədən istifadə edirlər:

- Distillə suyu
- Qeyri polyar maye
- Polyar maye
- Suspenziya
- Emulsiya

532 Yüksək temperaturlarda daha dayanıqlı olub, lakin selektivliyi aşağı olan bu maddədir:

- Göstərilənlərin heç biri
- Silikon – SE-30
- Apiezon – L
- Apiezon – M
- Polibuten

533 Yağ turşularının metil efirlərinin əmələ gələn qarışığını bu maddə ilə durulaşdırır və nümunəni xromatoqrafa daxil edirlər:

- Aseton
- Etil spirti
- Benzin
- Su
- Benzol

534 Turşuların metil efirləri mütləq bu birləşmənin köməyi ilə alınır

- Sulfat turşusunun
- Xörək duzunun
- Maqnezium sulfatın
- Qliserinin
- Metanolun

535 Metil efirlərinin alınmasının yodlu metillə emal edilən yağı turşularının həllolmayan gümüş duzlarından sintezi, adətən bu birləşmələrin analizi üçün istifadə edilir:

- Karbohidratlar.
- Fosfolipidlər;
- Neytral lipidlər;
- Qlikolipidlər;
- Dikarbon turşuları;

536 Turşuların metil efirləri mütləq bu birləşmənin köməyi ilə alınır:

- Maqnezium sulfatın
- Metanolun
- Qliserinin;
- Xörək duzunun;
- Sulfat turşusunun;

537 Yağ turşularının metil efirlərinin əmələ gələn qarışığını bu maddə ilə durulaşdırır və nümunəni xromatoqrafa daxil edirlər:

- Benzol.
- Benzin;
- Etil spirti;
- Su;
- Aseton;

538 Qeyri-polyar fazalarda turşu efirlərini ayıran zaman, hansı temperatur həddində daha yaxşı nəticələr qazanılır?

- 350 – 4000 C;
- 50 – 1500 C;
- 100 – 1250 C;
- 250 – 3500 C;
- 500 – 10000 C.

539 Uçucu turşuları ayırmak və onları vəsf etmək üçün daha məqsədə uyğun hesab edilən üsul budur:

- Qaz-maye xromatoqrafiyası
- Nazik təbəqəli xromatoqrafiya
- Bərk adsorbsiyalı xromatoqrafiya
- Kolonkalı xromatoqrafiya
- Kağız xromatoqrafiyası

540 Zəhərli kimyəvi birləşmənin məhsuldakı miqdarı bu bərabərliklə hesablanır:

$$\textcircled{x} = \frac{S \cdot S_2 \cdot S_3}{V_2 \cdot V_1 \cdot V_3}$$

$$\textcircled{x} = \frac{A \cdot S_2 \cdot V_2}{S_1 \cdot V_1 \cdot V_3}$$

$$\textcircled{x} = \frac{A \cdot V_2}{S_1 \cdot V_1}$$

$$\textcircled{x} = \frac{S_2 \cdot V_2}{V_1 \cdot V_3}$$

$$\textcircled{x} = \frac{A \cdot S_2 \cdot V_2 \cdot S_1 \cdot S_3}{V_1 \cdot V_3 \cdot V_2 \cdot V_4}$$

541 Karbon atomlarının sayına görə mürəkkəb efirlərin ayrılmasını bu maddə təmin edir:

- Apiezon – L
- Silikon – SE-30
- Polibuten
- Göstərilənlərin heç biri
- Apiezon – M

542 Aromatik maddələr qovularkən nümunənin seçim temperaturu adətən bu civarda aparılır:

- 110-200°C.
- 25-30°C;
- 37-75°C;
- 80-100°C;
- 3-20°C;

543 Bir çəki hissə sink oksid tozu və on çəki hissə fosfor turşusu qarışığından hazırlanan doldurucuya malik mikroreaktor hansı % miqdarında spirtləri çıxarmağa qadirdir:

- 90 %.
- 65 %
- 15 % ;
- 30 % ;
- 50 % ;

544 Qoxu konsentratını bu maddələrlə işləyərkən, üzvi əsaslar ayrıılır:

- Metallar;
- Qələvilər;
- Turşular.
- Oksidlər;
- Qeyri-metallar;

545 Qida məhsullarının ətirli maddələrini analiz edərkən sınaq nümunəsinin real miqdardan çıxış edərək qabaqcadan ayrılma üçün adətən bu diametrlı kolonkalardan istifadə edilir:

- 5,0 mm.
- 1,0 mm;
- 2,0 mm;
- 3,0 mm;
- 3,5 mm;

546 Aromat komponentlərinin çıxarılmasının distillə metodları neçə qrupa bölünür?

- 5
- 2
- 4
- 6
- 3

547 Bu temperaturadək soyudulmuş tutucuların tətbiq edilməsi, kiçik temperaturda qaynayan komponentlər dumanının əmələ gəlməsinə gətirib çıxarır:

- 72°C ;
- 55°C;
- 235°C.
- 196°C
- 105°C;

548 Selektivliyin asılı olduğu amillərin sayı bu variantda düzgün göstərilmişdir:

- 4
- 2
- 6
- 3
- 5

549 Bir çəki hissə sink oksid tozu və on çəki hissə fosfor turşusu qarışığından hazırlanan doldurucuya malik mikroreaktor hansı % miqdarında spirləri çıxarmağa qadirdir:

- 50 %
- 30 %
- 90 %
- 15 %
- 65 %

550 Qida məhsullarının ətirli maddələrini analiz edərkən sınaq nümunəsinin real miqdardan çıxış edərək qabaqcadan ayrılma üçün adətən bu diametrlı kolonkalardan istifadə edilir:

- 5,0 mm
- 1,0 mm
- 2,0 mm
- 3,0 mm
- 3,5 mm

551 Selektivliyin asılı olduğu amillərin sayı bu variantda düzgün göstərilmişdir:

- 6
- 3
- 2
- 4
- 5

552 Banan xammalının aromatı tədqiq olunarkən hüceyrələrin mümkün qədər daha çox parçalanması məqsədilə xirdalanma zamanı nə əlavə edilir?

- Qum.
- Un;
- Torpaq ;
- Su;
- Turşu;

553 Dequstatorlar, çay məhsulunun bu temperatur həddində dəmləyərək dequstasiya edirlər:

- 110°C.
- 35 – 40°C;
- 50 – 60°C;
- 70 – 80°C;
- 90 – 95°C;

554 Qida məhsullarının aromatını qaz xromatoqrafiya metodu ilə öyrənərkən, tədqiqatçı qarşısında duran tapşırıqların sayı bu qədərdir:

- 4
- 5
- 2
- 6
- 3

555 Su buxarları ilə distillə üsulu hansı qaynama temperaturuna malik komponentləri çıxarmaq üçün yararlıdır?

- 500°C.
- 100°C;
- 300°C;
- 200°C;
- 400°C;

556 Çörək tədqiq edilərkən 500 qr miqdarda çörək məmulatı xirdalanır və 5000 ml-lik kolbada hansı temperaturadək qızdırılır?

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

557 Çörək tədqiq edilərkən 500 qr miqdarda çörək məmulatı xirdalanır və neçə ml-lik kolbada 60°C-dək qızdırılır?

- 6000 ml;
- 4000 ml;
- 3000 ml;
- 5000 ml;
- 7000 ml.

558 Müasir zamanda qida məhsullarından aromatik komponentlərin çıxarılmasının əsasən neçə üsulu sınaqdan çıxarılır?

- 4
- 2
- 7
- 5
- 3

559 Çörək tədqiq edilərkən bu miqdarda çörək məmulatı xirdalanır və 5000 ml-lik kolbada 60°C-dək qızdırılır:

- 600 qr;
- 300 qr;
- 400 qr;
- 500 qr;
- 700 qr.

560 Aldehidlər, ketonlar və peroksidlər qida məhsullarının bu göstəricisinin formalaşmasında mühüm rol oynayır:

- Ötrinin;
- Formasının;
- Rənginin;
- Konsistensiyasının
- Ölçülərinin;

561 Bərkdaşıyıcı səthinə çəkilmiş bor turşusu ilə selektiv olaraq tutulub saxlanılan bu birləşmələrdir:

- Boyaq maddələri.
- Qlikozidlər;
- Aminlər;
- Birinci və ikinci spirtlər
- Fosfolipidlər;

562 Komponentlərin daşıyıcı və hərəkətsiz maye faza arasında paylanması mexanizmi onların bu göstəricisinə əsaslanır:

- Maye faza ilə suspenziya əmələ gətirməsinə
- Maye fazada həll olmasına
- Maye faza ilə qarışmamağına
- Maye fazada həll olmamağına
- Maye faza ilə emulsiya əmələ gətirməsinə

563 Aldehidlər, ketonlar və peroksidlər qida məhsullarının bu göstəricisinin formalaşmasında mühüm rol oynayır:

- Konsistensiyasının
- Ölçülərinin
- Formasının
- Rənginin
- Ötrinin

564 Bir çəki hissə sink oksid tozu və on çəki hissə fosfor turşusu qarışığından hazırlanan doldurucuya malik mikroreaktor hansı % miqdarında fenolları çıxarmağa qadirdir?

- 90%
- 45 %
- 30 %
- 20 %
- 60%

565 Bərkdaşıyıcı səthinə çəkilmiş bor turşusu ilə selektiv olaraq tutulub saxlanılan bu birləşmələrdir:

- Boyaq maddələri
- Qlikozidlər
- Aminlər
- Birinci və ikinci spirtlər
- Fosfolipidlər

566 Birinci və ikinci spirtlər bərk daşıyıcı səthinə çəkilmiş bu maddə ilə selektiv olaraq tutulub saxlanılır:

- Nitrat turşusu
- Sirkə turşusu
- Sulfat turşusu
- Xlorid turşusu
- Bor turşusu

567 İşlənib hazırlanmış identifikasiya üsullarının tətbiqi pendirin uçucu komponentlərinin tərkibində 29 hansı birləşməni aşkar etməyə imkan verir?

- Dikarbon
- Monokarbonil
- Fenol
- Disulfid
- Asetil

568 İşlənib hazırlanmış identifikasiya üsullarının tətbiqi pendirin uçucu komponentlərinin tərkibində neçə monokarbonil birləşməni aşkar etməyə imkan verir?

- 56
- 38
- 29
- 15
- 44

569 İşlənilib hazırlanmış identifikasiya üsullarının tətbiqi bu qida məhsulunun uçucu komponentlərinin tərkibində 29 monokarbonil birləşməni aşkar etməyə imkan verir:

- Pendir
- Kisel
- Tort
- Alma
- Yarma

570 Mürəkkəb efirlərin parçalanmasından əvvəl və sonrakı xromatoqramların müqayisəsi, efirlərin tərkibində mövcud olmuş bu birləşmələri aşkar etməyə imkan verir:

- Fitonsidləri
- Turşuları
- Aldehidləri
- Spirləri
- Metalları

571 Üzvi turşular qoxu konsentratını hansı birləşmə ilə yuyarkən kənarlaşır:

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

572 Qoxu konsentratını Na₂CO₃ mehlulu ile yuyarken, bu birlesmeler kenarlaşır:

- Üzvi turşular
- Qeyri-metallar
- Metallar
- Qələvilər
- Oksidlər

573 Qoxu konsentratını bu maddələrlə işləyərkən, üzvi əsaslar ayrılır:

- Qeyri-metallar
- Qələvilər
- Oksidlər
- Turşular
- Metallar

574 350 metr uzunluqlu kolonkadan, sorbsiya olunmayan qazın elyurə olunması üçün qaz daşıyıcının sürətindən asılı olaraq, bu qədər vaxt tələb olunur:

- 90-120 dəq
- 30-45 dəq
- 10-25 dəq
- 5-10 dəq
- 50-70 dəq

575 Bir çəki hissə sink oksid tozu və on çəki hissə fosfor turşusu qarışığından hazırlanan doldurucuya malik mikroreaktor hansı % miqdarında fenolları çıxarmağa qadirdir?

- 90%
- 45 %;
- 30 %;
- 20 %;
- 60%;

576 350 metr uzunluqlu kolonkadan, sorbsiya olunmayan qazın elyurə olunması üçün qaz daşıyıcının sürətindən asılı olaraq, bu qədər vaxt tələb olunur:

- 90-120 dəq.
- 30-45 dəq;
- 10-25 dəq;
- 5-10 dəq;
- 50-70 dəq;

577 Qoxu konsentratını Na₂CO₃ məhlulu ilə yuyarkən, bu birləşmələr kənarlaşır

- Üzvi turşular.
- Qeyri-metallar;
- Metallar;
- Qələvilər;
- Oksidlər;

578 Müasir zamanda məhsulun ətrinin öyrənilməsi məqsədi ilə neçə əsas istiqamət müəyyənləşdirilmişdir?

- 5
- 3
- 6
- 2
- 4

579 Hava ilə qurudulmuş məhsullardan üçün birləşmələri çıxararkən daha tez-tez tətbiq olunan metod budur:

- Quru ekstraksiyası.
- Maye ekstraksiyası;
- Bərk ekstraksiya;
- Buxar ekstraksiyası;
- Qaz ekstraksiyası;

580 İndol maddəsi bu qida məhsulunun uçucu birləşmələrini buxarla distillə edərkən əmələ gəlir:

- Çörək.
- Kisel;
- Badımcan;
- Şərab;
- Şokolad;

581 Otaq temperaturunda bu təzyiqdə distillə olunan birləşmələr aromatik maddələrə aid olunur:

- 10-10 mm.c.st.
- 10-2 mm.c.st. ;
- 10-3 mm.c.st. ;
- 10-1 mm.c.st. ;
- 10-5 mm.c.st. ;

582 Qida məhsullarının ətrini şərtləndirən daha vacib və daha məsuliyyətli analiz mərhələsi budur:

- Xromatoqramların işıqlandırılması.
- Xromatoqrafik ayrılma;
- Nümunələrin parçalanması;
- Nümunələrin seçilməsi;
- Xromatoqramların qurudulması;

583 Mürəkkəb efirlərin parçalanmasından əvvəl və sonrakı xromatoqramların müqayisəsi, efirlərin tərkibində mövcud olmuş bu birləşmələri aşkar etməyə imkan verir:

- Fitonsidləri.
- Turşuları;
- Aldehidləri;
- Spirtləri;
- Metalları;

584 Quru və ya nəm təsisiz qaz axınında bu maddənin uçucu komponentlərini ayıırlar:

- Lavaş çörəyi.
- Qovurulmuş qəhvə;
- Naringi şirəsi;
- Günəbaxan toxumları;
- Alma qabığı;

585 Aromatik maddələr qovularkən aromat kompleksi komponentlərinin ayrılması hansı uzunluqda kapillyar kolonkalarda aparılır?

- 100 metr.
- 50 metr;
- 30 metr;
- 15 metr;
- 75 metr;

586 İndiki dövrdə aromatik maddələrin ayrılması məqsədi ilə daha geniş tətbiq edilən pentanın qaynama temperaturu budur:

- 62,2°C.
- 43,6°C;
- 36,3°C;
- 25,7°C;
- 50°C;

587 Kükürd efiri, pentan, xlorlu etil, metilenxlorid, sixılmış karbon turşusu və propan qarışığının ilə bu qida məhsulunun ətirli maddələrini həll edib çıxarırlar:

- Qənnadı məmulatlarının.
- Qida konsentratlarının;
- Mürəbbənin;
- Çörəyin;
- Şərabların;

588 Aromat komponentlərini maksimum çıxartmaq üçün 2:1 və ya 1:1 nisbətindən hansı birləşmə qarışığından istifadə edilmişdir?

- Xlorlu etil və sıxılmış karbon turşusu;
- Kükürd efiri və metilenxlorid;
- Kükürd efiri və xlorlu etil;
- Kükürd efiri və pentan;
- Kükürd efiri və sıxılmış karbon turşusu;

589 Vakuumlu distillə zamanı bu rejimdə bitki mənşəli məhsullardan çıxarılan aromatik maddələri tamamilə çıxarmaq mümkün olur:

- 90-100°C və 10 mm.c.st.
- 35-50°C və 3 mm.c.st. ;
- 10-15°C və 8 mm.c.st. ;
- 20-30°C və 4 mm.c.st. ;
- 55-70°C və 2 mm.c.st. ;

590 Mənfi hansı dərəcəyədək soyudulmuş kiçik temperaturlu tutucuların tətbiq edilməsi aşağı temperaturda qaynayan komponentlərin itirilməsinin xeyli dərəcədə qarşısını alır:

- 60°C-dək.
- 40°C-dək;
- 35°C-dək;
- 20°C-dək;
- 50°C-dək;

591 Üzvi turşular qoxu konsentratını hansı birləşmə ilə yuyarkən kənarlaşır:

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

592 İşlənilib hazırlanmış identifikasiya üsullarının tətbiqi bu qida məhsulunun uçucu komponentlərinin tərkibində 29 monokarbonil birləşməni aşkar etməyə imkan verir:

- Pendir.
- Kisəl;
- Tort;
- Alma;
- Yarma;

593 Komponentlərin daşıyıcı və hərəkətsiz maye faza arasında paylanması mexanizmi onların bu göstəricisinə əsaslanır:

- Maye faza ilə suspenziya əmələ gətirməsinə.
- Maye fazada həll olmasına;
- Maye faza ilə qarışmamağınə;
- Maye fazada həll olmamağınə;
- Maye faza ilə emulsiya əmələ gətirməsinə;

594 İşlənilib hazırlanmış identifikasiya üsullarının tətbiqi pendirin uçucu komponentlərinin tərkibində neçə monokarbonil birləşməni aşkar etməyə imkan verir?

- 56.
- 38;
- 29;

- 15;
- 44;

595 İslənib hazırlanmış identifikasiya üsullarının tətbiqi pendirin uçucu komponentlərinin tərkibində 29 hansı birləşməni aşkar etməyə imkan verir?

- Dikarbon.
- Monokarbonil;
- Fenol;
- Disulfid;
- Asetil;

596 Birinci və ikinci spirtlər bərk daşıyıcı səthinə çəkilmiş bu maddə ilə selektiv olaraq tutulub saxlanılır:

- Nitrat turşusu.
- Sirkə turşusu
- Sulfat turşusu;
- Xlorid turşusu
- Bor turşusu;

597 Hansı səbəbdən tarazlaşdırılmamış körpülərin istifadəsi məhduddur?

- Dielektrik keçiriciliyinin artması
- Gərginliyin enmə dəracəsinin artması
- Tutum qiymətinin artması
- Cərəyanın yüksəlməsinə qarşı həssassızlıq
- Cərəyanın enib – yüksəlməsinə qarşı həssaslıq

598 İstifadə edilən materiallardan asılı olaraq termocütləri neçə qrupa bölgülər?

- 8
- 5
- 4
- 2
- 3

599 Nəmliyin konduktometrik üsulla təyini zamanı hansı göstərici müəyyən edilir?

- Materialın sıxlığı
- Materialın ölçüsü
- Materialın müqaviməti
- Materialın qalınlığı
- Materialın həcmi

600 Hansı xromotoqrafiyada hərəkərsiz faza bərk daşıyıcı ilə əlaqədar olan maye ilə təşkil olunur?

- İon xromotoqrafiyası
- Kağız üzərində paylaşıdırıcı xromotoqrafiya
- Nazik təbəqə paylaşıdırıcı xromotoqrafiya
- Kalonkalarda paylaşıdırıcı xromotoqrafiya
- Qaz xromotoqrafiyası

601 Hisə verilmiş məhsulların dad və aromatik xassələrinin əmələ gəlməsində hansı birləşmə həlledici rol oynayır?

- Qeyri üzvi birləşmələr
- Boyaq maddələri
- Kimyəvi birləşmələr
- Biokimyəvi birləşmələr

