
	«С.Ж. АСФЕНДИЯРОВ АТЫНДАҒЫ ҚАЗАҚ ҰЛТТЫҚ МЕДИЦИНА УНИВЕРСИТЕТІ» КЕАҚ НАО «КАЗАХСКИЙ НАЦИОНАЛЬНЫЙ МЕДИЦИНСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ ИМЕНИ С.Д.АСФЕНДИЯРОВА»	
	Фармация мектебі	Қабылдау емтиханының бағдарламасы
		Редакция: 1 11 беттің 1беті

2020-2021 оқу жылының жоғары білім беру негізінде қысқартып оқыту кезеңдерін қарастыратын В085 "Фармация" білім беру бағдарламасы бойынша қабылдау емтиханының бағдарламасы

ББК: 13 хаттама , 02.06.2020ж

АК: 5 хаттама, 18.06.2020ж

Алматы, 2020 ж.

	«С.Ж. АСФЕНДИЯРОВ АТЫНДАҒЫ ҚАЗАҚ ҰЛТТЫҚ МЕДИЦИНА УНИВЕРСИТЕТІ» КЕАҚ НАО «КАЗАХСКИЙ НАЦИОНАЛЬНЫЙ МЕДИЦИНСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ ИМЕНИ С.Д.АСФЕНДИЯРОВА»	
	Фармация мектебі	Қабылдау емтиханының бағдарламасы
		Редакция: 1 11 беттің 2беті

Бағдарлама фармакология кафедрасының отырысында талқыланды.
 № 11 Хаттама "23" 05 2020 ж.

Бағдарлама химия кафедрасының отырысында талқыланды.
 № 10 Хаттама " 29 " 05 2020 ж.

Бағдарлама Фармация мектебі білім беру бағдарламалары комитетінің отырысында бекітілді
 Хаттама № 13 _____ " 02 " 06 2020 ж.

Бағдарлама ҚазҰМУ академиялық кеңесінің отырысында бекітілді
 № 5 Хаттама, " 18 " 06 2020 ж.



2020-2021 оқу жылына арналған жоғары білім базасында қысқартылған оқу мерзімін қарастыратын В085 - "Фармация" білім беру бағдарламалары тобы бойынша түсу емтиханының бағдарламасы келесі екі пәннен тұрады: "Фармакология негіздері" және "Бейорганикалық химия". Бағдарламада жоғары білім базасында оқуға түсушілер үшін емтихан сұрақтарының тізбесі көзделеді.

"Фармакология негіздері" пәні бойынша түсу емтиханының **мақсаты мен міндеттері:** "Фармация" білім беру бағдарламасын меңгеруге мүмкіндік беретін жоғары білім базасында қысқартылған оқу мерзімін қарастыратын фармакология негіздері бойынша тапсырушылар контингенттің білім деңгейін анықтау және бағалау.


«Фармакология негіздері» пәні бойынша оқуға түсуші білуі тиіс:

- дәрілік заттардың фармакокинетикасы, фармакодинамикасы негіздерін білу;
- дәрімен қамтамасыз ету мәселелерін реттейтін негізгі нормативтік құжаттарды білу;
- негізгі дәрілік қалыптарды білу;
- клиникалық практикада қолданылатын дәрілік заттардың негізгі топтарының фармакологиялық сипаттамаларын (фармакологиялық тобы, негізгі фармакологиялық әсерлері, қолдану көрсеткіштері және жанама әсерлері) білу.

"Бейорганикалық химия" пәні бойынша түсу емтиханының **мақсаты мен міндеттері:** жоғары білім базасында қысқартылған оқу мерзімін қарастыратын "Фармация" білім беру бағдарламасын игеруге мүмкіндік беретін химияның базалық негіздері бойынша түсетін контингенттің білім деңгейін анықтау және бағалау.

«Жалпы химия» пәні бойынша базалық білім шеңберінде оқуға түсуші білуі тиіс:

- бейорганикалық химия бойынша негізгі сұрақтар: химияның негізгі заңдары, зат массасын сақтау Заңы, құрамның тұрақтылық заңы, эквиваленттер Заңы. Мерзімді заңның қазіргі тұжырымдамасы.
- бейорганикалық заттардың маңызды кластары: оксидтер, гидроксидтер, қышқылдар, тұздар (орташа, қышқыл, негізгі, қос тұздар).
- атом құрылысы. Электронның ашылуы. Бор бойынша атомның электрондық қабықшасының құрылысы.
- атомдардың электронды қабықтарының құрылысы. Паули принципі. Гунд ережесі. Клечковскийдің ережелері. Атомның негізгі, қозған және иондық күйі.
- химиялық байланыс. Коваленттік байланыс ерекшеліктері. Полярлық және полярлық емес байланыс. σ - және π - байланыс. Иондық байланыс, металл байланыс, молекулааралық өзара іс-қимыл, сутегі байланысы.

	«С.Ж. АСФЕНДИЯРОВ АТЫНДАҒЫ ҚАЗАҚ ҰЛТТЫҚ МЕДИЦИНА УНИВЕРСИТЕТІ» КЕАҚ НАО «КАЗАХСКИЙ НАЦИОНАЛЬНЫЙ МЕДИЦИНСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ ИМЕНИ С.Д.АСФЕНДИЯРОВА»	
	Фармация мектебі	Қабылдау емтиханының бағдарламасы
		Редакция: 1 11 беттің 4беті

- ішкі және молекулааралық сутегі байланысы. Биологиялық процестердегі сутегі байланысының мәні.
- химиялық реакциялардың жылдамдығы.
- органикалық химия бойынша сұрақтар: негізгі заңдар, химиялық байланыс, молекулалардың құрылысы, ерітінділер, элементтер сипаттамасы, органикалық қосылыстардың кластары, химиялық реакциялар.

Қабылдау емтиханын өткізу рәсімі:

Мақсаты: жоғары білім базасында оқытудың қысқартылған мерзімін қарастыратын В085 "Фармация" білім беру бағдарламасы бойынша оқуға түсуші контингенттің теориялық дайындық деңгейін тексеру (КЕАҚ «С.Д.Асфендияров атындағы Қазақ ұлттық медициналық университетіне» оқуға түсушілерді қабылдау ережелері, 5- пункт).

Әдіс: пәндер бойынша тестілеу:

1. "Фармакология негіздері»;
2. "Жалпы химия" (Бейорганикалық және органикалық).

Тест сұрақтарының саны – 100 (Randomize әдісімен тестілерді қалыптастыру – кездейсоқ санмен таңдау).

Пәндер бойынша тест тапсырмаларының мазмұны:

1. **Фармакология негіздері-50**
2. **Жалпы химия: Бейорганикалық химия-25**
Органикалық химия-25


Жиыны-100 (бір түсуші үшін)

1. «Фармакология негіздері» пәні бойынша қабылдау емтиханына арналған сұрақтар тізімі

1. Фармакокинетиканың анықтамасы және оның мазмұны. Дәрілік заттарды енгізу жолдарының сипаттамасы. Биотрансформацияның түрлері, олардың сипаттамасы.
2. Фармакодинамиканың анықтамасы және оның мазмұны. Негізгі және жанама әсерлер. Қайталап және жұптастырып қолдану кезіндегі дәрілік заттардың әсері. Фармакотерапияның түрлері.
3. Қатты дәрілік қалыптар. Жалпы сипаттамасы (таблеткалар, драже, ұнтақтар, капсулалар).
4. Жұмсақ дәрілік қалыптар. Жалпы сипаттамасы (жағылма, паста, суппозиториилер).
5. Сұйық дәрілік қалыптар. Жалпы сипаттамасы (ерітінділер, суспензиялар, тұнбалар, тұндырмалар, қайнатпалар, микстуралар).
6. Инъекцияға арналған дәрілік қалыптар. Жалпы сипаттамасы.



7. Жергілікті анестетиктер. Жіктелуі. Негізгі фармакологиялық әсерлері.
8. Қаптаушы, қармаушы, сорып алушы және тітіркендіретін заттар. Негізгі фармакологиялық әсерлері. Қолдану көрсеткіші.
9. Наркотикалық анальгетиктер. Негізгі фармакологиялық әсерлері. Қолдану көрсеткіші. Жанама әсерлері. Наркотикалық тәуелділік туралы түсінік.
10. Наркотикалық емес анальгетиктер. Негізгі фармакологиялық әсерлері. Қолдану көрсеткіші. Жанама әсерлері.
11. Қабынуға қарсы дәрілер. Қабынуға қарсы стероидты препараттар. Негізгі фармакологиялық әсерлері. Қолдану көрсеткіші. Жанама әсерлері.
12. Қабынуға қарсы стероидты емес препараттар. Негізгі фармакологиялық әсерлері. Қолдану көрсеткіштері. Жанама әсерлері.
13. Витаминдер (суда еритін және майда еритін). Препараттардың жалпы сипаттамасы.
14. Гепатопротекторлар. Өт айдағыш заттар. Жалпы сипаттамасы.
15. Ішті жүргізетін заттар. Диареяға қарсы заттар. Жалпы сипаттамасы.
16. Қақырық түсіретін және жөтелге қарсы заттар. Жалпы сипаттамасы.
17. Диуретиктер. Жалпы сипаттамасы.
18. Аллергияға қарсы заттар. Гистаминге қарсы заттар. Препараттардың жалпы сипаттамасы.
19. Антисептиктер және дезинфекциялаушы заттар. Жалпы сипаттамасы. Этил спиртінің медицина практикасында негізгі қолданылуы.
20. Антибиотиктер. Жіктелуі. Пенициллиндер. Жалпы сипаттамасы.
21. Цефалоспорины. Жалпы сипаттамасы.
22. Аминогликозидтер. Препараттардың жалпы сипаттамасы.
23. Макролидтер және азалидтер. Жалпы сипаттамасы.
24. Тетрациклиндер. Левомицетиндер. Жалпы сипаттамасы.
25. Сульфаниламидтік препараттар. Жұптастырылған сульфаниламидтік препараттар. Жалпы сипаттамасы.
26. Туберкулезге қарсы заттар. Туберкулезге қарсы негізгі синтетикалық заттар және антибиотиктер. Жалпы сипаттамасы.
27. Саңырауқұлақтарға қарсы заттар. Жалпы сипаттамасы.
28. Вирустарға қарсы заттар. Жалпы сипаттамасы.
29. Химиялық құрылымы әртүрлі микробқа қарсы синтетикалық заттар (нитрофурандар, фторхинолондар, хиноксолин, 8-оксихинолин туындысы). Жалпы сипаттамасы.
30. Қарапайымдыларға қарсы (безгекке қарсы заттар) заттар. Құрттарға қарсы заттар. Жалпы сипаттамасы.

	«С.Ж. АСФЕНДИЯРОВ АТЫНДАҒЫ ҚАЗАҚ ҰЛТТЫҚ МЕДИЦИНА УНИВЕРСИТЕТІ» КЕАҚ НАО «КАЗАХСКИЙ НАЦИОНАЛЬНЫЙ МЕДИЦИНСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ ИМЕНИ С.Д.АСФЕНДИЯРОВА»	
	Фармация мектебі	Қабылдау емтиханының бағдарламасы
		Редакция: 1 11 беттің 6беті

2. "Химия" пәні бойынша түсу емтиханына арналған сұрақтар тізімі:

1. Химияның негізгі заңдары. Зат массасының сақталу заңы. Құрамның тұрақтылық заңы. Заң баламалары. Мерзімді заңның қазіргі тұжырымдамасы.

2. Бейорганикалық заттардың маңызды кластары: оксидтер, гидроксидтер, қышқылдар, тұздар (орташа, қышқыл, негізгі, қос тұздар)

3. Д. И. Менделеевтің периодтық заңы. Периодтық жүйенің мәні. Мерзімді Заңның дамуы. Радиустардың, иондау энергияларының шамаларының өзгеруі, электронға ұқсастығы, элементтер атомдарының олардың ядроларының зарядының өсуімен электротеректілігі.

4. Периодты өзгертін қасиеттері: атом радиустары, иондау энергиясы, электронға ұқсастық, электртәртексілігі.

5. Атом құрылысы. Электронның ашылуы. Бор бойынша атомның электрондық қабықшасының құрылысы.

6. Атомдардың электронды қабықтарының құрылысы. Паули Принципі. Гунд Ережесі. Клечковскийдің Ережелері. Атомның негізгі, қозған және иондық күйі. Мысалдар келтіру.

7. Химиялық байланыс. Коваленттік байланыс ерекшеліктері. Полярлық және полярлық емес байланыс. σ - және π - байланыс. Иондық байланыс, металл байланысы, молекулааралық өзара әрекеттесу, сутегі байланысы және оның биологиялық рөлі.

8. Ішкі және молекулааралық сутегі байланысы. Биологиялық процестердегі сутегі байланысының мәні.

9. Химиялық реакциялардың жылдамдығы. Химиялық реакциялардың механизмі туралы түсінік. Гомогенді және гетерогенді жүйелердегі химиялық реакциялардың жылдамдығына әсер ететін факторлар

10. Химиялық реакциялардың жылдамдығы. Химиялық реакция жылдамдығының концентрация мен температураға тәуелділігі.

11. Химиялық тепе-теңдік. Химиялық тепе-теңдікке әсер ететін факторлар. Ле Шеле Принципі.

12. Ерітінділердің жалпы сипаттамасы. Ерітінділердің жіктелуі. Ерітінділердің құрамын білдіру тәсілдері. Мысалдар келтіру.

13. Ерітінділер теориясы. Электролит ерітінділерінің ерекшелігі. С. Аррениустың электролиттік диссоциация теориясы. Иондау дәрежесі мен тұрақтысы, иондау дәрежесі мен тұрақтылығына әсер ететін факторлар. Оствальдтың өсіру Заңы.

14. Тұздардың гидролизі. Гидролиздің дәрежесі мен тұрақтысы. Катион бойынша, анион бойынша гидролизден, катион және анион бойынша бірлескен гидролизден мысалдар келтіру.



15. Л. в. Писаржевскийдің тотығу-тотықсыздану реакцияларының электрондық теориясы. Тотығу және қалпына келтіру процестері. Тотығу-тотықсыздану реакцияларының жіктелуі. АЖЖ құрастыру (электронды және иондық-электронды схемалар).

16. Тотығу-тотықсыздану реакциялары. Маңызды тотықтырғыштар мен қалпына келтіргіштер. Электронды теңгерім әдістері және иондық-электронды әдіс. Мысалдар.

17. Сутегі, алу және химиялық қасиеттері. Сутегі биологиялық рөлі.

18. Сутегі пероксиді, алу, қышқылдық-негізгі қасиеттері. Тотығу-тотықсыздану екілік, мысалдар келтіру. Медицинада қолдану.

19. ІС тобының І А элементтері. К, Na, Li, олардың оксидтері, гидроксидтері, гидридтері мен тұздарының химиялық қасиеттері. Организмдегі натрий және калий иондарының биологиялық рөлі.

20. ІІ А тобының элементтері. Be, Mg, Ca, Sr, Ba элементтерінің химиялық қасиеттері, оксидтердің, гидроксидтердің, гидридтердің, тұздардың қасиеттері. Ca^{2+} және Mg^{2+} биологиялық рөлі.

21. VI В тобы, жалпы сипаттамасы. Оттегі қосылыстары: оксидтер, гидроксидтер. Хром, табиғи қосылыстар, алу. Металдың, оксидтердің, гидроксидтердің химиялық қасиеттері. Хром қосылыстарының негізгі қасиеттері (II).

22. Хром қосылыстарының амфотерлік қасиеттері (III). Cr_2O_3 , $Cr(OH)_3$ қышқылдық-негізгі қасиеттері, хром тұздарының гидролизі (III).

23. Жоғары дәрежелі тотығу хром қосылыстарының тотығу қасиеттері (+6). Хроматтар, дихроматтар, қасиеттері. Хромның және оның қосылыстарының биологиялық маңызы


24. VII В тобы элементтерінің жалпы сипаттамасы. Марганец, табиғи қосылыстар, алу. Марганецтің әртүрлі тотығу дәрежесімен қосылыстары, тотығу дәрежесіне байланысты марганецтің тотығу-тотықсыздану қасиеттерінің өзгеруі.

25. Темір, кобальт және никель. Электрондық формулалар, табиғи қосылыстар, металдарды алу. Оксидтер, гидроксидтер, химиялық қасиеттері. Бұл элементтердің ағзаға биологиялық рөлі.

26. Темірдің тотығу дәрежесіндегі қосылыстары (+2, +3). Гидроксидтер, тұздар, тұздардың гидролизі, тотығу-қалпына келтіру қасиеттері, кешенді қосылыстар. Ағза үшін Темірдің биологиялық рөлі.

27. І топтағы элементтер. Мыс, күміс, алтын-қарапайым заттар, алу, физика-химиялық қасиеттері электронды формулалар. Оксидтер мен гидроксидтердің химиялық қасиеттері.

28. ІІ топтағы элементтер. Жалпы сипаттамасы. Мырыш қарапайым зат, алу, физика-химиялық қасиеттері.

	«С.Ж. АСФЕНДИЯРОВ АТЫНДАҒЫ ҚАЗАҚ ҰЛТТЫҚ МЕДИЦИНА УНИВЕРСИТЕТІ» КЕАҚ НАО «КАЗАХСКИЙ НАЦИОНАЛЬНЫЙ МЕДИЦИНСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ ИМЕНИ С.Д.АСФЕНДИЯРОВА»	
	Фармация мектебі	Қабылдау емтиханының бағдарламасы
		Редакция: 1 11 беттің 8беті

29. Мырыш қосылыстары: оксиді, гидроксиді. Амфотерлік қасиеттері. Мырыш тұздарының гидролизі.

30. III А топтың жалпы сипаттамасы . Алюминий, электронды формула, оксиді, алюминий гидроксиді. Амфотерлік қасиеттері.

31. IV А тобының элементтері. Көміртегі мен кремнийдің табиғатта табылуы. Көміртек және кремний алу әдістері. Көміртегі мен кремнийдің физика-химиялық қасиеттері.

32. Көміртек және кремний оксидтері. Қасиеттері, оксиді. Көмір қышқылы және оның тұздары, карбонаттар және гидрокарбонаттар, термиялық тұрақтылық.

33. Азот, алу және қасиеттері. Азоттың тотығудың төменгі дәрежесіндегі қосылыстары: аммиак, аммоний тұздары.

34. Аммиак, алу тәсілдері, қасиеттері. Аммоний тұздары. Тотығу дәрежесіндегі азот қосылыстарының қалпына келтіру қасиеттері (-3).

35. Азот. Алу және физика-химиялық қасиеттері. Азот оксидтері.

36. Азот қышқылы және нитриттер. Қышқылдық және тотығу - тотықсыздану қасиеттері.

37. Азот қышқылы. Алу. Концентрацияланған және сұйылтылған азот қышқылының химиялық қасиеттері. Нитраттар.

38. Фосфор, фосфордың табиғи қосылыстары. Алу. Фосфор оксиді (III).

39. Фосфор қышқылы және оның тұздары (фосфиттер) фосфор оксиді (V). Фосфор қышқылы және фосфаттар.

40. VI А топ элементтерінің жалпы сипаттамасы. Күкірт, физикалық және химиялық қасиеттері, аллотропты түрлер өзгертулері.

41. Тотығудың төменгі дәрежесіндегі күкірттің қосылыстары: күкіртті сутегі, сульфидтер; алу. Күкіртсутек пен сульфидтердің химиялық қасиеттері. Күкірттің биологиялық рөлі.

42. Күкірт. Күкірт қосылыстары +4 : оксидтер, күкірт қышқылы. Күкірт қышқылы, қышқылдық және тотығу-қалпына келтіру қасиеттері. Сульфиттер, қасиеттері, гидролиз.


43. Күкірт қосылыстары +6 : күкірт қышқылы. Алу және физикалық қасиеттері

44. Концентрацияланған және сұйылтылған күкірт қышқылының химиялық қасиеттері. Қышқылдық және тотығу-тотықсыздану қасиеттері.

45. Сульфаттар, қасиеттері, гидролиз. Медицинада және фармацияда күкірт қышқылының қосылыстарын қолдану.

46. VIIa топтың жалпы сипаттамасы. Галогендер: хлор, бром, иод. Физика-химиялық қасиеттері.

47. Галогеноводтар. Қышқылдық-негізгі және тотығу-тотықсыздану қасиеттері. Хлоридтерді, бромидтерді, иодидтерді және фторидтерді қолдану.

	«С.Ж. АСФЕНДИЯРОВ АТЫНДАҒЫ ҚАЗАҚ ҰЛТТЫҚ МЕДИЦИНА УНИВЕРСИТЕТІ» КЕАҚ НАО «КАЗАХСКИЙ НАЦИОНАЛЬНЫЙ МЕДИЦИНСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ ИМЕНИ С.Д.АСФЕНДИЯРОВА»	
	Фармация мектебі	Қабылдау емтиханының бағдарламасы
		Редакция: 1 11 беттің 9беті

48. Галогендердің құрамында оттегі бар қосылыстары: оксидтер, қышқылдар.

49. Хлордың оттегі қосылыстары: хлорды қышқыл (HClO) және гипохлориттер. Хлорлы қышқыл мен гипохлориттердің тотығу қасиеттері. Хлорлы әк, қолдану.

50. Хлордың оттегі қосылыстары: хлор қышқылы (HClO_3). Калий хлораты. Хлор қышқылы (HClO_4). Калий перхлораты. Медицинада құрамында оттегі бар галогендердің қосылыстарын қолдану.

51. Органикалық заттардың химиялық құрылыс теориясы Бутлерова А. М.

52. Органикалық заттардың құрылымдық формулалары. Изомерия.

53. Көміртегі атомының электрондық конфигурациясы. sp^3, sp^2, sp гибридизация.

54. Органикалық қосылыстардың жіктелуі.

55. Органикалық реакциялардың түрлері.

56. Алқан. Гомологиялық қатар және алкандардың жалпы формуласы.

57. Алькандардың физикалық және химиялық қасиеттері.

58. Циклоалканы. Циклоалкандардың гомологиялық қатары және жалпы формуласы.

59. Изомерия, номенклатура, табиғатта табу. Циклоалкандардың қасиеттері.

60. Алкены. Жалпы формула, алу және қолдану.

61. Алкендердің физикалық және химиялық қасиеттері.

62. Алкиндер. Жалпы формула және алу.

63. Алкиндердің химиялық қасиеттері. Органикалық синтезде ацетилен алу және қолдану.

64. Диеналар. Молекулалардың құрылысы, изомериясы және алкадиендердің номенклатурасы.

65. Диендердің физикалық және химиялық қасиеттері.


66. Хош иісті көмірсутектер. Бензолдың құрылымдық формуласы (Кекуле бойынша). Молекуланың электрондық құрылысы.

67. Бензолдың химиялық қасиеттері. Бензол және оның гомологтарын алу және қолдану.

68. Спирттер. Спирттердің құрамы мен жіктелуі (көмірсутек радикалының сипаты және атомдылығы бойынша), номенклатура. Спирттердің изомериясы (гидроксильдік топтар, сынып аралық, "көміртекті қаңқалар").

69. Спирттердің физикалық қасиеттері, оларды алу. Молекулааралық сутегі байланысы.

70. Молекулаларда гидроксогруппаның болуына байланысты спирттердің химиялық қасиеттері: алкоголяттардың түзілуі,

	«С.Ж. АСФЕНДИЯРОВ АТЫНДАҒЫ ҚАЗАҚ ҰЛТТЫҚ МЕДИЦИНА УНИВЕРСИТЕТІ» КЕАҚ НАО «КАЗАХСКИЙ НАЦИОНАЛЬНЫЙ МЕДИЦИНСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ ИМЕНИ С.Д.АСФЕНДИЯРОВА»	
	Фармация мектебі	Қабылдау емтиханының бағдарламасы
		Редакция: 1 11 беттің 10беті

галогеноводтармен өзара әрекеттесуі, молекулааралық және молекулалық дегидратация.

71. Спирттердің маңызды өкілдері: метанол, этанол, этиленгликоль, глицерин. Көп атомды спирттерге сапалы реакция.

72. Фенолдар. Фенолдардың құрылысы, изомериясы, номенклатурасы, олардың физикалық қасиеттері және алынуы.

73. Фенолдардың химиялық қасиеттері. Қышқылдық қасиеттері. Фенол мысалында органикалық заттар молекуласындағы атомдар мен топтардың өзара әсері.

74. Фенолға сапалы реакциялар. Фенолды қолдану. Көп атомды фенолдар.

75. Альдегидтер, гомологиялық қатар, құрылысы, функционалдық топ.

76. Альдегидтердің химиялық қасиеттері. Құмырсқа және сірке су альдегидтерін алу, қолдану.

77. Кетондар, олардың құрылысы, функционалдық тобы. Кетондардың Тотығу реакциясы.

78. Қайталама спирттердің тотығуымен кетондарды алу. Ацетон-кетондардың маңызды өкілі, оны практикалық пайдалану.

79. Карбон қышқылдары. Карбон қышқылдары мен карбоксил тобының молекулаларының құрылысы. Карбон қышқылдарының жіктелуі және номенклатурасы.

80. Карбон қышқылдарының физикалық қасиеттері және олардың молекулалардың құрылысына тәуелділігі. Карбон қышқылдарының биологиялық рөлі.

81. Карбон қышқылдарының химиялық қасиеттері, алынуы және қолданылуы.

82. Қарапайым эфирлер. Құрылысы, алынуы және қолданылуы.

83. Күрделі эфирлер. Күрделі эфирлердің, изомерияның құрылысы (сынып аралық және "көміртекті қаңқалар"). Күрделі эфирлердің номенклатурасы.

84. Қарапайым және күрделі эфирлердің физикалық және химиялық қасиеттері.

85. Майлар-глицерин мен карбон қышқылдарының күрделі эфирлері. Май молекулаларының құрамы мен құрылысы. Майлардың жіктелуі.


86. Сабын. Олардың қасиеттері мен қолданылуы.

87. Көмірсулар. Құрылысы және қолданылуы.

88. Көмірсулардың химиялық және физикалық қасиеттері.

89. Полисахаридтердің физикалық және химиялық қасиеттері.

90. Крахмал. Оның табиғатта табылуы, құрылысы, қасиеттері, алынуы және қолданылуы.

	«С.Ж. АСФЕНДИЯРОВ АТЫНДАҒЫ ҚАЗАҚ ҰЛТТЫҚ МЕДИЦИНА УНИВЕРСИТЕТІ» КЕАҚ НАО «КАЗАХСКИЙ НАЦИОНАЛЬНЫЙ МЕДИЦИНСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ ИМЕНИ С.Д.АСФЕНДИЯРОВА»	
	Фармация мектебі	Қабылдау емтиханының бағдарламасы
		Редакция: 1 11 беттің 11беті

91. Нитроқосылыстар. Жіктелуі, изомериясы, номенклатурасы. Нитротоптың құрылысы. Нитроқосылыстарды алу.
92. Нитроқосылыстардың химиялық және физикалық қасиеттері.
93. Амина. Олардың жіктелуі, құрылысы, изомериясы, номенклатурасы, алынуы және қасиеттері.
94. Аминдердің физикалық және химиялық қасиеттері.
95. Анилин-аминдердің өкілі, электрондық құрылыс, функционалдық топ.
96. Амин қышқылдары. Аминқышқылдарының, изомерияның молекулаларының құрамы мен құрылысы.
97. Аминқышқылдардың химиялық және физикалық қасиеттері.
98. Ақуыздар. Жалпы формула (құрылысы) және алу.
99. Ақуыздардың физикалық және химиялық қасиеттері.
100. ДНҚ және РНҚ түсінігі. ДНҚ және РНҚ биологиялық рөлі.

Пайдаланылған әдебиеттер тізімі:

Негізгі әдебиет (Фармакология негіздері)

1. Фармакология: Учебник/Под.ред.проф.Р.Н.Аляутдина.- 4-е изд., перераб. и доп.- Москва: ГЭОТАР-МЕДИА, 2013.- 832с : ил.

Қосымша әдебиеттер

2. Харкевич Д.А. Фармакология/ Д.А. Харкевич.- 11-е изд.- Москва: ГЭОТАР-МЕДИА, 2015.- 760с.: ил.

Негізгі әдебиеттер (Жалпы химия):

1. Ахметов Н.С. Общая и неорганическая химия. - М.: ВШ, 2008.
2. Алмабекова А.А., Кусаинова А.К., Алмабеков О.А., Имашев Е.М. Практикум по неорганической химии. Алматы, «ЭВЕРО», 2014, - 292 с.
3. Кусаинова А.К., Алмабекова А.А., Алмабеков О.А., Шарипов К.О. Практикум по неорганической химии. Биогенные s-p-d- элементы. Алматы, «Техно-Эрудит», 2018, - 286 с.