



ҚҰЛІСЕМІН:

Оқу ісінң меңгерушісі

А.С. Мамнов

" 01 " 08. 2022ж

ӘБ ОТЫРЫСЫНДА

КАРАЛДЫ:

ӘБ жетекшісі А.Бертаманов

Хаттама № 1

" 31 " 08. 2022ж

«Жанатірлік» жалпы орта мектебі

КҮНТІЗБЕШК - ТАҚЫРЫПШТЫҚ ЖОСПАРЛАУ

Күртібелік-таспаптық жоспар
8-сынып жолына 68 с, аттасина 2 с.

№	Тақырыптар/ Ұзақ мерзімді жоспардың мазмұны	Күнi	Ескерту	Оқу мақсаты	Сағат саны	Үй тапсырмасы
8.1А Атомның электрондардың қозғалысы (5 с.)						
1	Атомда электрондардың тарауы	03.09		8.1.3.1 - атомда электрондардың арақашықтығы артқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну	1	§ 4.4-8-85
2	Энергетикалық деңгейлер. № 1 зертханалық тәжірибе «Атомдар модельдерін жасау»	05.09		8.1.3.2 - әрбір электрон қабытында электрон саны нақты максимум менен аспайтынын түсіну 8.1.3.3-з және р орбиталдарының пішінін білу 8.1.3.4 - алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясынан және электронды – графикалық формулаларын жасау	1	§ 4.7-10-85
3	Энергетикалық деңгейлер. № 1 зертханалық тәжірибе «Атомдар модельдерін жасау»	10.09		8.1.3.2 - әрбір электрон қабытында электрон саны нақты максимум менен аспайтынын түсіну 8.1.3.3-з және р орбиталдарының пішінін білу 8.1.3.4 - алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясынан және электронды – графикалық формулаларын жасау	1	§ 3.10-15-85
4	Иондардың түзілуі	12.09		8.1.3.5 - атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осыған негізделген иондар түзілетінін түсіну	1	§ 4.15-16-85
5	Қосылыстар формуласын құрастыру	17.09		8.1.3.6 - «иондық қосылыс» әдісімен қосылыстардың формуласын құрастыру	1	§ 5.22-25-85

6/1	Химиялық формулалар бойынша есептеулер	19.08		8.2.3.1 - заттар құрамындағы элементтердің массалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару	1	3.1.23-бет 5.8-2014
7/2	Химиялық реакция теңдеулерін құру.	24.08		8.2.3.2 - өрнектесетін заттар қатынасын эксперименттік жолмен анықтау; 8.2.3.3 - реакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жазып отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құру.	1	3.1.24-28-бет 5.8.29-31-бет
8/3	Зат массасының сақталу заңы. №1 көрсетілген «Зат массасының сақталу заңын дәлелдейтін тәжірибе».	26.08		8.2.3.4 - заттар массасының сақталу заңын білу;	1	Химия-2018
9/4	Химиялық реакция типтері	01.10		8.2.2.1 - бастапқы және түзілген заттардың саны мен құрамы бойынша химиялық реакцияларды жіктеу	1	5.8.32-40-бет
10/5	Табиғаттағы және тірі ағзалар мен адам тіршілігіндегі химиялық реакциялар	03.10		8.2.2.2 - табиғаттағы және тірі ағзалар мен адам тіршілігіндегі химиялық реакцияларды сипаттау;	1	3.10-36-бет 5.10-11-бет
8.1С. Металдар белсенділігін салыстыру (5 с.)						
11/1	Металдардың оттегімен және сумен әрекеттесуі. №2 көрсетілген «Белсенді металдардың салмағы және ыстық сумен әрекеттесуі»	08.10		8.2.4.1 - кейбір металдар басқаларға қарағанда тоталып тезірек ұшырайтындығын білу; 8.2.4.2 - белсенді металдардың салмағы сумен, ыстық су немесе бұмен әрекеттесуін сипаттау; 8.2.4.3 - металдар коррозиясын туғызатын әсер ететін жағдайларды зерттеу;	1	5.11-12-бет 4.4-2017
12/2	Металдардың қышқыл ерітінділерімен әрекеттесуі. №3 зертханалық тәжірибе «Металдардың қышқылдар ерітінділерімен әрекеттесуі»	10.10		8.2.4.4 - қышқыл ерітінділерімен әртүрлі металдардың реакцияларын зерттеу 8.2.4.5 - металдардың қышқылдармен әрекеттесуінің реакция теңдеулерін	1	5.12-14-бет 5.15-2017

13/3	Металлдардың тұз ерітінділерімен реакциялары. №3 көрсеткіш «Тұз ерітінділерінен металлдарды ығыстыру»	15.10		құрастыру	8.2.4.6 -металлдардың тұз ерітінділерімен әрекеттесуінің жоғары жағдай және жүріту	1	543.44- 45-ден
14/4	Металлдардың белсенділік қатары. №1 практикалық жұмыс «Металлдардың белсенділігін салыстыру»	17.10		8.2.4.7-эксперимент нәтижесі бойынша металлдардың белсенділік қатарын құру және оны анықтама мәліметтерімен сәйкестендіру	8.2.4.8-металлдардың белсенділік қатарын қолданып металлдардың таныс емес орынбасу реакцияларының жүру мүмкіндігін болжау	1	514.50- 53-ден
15/5	Токсикалық жылтылық бағалау	22.10				1	Табірдік кайташу
16/6	Металлдардың белсенділік қатары. №1 практикалық жұмыс «Металлдардың белсенділігін салыстыру»	24.10		8.2.4.7-эксперимент нәтижесі бойынша металлдардың белсенділік қатарын құру және оны анықтама мәліметтерімен сәйкестендіру	8.2.4.8-металлдардың белсенділік қатарын қолданып металлдардың таныс емес орынбасу реакцияларының жүру мүмкіндігін болжау	1	Табірдік кайташу
2-тоқсан							
8.2А Зат мөлшері (3 с.)							
17/1	Зат мөлшері. Моль, Авогадро саны. Заттардың мольдік массасы	25.11		8.1.1.1 -зат мөлшерінің өлшем бірлігі ретінде -мольді білу және Авогадро санын білу	8.1.1.2 қосындыстың мольдік массасын есептей алу	1	
18/2	Масса, мольдік масса және зат мөлшері арасындағы байланыс			8.1.1.3 -масса, зат мөлшері және құрылымдық бөлшектер санын есептеу		1	
19/3	Масса, мольдік масса және зат мөлшері арасындағы байланыс	07.11		8.1.1.3 -масса, зат мөлшері және құрылымдық бөлшектер санын есептеу		1	
8.2В Стехиометриялық есептеулер(5с.)							
20/1	Химиялық реакция теңдеулері бойынша есептер шығару	12.11		8.2.3.5 -химиялық реакция теңдеулері бойынша алынған массаның, зат мөлшерін есептеу		1	

21/2	Авогадро заңы	14.11		8.2.3.6 - Авогадро заңын білу және қалыпты және стандартты жағдайлардағы газдар көлемін есептеуге молярлық көлемді қолдану	1	
22/3	Молярлық көлем	18.11		8.2.3.6 - Авогадро заңын білу және қалыпты және стандартты жағдайлардағы газдар көлемін есептеуге молярлық көлемді қолдану	1	
23/4	Газдардың салыстырмалы тығыздығы.	21		8.2.3.7 - газдардың салыстырмалы тығыздығын және заттан молярлық массаны салыстырмалы тығыздық бойынша есептеу	1	
24/5	Көлемдік қатынас заңы	26.11	Бұс	8.2.3.8 - газдардың қатысуымен жүретін реакциялар бойынша есептер шығаруды газдардың көлемдік қатынас заңын қолдану	1	
8.2С Химиялық реакциядағы энергиямен танысу (3 с.)						
25/1	Оттегінің жануы және энергияның бөлінуі	28.11		8.3.1.1 - заттың жану реакциясының өнімі көбінесе охсид екенін және құрамында көміртегі бар отын оттегіге жанғанда, көмірқышқыл газы, ірі газы немесе көміртек тұяғының түсіну	1	
26/2	Экзотермиялық және эндотермиялық реакциялар. Мед жертуханылық төжірибе «Энергияның өзгеруімен жүретін химиялық реакциялар»	03.12		8.3.1.2 - тарихтік эффектін себептерін түсіндіру және шешу жолдарын ұсыну	1	
27/3	Термохимиялық реакциялар	05.12	Бұс	8.3.1.3 - экзотермиялық реакциялар жылу бөле жүретінін, ал эндотермиялық реакциялар жылу сіңіре жүретінін білу	1	
8.2D Сүтек. Оттек және оған(4 с.)						
28/1	Сүтек, алынуды, қасиеттері және қолданылуды. №2 практикалық жұмыс «Сүтекті алу және оның қасиеттерін таныу»	10.12		8.4.2.1 - сүтекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуды зерттеу	1	
29/2	Оттек, алынуды, қасиеттері, қолданылуды. №4 көрсетілген «Сүтек пероксидінің	12.12		8.4.2.2 - ауа құрамындағы және жер қабырғасындағы оттектің пайыздық мөлшерін	1	

	ышаруы. №3 практикалық жұмыс «Оттекті алу және оның қасиеттерін тану»	17.12		Білу 8.4.2.3-оттекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу		
30/3	Оттек, алынуы, қасиеттері, қолданылуы. №4 жөреңкелім «Сутек пероксидінің бөлдіруі». №3 практикалық жұмыс «Оттекті алу және оның қасиеттерін тану»	18.12		8.4.2.2-ауа құрамындағы және жер қыртысындағы оттектің пайдалық мөлшерін білу 8.4.2.3-оттекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу	1	
31/4	Токсикалық жылтық бағалау	24.12	Болс			
32/5	Оттек және озон	26.12		8.4.2.4-оттектің алаотропиялық түрленістерінің құрамы мен қасиеттерін салыстыру 8.4.2.5-Жер бетіндегі озон қабатының мөлшерін түсіндіру	1	Тарауды қайталау
3-ТОҚСАН						
8.3.4 Химиялық элементтердің периодтық жүйесі (6 с.)						
33/1	Химиялық элементтердің периодтық жүйесінің құрылымы	19.01		8.2.1.1-топ, период, атом нөмірінің физикалық мәнін түсіндіру	1	
34/2	Химиялық элемент атомдарының қасиеттері мен кейбір сипаттамаларының периодты түрде өзгеруі	18.01		8.2.1.2-бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық деңгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсіну 8.2.1.3-топтар мен периодтарда элементтер қасиеттерінің заңдылығын өзгеретінін түсіндіру	1	
35/3	Химиялық элемент атомдарының қасиеттері мен кейбір сипаттамаларының периодты түрде өзгеруі	21.01		8.2.1.2-бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық деңгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсіну 8.2.1.3-топтар мен периодтарда элементтер қасиеттерінің заңдылығын өзгеретінін түсіндіру	1	

36/4	Периодтық жүйесі оры бойынша элементін сипаттама	23.01		8.2.1.4 - периодтық жүйесі оры бойынша химиялық элементті сипаттау	1	
37/5	Химиялық элементтердің табиғи ұялыстары және олардың қасиеттері	28		8.2.1.5 - химиялық қасиеттері үккес элементтердің бір топқа жіктелуімен дәлелдену.	1	
				8.2.1.6 - химиялық элементтердің табиғи ұялыстарын білу және сілтілік металдар, галогендер, инертті элементтердің ұялыстарына мысалдар келтіру		
38/6	Металдар және бейметалдар	30	6.11.5	9.2.1.7 - химиялық элементтің периодтық кестеле орналасуына сай қасиеттерін болжау	1	
8.3В Химиялық байланыс түрлері (6 с.)						
39/1	Электртерістілік Ковалентті байланыс	08.02		8.1.4.1 - электртерістілік ұғымы негізінде атомдар арасындағы ковалентті байланыстың түзілуін түсіндіру	1	
40/2	Электртерістілік Ковалентті байланыс	06.02		8.1.4.1 - электртерістілік ұғымы негізінде атомдар арасындағы ковалентті байланыстың түзілуін түсіндіру	1	
41/3	Иондық байланыс	11.02		8.1.4.2 - иондық байланыстан түзілу механизмін сипаттау және иондық қосылыстардың қасиеттерін болжау	1	
42/4	Иондық байланыс	13.02		8.1.4.2 - иондық байланыстан түзілу механизмін сипаттау және иондық қосылыстардың қасиеттерін болжау	1	
43/5	Кристалдық тор түрлері, байланыс типтері және заттардың қасиеттері арасындағы өзара байланыс	18.02		8.1.4.3 - заттар қасиеттерінің кристалдық тор типтеріне тәуелділігін түсіндіру	1	
44/6	Кристалдық тор түрлері, байланыс типтері және заттардың қасиеттері арасындағы өзара байланыс	20.02	6.11.5	8.1.4.3 - заттар қасиеттерінің кристалдық тор типтеріне тәуелділігін түсіндіру	1	
8.3С Ерітінділер және ерітінділік (7 с.)						
45/1	Заттардың суда еруі. №5 ерітінділік тәжірибе «Заттардың	25		8.3.4.1 - заттардың судағы ерітінділігі бойынша жіктеу	1	

	ерітіндіін зерттеу»			8.3.4.2 -ерітінділердің табиғаттағы және күндізгікті өмірдегі маңызын түсіндіру		
46/2	Зағтардың ерітіндіі. № 4ириктикалық жұмыс «Қатты зағтардың ерітіндііне темпратураның әсері»	24		8.3.4.3 -заттын ерітіндііне темпратураның әсерін түсіндіру 8.3.4.4 -буландыру техникасын қолдана отырып, заттын 100 г сұйығы ерітіндііні есептеу, алынған нәтижелерді анықтамалық мәндермен салыстыру	1	
47/3	Зағтардың ерітіндіі. № 4ириктикалық жұмыс «Қатты зағтардың ерітіндііне темпратураның әсері»	04.03		8.3.4.3 -заттын ерітіндііне темпратураның әсерін түсіндіру 8.3.4.4 -буландыру техникасын қолдана отырып, заттын 100 г сұйығы ерітіндііні есептеу, алынған нәтижелерді анықтамалық мәндермен салыстыру	1	
48/4	Еріген заттын массалық үлесі	06.03		8.3.4.5-еріген заттын массалық үлесі мен ерітіндііні белгілі массасы бойынша еріген заттын массасын есептеу	1	
49/5	Еріген заттын массалық үлесі	14.03		8.3.4.5-еріген заттын массалық үлесі мен ерітіндііні белгілі массасы бойынша еріген заттын массасын есептеу	1	
50/6	Ерітіндідегі зағтардың молярлық концентрациясын. №5ириктикалық жұмыс «Пайдалы және молярлық концентрациялары берілген ерітінділерді дайындау»	13.03		8.3.4.6-ерітіндідегі зағтардың молярлық концентрациясын есептеу	1	
51/7	Токсикалық жылтылық бағалау	18.03			1	Тарауды қайталау
52/8	Ерітіндідегі зағтардың молярлық концентрациясын. №5ириктикалық жұмыс «Пайдалы және молярлық концентрациялары берілген ерітінділерді дайындау»	20.03		8.3.4.6-ерітіндідегі зағтардың молярлық концентрациясын есептеу	1	

4-тоқсан

8.4А Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары. Тенетикалық байланыс(9 с.)

53/1	Оксидтер. Мөбәртханалық тәжірибе «Оксидтердің қасиеттерін зерттеу»	03.04		8.3.4.7-оксидтердің жіктелуін және қасиеттерін білу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1	
54/2	Оксидтер. Мөбәртханалық тәжірибе «Оксидтердің қасиеттерін зерттеу»	08.04		8.3.4.7-оксидтердің жіктелуін және қасиеттерін білу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1	
55/3	Қышқылдар. № 7 зертханалық тәжірибе «Қышқылдардың қасиеттерін зерттеу»	10.04		8.3.4.8-қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1	
56/4	Қышқылдар. № 7 зертханалық тәжірибе «Қышқылдардың қасиеттерін зерттеу»	15.04		8.3.4.8-қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1	
57/5	Негіздер. №8 зертханалық тәжірибе «Негіздердің қасиеттерін зерттеу»	17.04		8.3.4.9-негіздердің жіктелуі мен қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1	
58/6	Негіздер. №8 зертханалық тәжірибе «Негіздердің қасиеттерін зерттеу»	22.04		8.3.4.9-негіздердің жіктелуі мен қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1	
59/7	Тұздар. Мөбәртханалық тәжірибе «Тұздардың қасиеттері және ашылуы»	25.04		8.3.4.10-тұздарды алудың әртүрлі әдістерін білу, сәйкес реакция теңдеулерін құрастыру 8.3.4.11-тұздардың қасиеттерін, жіктелуін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1	
60/8	Тұздар. Мөбәртханалық тәжірибе «Тұздардың	29.04		8.3.4.10-тұздарды алудың әртүрлі әдістерін білу, сәйкес реакция теңдеулерін құрастыру	1	

**Жаңы орта білім беру деңгейінің қоғамдық-гуманитарлық бағыттағы
11-сыныққа арналған "Химия" пәнінен
КҮНТІЗБЕЛІК-ТАҚЫРЫПТЫҚ ЖОСПАР
(аптасына 1 сағат, оқу жылында 34 сағат)**

Үлкен мерзімді жоспардың бөлімдері	Тақырыптар/ Үлкен мерзімді жоспардың мазмұны	Оқыту мақсаттары	Сағат саны	Мерзімі
1-тоқсан				
11.1 Органикалық химияға кіріспе Органикалық қосылыстардың құрылыс теориясы (4 сағат)	Көміртегі атомы құрылысының ерекшеліктері. Гибридизация. Органикалық қосылыстардың химиялық байланыстардың сипаттамасы және электрондық табиғаты. Көрсеткіш №1 "Органикалық заттар үлгілері (мұнай, керосин, этанол, глицерин, глюкоза, сахароза, парафин, мақта, ағаш сүрегі)" А.М.Бутлеровтың органикалық қосылыстардың химиялық құрылыс теориясының негізгі қағидалары Изомерия және гомологиялық қатар	11.4.2.1 - көміртегі тектердегі көміртектің гибридизациясын анықтау, 11.4.2.1 - C-C байланысының түзілуін және көміртегі атомының құрылыс ерекшеліктерін түсіндіру	1	01.09
		11.4.2.3 - А.М. Бутлеровтың органикалық қосылыстардың құрылыс теориясының негізгі қағидаларын білу. 11.4.2.4 - көміртегі тектердің молекулалық, эмпирикалық, құрылымдық формулаларын жазу. 11.4.2.5 - изомерлердің түрлерін атау және көміртегі қанжары, есепті байланыстың орналасуы, функционалдық топтар және класстарлық изомерлерінің формулаларын құру	1	08
	Бос радикалдар туралы ұғым және олардың тірі ағзалар өміріндегі маңызы Органикалық заттардың номенклатурасы мен жіктелуі. Зертханалық тәжірибе №1 "Метан, этан, этилен, ацетилен, бензол, метанол, этанол, сірке қышқылы"	11.4.2.6 - бос радикалдар туралы ұғымды қалыптастыру, тірі ағзалар өміріндегі радикалдардың ролін білу 11.4.2.8 - гомологиялық қатарлардың қатар түзілетіндігін түсіндіру. Гомологиялық ұқсастығы мен	1	15

	молекулаларының молекулалары"	айырмашылығын түсіндіру; 11.4.2.10 - қосылыстардың құрылымдық формулаларын құру және оларды IUPAC номенклатурасы бойынша атау	1	18
	Органикалық қосылыстардың табиғаттағы және адам өміріндегі маңызы. Органикалық химияның дамуындағы Қазақстандық ғалымдардың ролі БАҚ №1	11.4.2.11 - органикалық қосылыстардың адам өміріндегі маңызын түсіндіру 11.4.2.12 - қазақстандық ғалымдардың органикалық химияны дамуындағы үлесін түсіндіру	1	22
11.2 Көмірсутектер және олардың қалдықтары (5 сағат)	Алкандар. Көрсеткіш №2 "Метан, этилен, ацетиленнің жануы. Қауіптер ретіне, жөніне үлгілермен танысу"	11.4.2.13 - әртүрлі алкандардың жану үдерісін зерттеу және олардың отын ретінде қолданылуын түсіндіру; 11.4.2.14 - алкандардың жану өнімдерін білу және олардың қоршаған ортаға әсерін бағалау; 11.4.2.15 - берілген жану өнімдері бойынша заттардың молекулалық формулаларын анықтау; 11.4.2.16 - органикалық заттардың массалық үлестері және олардың буының салыстырмалы тығыздығы бойынша органикалық заттардың қарапайым молекулалық формулаларын анықтау	2	29 06.10
	Циклоалкандар	11.4.2.17 - циклоалкандардың гомологиялық қатарын, құрылысын, физикалық, химиялық қасиеттерін, қарастыру 11.4.2.18 - изомерлерінің формулаларын құрастыру, IUPAC бойынша атау	1	13
	Алкандар. Полиэтилен. Зертханалық тәжірибе № 2 "Этиленнің, ацетиленнің, мұнай үлгісінің және бензолдың қалдық нормаланатын және бром/ йод суы ерітінділеріне әсері"	11.4.2.19 - алкандардың алынатын жолдарын, физикалық және химиялық қасиеттерін, құрылысын, гомологиялық қатарын қарастыру;	1	20

	Алкенилерді алу Практикалық жұмыс №1 "Этиленді алу және қасиеттерін зерттеу" БЖБ №2		1	17
2-ТОҚСАН				
11.2 Көмірсутектер және олардың көлдері (7 сағат)	Алкенилер. Зертханалық тәжірибе №3 "Изопрецид катіонның ширекті моделін құрастыру"	11.4.2.23 - алкенилердің құрылымы, қасиеттерін білу; 11.4.2.24 - алкенилердің қасиеттерін құрылымы негізінде түсіндіру; 11.4.2.25 - дисцидтерін полимерлену реакциялары өнімдерінің ширекті моделін құрастыру (изопрецид)	1	09
	Алкенилер	11.4.2.26 - алкенилердің алыну жолдары, физикалық және химиялық қасиеттерін, құрылымын, гомологиялық қатарын қарастыру	1	16
	Алкенилер және олардың туындылары	11.4.2.27 - электорондардың деструктивтілігі туралы бензол молекуласының құрылымын түсіндіру, бензолды және оның гомологияларын алу реакцияларының теорияларын құру; 11.4.2.29 - бензол және оның гомологиялары тәжірибелерін сипаттау; 11.4.2.30 - органикалық синтезде бензолды қолдануды білу	1	23
	Көмірсутектердің және олардың туындыларының гетероциклік байланысы	11.4.2.31 - органикалық қосылыстардың негізгі класстарының гетероциклік байланысының сызықтық және криві (11.4.2.32 - өнімнің шығатын реакция мөлшері (көлем, масса) және реакция өнімнің берілісін шамамен (көлем, масса) бойынша есептеу	1	30
	Көмірсутектердің табиғи көлдері және олардың Қазақстандағы көп орындары	11.4.2.33 - көміртек қосылыстарының отын ретінде қолдануға болатынын білу;	1	07/12

	Газ, мұнай, көмірді өңдеу.	көмір, мұнай, табиғи газдардың Қазақстандағы жән ормандарын карта бойынша анықтау. 11.4.2.35 - шикі мұнайды аялау үдерісінің маңызын түсіну және өндіру үдерісін сипаттау. 11.4.2.36 - шикі мұнайды аялау өнімдерінің қолдану аясын білу.		
	Қазақстанда көмір және мұнай-газ өндірістерінің дамуы. Қазақстанда өнімді өндірудің, өңдеудің экологиялық аспектілер БЖБ №1	11.4.2.37 - қалба отынды қорының шектеулі егесін түсіну, көмірсутек отындырын жәу қорыптан ортаның дастануына әкелі советіның және оның климатқа әсерін білу	1	14
	Қорытындылау		1	21
3-тоқсан				
11.3 Оттекті органикалық қосылыстар (10 сәт)	Оттекті органикалық қосылыстардың жетелуі, номенклатурасы	11.4.2.39 - спирттер, альдегидтер, кетондар, карбон қышқылдары, эфирлердің функционалды топтарының қурылысын сипаттау. 11.4.2.40 - спирттер, альдегидтер, кетондар, карбон қышқылдары, эфирлердің қурылымдық формулаларын құру және IUPAC бойынша атау	1	41.01
	Биратомды және көпратомды спиртер, фенол Зертханалық тәжірибе №4 "Этанолды этилен гидратациясы және глюкозаның ашуы арқылы алу". Зертханалық тәжірибе №5 "Спирттердің сула еруі, жануы және биратомды және көпратомды спиртерге сапалық реакциялары"	11.4.2.41 - спирттердің қурылымдық, функционалды топ, қасиеттік иомерлерінің формуларын құру және жетелуін атау, спирттердің және фенолдың алу жолдарын білу. 11.4.2.43 - спирттер мен фенолдың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру. 11.4.2.44 - спирттер мен фенолдың қолдану аясын атау; спирттердің адам ағзасына ұяты	2	48 25

	Альдегидтер, Кетондар, Карбон қышқылдары. Практикалық жұмыс № 2 "Оттекті органикалық қосылыстарға санылық реакциялар" БЖБ №1		
	Жай және күрделі эфирлер, Майлар, Сабын және жуғыш заттар. Қазақстандағы сабын және синтетикалық жуғыш заттар өндірісі. Көрсеткіш № 3 "Сабын және жуғыш ұнтақ ерітінділерін индикаторлармен сынау"	жерін зерделеу 11.4.2.46 - альдегидтер мен кетондардың құрылымдық формулаларын құру және оларды IUPAC бойынша атау; 11.4.2.47 - альдегидтер мен кетондардың алу реакция теңдеулерін құрастыру; 11.4.2.48 - альдегидтер мен кетондардың тажірибе жүзінде анықтау; 11.4.2.49 - альдегидтер мен кетондардың тотығу және тотықсыздану реакция өнімдерін атау; 11.4.2.50 - карбон қышқылдарының алу тәсілдерін және физикалық қасиеттерін түсіндіру; 11.4.2.51 - карбон қышқылдарының химиялық қасиеттерін сипатталған реакция теңдеулерін құрастыру	2 01.02 08.02
Көмірсулардың жіктелуі, биологиялық ролі. Моносахаридтер, Глюкоза, Фруктоза Дисахаридтер, Сахароза, Лактоза Полисахаридтер, Крахмал, Целлюлоза		11.5.1.1 - жай және күрделі эфирлерді алу реакцияларының теңдеулерін құрастыру; 11.5.1.2 - майлардың құрамы мен құрылысын білу; 11.5.1.3 - майлардың функциясын түсінуге; майларға санылық реакция жасау; 11.5.1.5 - майлардың сабылдану және гидролиз өнімдерін атау; 11.4.2.52 - карбон қышқылдары, күрделі эфирлер, сабын, синтетикалық жуғыш заттардың қолдану аясын атау; 11.4.2.53 - синтетикалық жуғыш заттардан табиғатты қорғау қажеттігін түсінуге	3 01.03 08 15

Зертханалық тәжірибе № 6 " Тамақ өнімдеріндегі крахмалды анықтау"
БЖБ №2

топтың білуін тәжірибе жүзінде анықтау.
11.5.1.8 - глюкозаның сүт қышқылды және спирттік ауызының реакция теңдеуін құрастыру;
11.5.1.9 - крахмалға сапалық реакцияны жасау;
11.5.1.10 - сахароза, крахмал және целлюлоза гидролизінің реакция өнімдерін атау;
11.5.1.11 - крахмал мен целлюлозаның құрылысы мен қасиеттерін салыстыру

4-тоқсан

11.4 Құрамында азоты бар органикалық қосылыстар. Гетероцикльді қосылыстар. Нуклеин қышқылдары (3 сағат)	Аминдер Англин	11.4.2.54 - аминдердің номенклатурасы мен жіктелуін білу; 11.4.2.55 - англин, аминдер, аминіктың негізгі қасиеттері мен құрылымын салыстыру; аминдер мен аминнің физикалық қасиеттерін түсіндіру; 11.4.2.57 - англин мен аминдерді алу реакция теңдеулерін құрастыру	1	05.04
	Аминқышқылдары. Көрсетілім № 4: "Аминқышқылдарында функционалдық топтардың барын дәлелдеу"	11.5.1.12 - аминқышқылдарының тривалентді және жұп екі номенклатура бойынша атауларын білу; 11.5.1.13 - аминқышқылдары молекулаларының құрымы мен құрылысын сыңақтау; 11.5.1.14 - аминқышқылдарының естілгіштігін қарастыру	1	12

	Наруылдар Көрсетілім № 5 : "Наруылдардың еруі және тұнбаға түсуі, белоктар денатурациясы, белоктардың жаңуы (жүзі, күс қауырыны) Зертханалық тәжірибе № 7 "Наруылдардың түсті реакциялары" Нүктеліні қышқылдары Көрсетілім № 6 "ДНК мен РНК молекулаларының модельдері" БАҚБ №1	11.5.1.15 - аминқышқылдарынан наруылдарды алулыны пептидтік байланыстың түзілуін түсіндіру; 11.5.1.16 - наруылдар гидролизі өнімдерін білу;наруылдардың функциясын білу ; 11.5.1.18 - наруылдардың саяиылық реакцияларын және денатурациясын білу 11.5.1.19 - нүктеліні қышқылдары туралы жалпы ұғымды және олардың жіктелуін білу. ДНК мен РНК құрылымдарын салыстыру; ДНК мен РНК биологиялық ролін түсіндіру ;гендік инженерия мен биотехнологияның маңыздылығын түсіну		1	19
11.5. Жасанды және синтетикалық полимерлер. Химия адам өмірінде (2 сағат)	Жасанды және синтетикалық полимерлер, пластмассалар, каучуктер, лакилар Қалакстипідағы полимерлер өндірісі Көрсетілім № 7 "Пластмассалар,синтетикалық каучуктер және талшықтар үлгілерімен таныстыру". Зертханалық тәжірибе №8 "Пластмассалар мен талшықтардың анықтау" Дарумендер және гормондар туралы түсінік. Биосенділ органикалық заттардың ролі. БАҚБ №2	11.4.2.58 - "мономер", "элементтірілік буын", "олигомер", "полимер", "полимердену дәрежесі" ұғымдарын ақырату; 11.4.2.59 - полимеризация мен поликонденсация реакцияларының теңдеулерін құру;кейбір полимерлер мен пластмассалардың қолдану аясын және қасиеттерін атау; 11.4.2.61 - тәжірибе жүзінде пластмассалар мен талшықтарды анықтау;Қалакстипіда өндірілетін полимерлердің түрлерін білу 11.5.1.23 - дарумендер мен гормондардың адам ағзасындағы функциясын сипаттау; 11.5.1.24 - кейбір дарумендердің табиғаттағы көздерін білу		1	26

11.6 Жасып химия (3 сағат)	«Жасып химияны» 12 принципі. Атмосфера, гидросфера, литосфераның дастануы. Жердің озон қабатының бұзылуы. Ғаламдық жылпыту	11.4.1.1 - "Жасып химияны" 12 принципі атау және түсіндіру, 11.4.1.2 - атмосфера, гидросфера және литосфераның дастану көздерін білу, жылпыту мәселелерін шешу жолдарын ұсыну; "парниктік эффект" пен озон қабатының бұзылу мәселелері арасындағы айырмашылықты түсіндіру. 11.4.1.4 - Қазақстан химиялық өнеркәсібінің әр түрлі саласындағы экологиялық мәселелерді болжау және оның шешу жолдарын ұсыну	2	03.05 14.05
	Қорытындылау		1	24.05

Күтілбеңе-тақырыптық жоспар

II-сынып

(жаратылыстану – математикалық бағыты)

жолыны: 68 сағат, аптасына 2 сағат

Рет саны	Ауыспалы тақырып-тар	Сабақтың тақырыбы	Оқу мақсаттары	Сағат саны	Мерімі	11 «А»	11 «Б»	Есептеу
			1-тоқсан					
1	11.1 Цисліі қосылыста рдың	Ароматты және гетероциклді қосылыстар үшін IUPAC номенклатурасы	11.4.2.1 - Теориялық және колданбалы химияның халықаралық одағы номенклатурасы бойынша циклі, ароматты және гетероциклді қосылыстарды атау	1	05.09			
2	номен-клатурасы және но-мерісі	Бензол молекуласының құрылысы. Лабораториялық жұмыс №8 «Бензол және толуол молекуласының моделін құрастыру»	11.4.2.17 - бензол молекуласының құрылымын түсіндіру	1	07.09			
3	Ароматты қосылыс типі катары	Бензол және оның гомологтарын атау	11.4.2.18 - бензол және оның гомологтарын атау	1	10			
4		Бензол және оның гомологтарының химиялық қасиеттері.	11.4.2.19 - электрондардың асимметриясы туралы бензол молекуласындағы байланыстардың түзу және үзілу энергиясын түсіндіру.	1	14			
5		Бензол және оның гомологтарының химиялық қасиеттері. Практикалық жұмыс №5 «Ароматты қосылыстарға тән реакциялар» БЖБ№1	11.4.2.20 - бензол және оның гомологтарына тән қосылу реакцияларының теңдеулерін құрастыру.	1	14			
			11.4.2.21 - бензолды нитрлеу және галогендеу реакциясының механизмін түсіндіру.					
			11.4.2.22 - органикалық қосылыстар синтезі үшін бензол реакциясының маңыздылығын түсіндіру.					
6	11.2 Карбо-нилі	Карбонильді қосылыстардың құрылысы	11.4.2.7 - альдегидтер және кетондардың функциональды топтарының құрылысын білу.	1	21			