



Б. Қыдырбекова
М. Б. Қыдырбекова
М. Б. Қыдырбекова

Келісемін:

Оқу ісі жөніндегі орынбасар

Келісін Ф. Момбиев
«01» 09. 2023ж

Әб отырысында қаралды:

Әдістемелік бірлестік жетекшісі:

А. А. А. П. Жаппарова
Хаттама № 1
«31» 08 2023ж

Күнтізбелік-тақырыптық жоспар 2023-2024 оқу жылы

Пәні:	Химия
Пән мұғалімі:	П. Жаппарова
Облысы:	Түркістан облысы
Аудан:	Қазығұрт ауданы
Мектеп:	Жанатірлік жобм
Сынып:	8-11

Түсінік хат Химия 8-сынып
Оқулық: М.Қ.Оспанова, К.С.Аухалиева, Т.Г.Белоусова -Алматы «Мектеп» 2018 - 216 б.
«Химия» оқу пәнінің мазмұны

Химия» оқу пәні бойынша оқу жүктемеcінің жоғары шекті көлемі: 8-сыныпта – аптасына 2 сағатты, оқу жылында 72 сағатты құрайды.

➤ Оқу пәні бойынша оқу жүктемеcінің көлемі «Қазақстан Республикасының Білім және ғылым министрінің 2012 жылғы 8 қарашадғы № 500 бұйрығымен жоспарларын бекіту туралы» Қазақстан Республикасының Білім және ғылым министрінің 2012 жылғы 8 қарашадғы № 500 бұйрығымен бекітілген үлгілік оқу жоспарына тәуелді (Қазақстан Республикасының нормативтік құқықтық актілерін мемлекеттік тіркеу тізлімінде № 8170 тіркелген).

Бөлім бойынша жиынтық бағалау саны. Үлгілік оқу жоспары бойынша				
Сынып	1-тоқсан	2-тоқсан	3-тоқсан	4-тоқсан
8-сынып	3	3	3	3

8-сыныпқа арналған «Химия» оқу пәнінің базалық мазмұны:

Зертханалық және практикалық жұмыстардың саны		
Сынып	Зертханалық жұмыс	Практикалық жұмыс
8-сынып	10	7

8-сыныпқа арналған «Химия» оқу пәнінің базалық мазмұны:

№ 1 зертханалық тәжірибе «Атомдардың модельдерін жасау»;

№ 2 зертханалық тәжірибе «Эрекеттесуші заттардың массасының қатынасы»;

№ 3 зертханалық тәжірибе «Металдардың қышқылдар ерітіндісімен әрекеттесуі»;

№ 1 практикалық жұмыс «Металдардың белсенділігін салыстыру»;

№ 4 зертханалық тәжірибе «Энергияның өзгеруімен жүретін химиялық реакциялар»;

№ 2 практикалық жұмыс «Сутекті алу және оның қасиеттерін зерттеу»;

№ 3 практикалық жұмыс «Сутектің перексидінен оттекті алу және оның қасиеттерін зерттеу»;

№ 5 зертханалық тәжірибе «Заттардың ерігіштігін зерттеу»;

№ 4 практикалық жұмыс «Қатты заттардың ерігіштігіне температураының әсері»;

№ 5 практикалық жұмыс «Берілген пайыздық және молярлық концентрациялы ерітінділерді дайындау»;

№ 6 зертханалық тәжірибе «Оксидтердің химиялық қасиеттерін зерттеу»;

№ 7 зертханалық тәжірибе «Қышқылдардың химиялық қасиеттерін зерттеу»;

№ 8 зертханалық тәжірибе «Негіздердің химиялық қасиеттерін зерттеу»;

№ 9 зертханалық тәжірибе «Тұздардың қасиеттері және алынуы»;

№ 6 практикалық жұмыс «Көміртектің физикалық және химиялық қасиеттері»;

№ 7 практикалық жұмыс «Көмірқышқыл газын алу және оның қасиеттері зерттеу»;

№ 10 зертханалық тәжірибе «Судың кермектігін анықтау»;

Күнтізбелік-тақырыптық жоспар
Химия пәні, 8 « » сынып
Аптасына 2 сағат, барлығы: 72 сағат

№, р/с	Ауыспалы тақырыптар	Сабақтардың тақырыбы	Оқудың мақсаттары	Сағат саны	Мерімі	Ескерту
І-тоқсан (16-сағат)						
1	8.1А Атомдағы электрондардың қозғалысы	Атомда электрондардың таралуы	8.1.3.1 -атомда электрондарыардан арақашықтығы артқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну	1	01.09	
2		Энергетикалық деңгейлер №1 зертханалық тәжірибе «Атомдар модельдерін жасау»	8.1.3.2 -әрбір электрон қабатында электрон саны нақты максимал мәнен аспайтынын түсіну 8.1.3.3- <i>s</i> және <i>p</i> орбиталдарының пішінін білу 8.1.3.4 -алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды – графикалық формуларын жаза білу	1	04.09	
3		Энергетикалық деңгейлер. №1 зертханалық тәжірибе «Атомдар модельдерін жасау»	8.1.3.2 -әрбір электрон қабатында электрон саны нақты максимал мәнен аспайтынын түсіну 8.1.3.3- <i>s</i> және <i>p</i> орбиталдарының пішінін білу 8.1.3.4 -алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды – графикалық формуларын жаза білу	1	08	
4		Иондардың түзілуі	8.1.3.5 -атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының натиржесінде иондар түзілетінін түсіну	1	11	
5		Косылыстар формуласын құрастыру БЖБ №1	8.1.3.6 -«нольдік косылды» әлісімен косылыстардың формуласын құрастыру	1	15	
6	8.1В Заттардың формулалары	Косылыстардағы элементтердің массалық үлесін анықтау	8.2.3.1 -заттар құрамындағы элементтердің массалық үлесін табу,	1	18	

7	және химиялық реакция теңдеулері	Зат массасының сақталу заңы. №1 көрсетілім «Зат массасының сақталу заңын дәлелдейтін тәжірибе». №2 зертханалық тәжірибе «Эрекеттесуші заттардың қатынасы»	Элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару 8.2.3.4 -заттар массасының сақталу заңын білу;	1	22	
8		Химиялық реакция теңдеулерін құру.	8.2.3.2-эрекеттесетін заттар қатынасын эксперименттік жолмен анықтау; 8.2.3.3 –реакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып,химиялық реакциялар теңдеулерін құру;	1	25	
9		Химиялық реакциялардың типтері	8.2.2.1 -бастапқы және түзілген заттардың саны мен құрамы бойынша химиялық реакцияларды жіктеу	1	29	
10		Табиғаттағы және тірі организмдердің тіршілік ерекеттерінен жүретін химиялық реакциялар БЖБ №2	8.2.2.2-табиғаттағы және тірі ағзалар мен адам тіршілігіндегі химиялық реакцияларды сипаттау;	1	02-10	
11	8.1С Металдар белсенділігін салыстыру	Металдардың оттектен және сумен әрекеттесуі. №2 көрсетілім «Белсенді металдардың салқын және ыстық сумен әрекеттесуі»	8.2.4.1 -кейбір металдар басқаларға қарағанда тотығуға тезірек ұшырайтындығын білу; 8.2.4.2 -белсенді металдардың салқын сумен, ыстық су немесе бұмен әрекеттесуін сипаттау; 8.2.4.3 -металдар коррозиясын туындатуға әсер ететін жағдайларды зерттеу;	1	06	
12		Металдардың қышқыл ерітінділерімен әрекеттесуі. №3 зертханалық тәжірибе «Металдардың қышқылдар ерітінділерімен әрекеттесуі»	8.2.4.4 -қышқыл ерітінділерімен әртүрлі металдардың реакцияларын зерттеу 8.2.4.5 -металдардың қышқылдармен әрекеттесуінің реакция теңдеулерін құрастыру	1	09	
13		Металдардың тұз ерітінділерімен реакциялары	8.2.4.6 -металдардың тұз ерітінділерімен әрекеттесуінің жоспарын жасау және	1	13	

14	№3 көрсетілім «Тұз ертіңділерінен металдарды ығыстыру» Металдардың жемірілуі және оның алдын алу №1 практикалық жұмыс «Металдардың белсенділігін салыстыру» БЖБ №3	8.2.4.7 -эксперимент нәтижесі бойынша металдардың белсенділік катарын құру және оны анықтама мәліметтерімен сәйкестендіру 8.2.4.8-металдардың белсенділік катарын қолданып металдардың таныс емес орынбасу реакцияларының жүру мүмкіндігін болжау	1	16
15	Токсандық жыныттық бағалау	Токсанды қайталау	1	20
16	Металдардың жемірілуі және оның алдын алу №1 практикалық жұмыс «Металдардың белсенділігін салыстыру»	8.2.4.7 -эксперимент нәтижесі бойынша металдардың белсенділік катарын құру және оны анықтама мәліметтерімен сәйкестендіру 8.2.4.8-металдардың белсенділік катарын қолданып металдардың таныс емес орынбасу реакцияларының жүру мүмкіндігін болжау	2	23 27

II-тоқсан (16-сағат)

17	8.2A Зат мөлшері	Зат мөлшері. Моль. Авогадро саны.	8.1.1.1 -зат мөлшерінің өлшем бірілігі ретінде мольді білу және Авогадро санын білу	1	06.11
18		Заттардың молярлық массасы. Мольдік масса	8.1.1.2 қосылыстың молярлық массасын есептей алу 8.1.1.3 -масса, зат мөлшері және құрылымдық бөлшектер санын есептеу	1	10
19		Заттардың молярлық массасы. Мольдік масса	8.1.1.2 қосылыстың молярлық массасын есептей алу 8.1.1.3 -масса, зат мөлшері және құрылымдық бөлшектер санын есептеу	1	13
20	8.2B Стехиометриялық есептеулер	Химиялық реакция теңдеулері бойынша есептеулер	8.2.3.5 -химиялық реакция теңдеулері бойынша заттың массасын, зат мөлшерін есептеу	1	17
21		Авогадро заңы. Мольдік көлем	8.2.3.6 -Авогадро заңын білу және қалыпты және стандартты жағдайлардағы	1	20

22

23

24

8.2С Химиялық реакциядағы энергиямен танысу

Химиялық реакциялардағы газдардың көлемдік қатынастары

газдар көлемін есептеуде молярлық көлемді қолдану

8.2.3.7 -газдардың салыстырмалы тығыздығын және заттың молярлық массасын салыстырмалы тығыздық бойынша есептеу

1

24

8.2.3.8 -газдардың қатысуымен жүретін реакциялар бойынша есептер шығаруда газдардың көлемдік қатынас заңын қолдану

Химиялық реакциялардағы газдардың көлемдік қатынастары
БЖБ №4

8.2.3.7 -газдардың салыстырмалы тығыздығын және заттың молярлық массасын салыстырмалы тығыздық бойынша есептеу

1

27

8.2.3.8 -газдардың қатысуымен жүретін реакциялар бойынша есептер шығаруда газдардың көлемдік қатынас заңын қолдану

Отынның жануы және энергияның бөлінуі

8.3.1.1 -заттың жану реакциясының өнімі көбінесе оксид екенін және құрамында көміртегі бар отын оттекте жанғанда, көмірқышқыл газы, иіс газы немесе көміртек түзілетінін түсіну

1

01.12

8.3.1.2 -парниктік эффектін себептерін түсіндіру және шешу жолдарын ұсыну

Жылыжай эффектісі

8.3.1.4 -әртүрлі жанғыш заттардың қоршаған ортаға әсер ету салдарын түсіну

1

8.3.1.3 -экзотермиялық реакциялар жылу бөле жүретінін, ал эндотермиялық реакциялар жылу сіңіре жүретінін білу

1

04

Экзотермиялық және эндотермиялық реакциялар. Химиялық реакциялардың жылу эффектісі
№4 зертханалық тәжірибе «Энергияның өзгеруімен жүретін химиялық реакциялар»

Термохимиялық теңдеулерге есептер шығару

8.3.1.5 -энергия өзгерісін бөлшектердің кинетикалық теориясы тұрғысынан

1

08

28	8.2D Сүтек. Оттек және озон	БЖБ №5 Сүтек, алынуды, қасиеттері және қолданылуы. №2 практикалық жұмыс «Сүтекті алу және оның қасиеттерін тану» Оттек, алынуды, қасиеттері, қолданылуы. №4 көрсетілім «Сүтек пероксидінің ыдырауы». Оттектің қолданылуы. №3 практикалық жұмыс «Оттекті алу және оның қасиеттерін тану» БЖБ №6	түсіндіру 8.4.2.1 -сүтекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу	1	11
29					
30					
31					
32	Токсандық жыныстық баялау Озон. Аллотропия	Токсанды қайталау 8.4.2.4 -оттектің аллотропиялық түрөзгерістерінің құрамы мен қасиеттерін салыстыру 8.4.2.5-Жер бетіндегі озон қабатының маңызын түсіндіру	1	1	22
31					
32					

III-токсан (20-сағат)

33	8.3A Химиялық элементтердің периодтық жүйесі	Химиялық элементтердің периодтық жүйесінің құрылымы Химиялық элемент атомдарының қасиеттерінің периодты өзгеруі	8.2.1.1 -топ, период, атом нөмірінің физикалық мәнін түсіндіру 8.2.1.2 -бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық денгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсіну 8.2.1.3 -топтар мен периодтарда элементтер қасиеттерінің заңдылықпен өзгеретінін түсіндіру	1	08.04
34					
35					
36	Химиялық элементтердің периодтық жүйесі	Химиялық элемент атомдарының қасиеттерінің периодты өзгеруі	8.2.1.2 -бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық денгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсіну 8.2.1.3 -топтар мен периодтарда элементтер қасиеттерінің заңдылықпен өзгеретінін түсіндіру	1	15
36					

37	Химиялық байланыс түрлері	жүйедегі орны мен атом құрылысы тұрғысынан сипаттау	8.2.1.5-химиялық қасиеттері ұқсас элементтердің бір топқа жататындығын дәлелдеу;	1	22
38		Химиялық элементтердің табиғи топтары және олардың қасиеттері	8.2.1.6-химиялық элементтердің табиғи ұластарын білу және сілтілік металдар, галогендер, инертті элементтердің ұластарына мысалдар келтіру		
39		Металдар және бейметалдар БЖБ №7	9.2.1.7-химиялық элементтің периодтық кестеле орналасуына сай қасиеттерін болжау	1	26
40		Химиялық элементтердің электртерістілігі	8.1.4.1-электртерістілік ұтымдымен танысу	1	29.2
41		Ковалентті байланыс	8.1.4.1-электртерістілік ұтымды негізінде атомдар арасындағы ковалентті байланыстың түзілуін түсіндіру	1	02.02
42	Иондық байланыс	Иондық байланыс	8.1.4.2-иондық байланыстың түзілу механизмін сипаттау және иондық қосылыстардың қасиеттерін болжау	1	05
43		Иондық байланыс	8.1.4.2-иондық байланыстың түзілу механизмін сипаттау және иондық қосылыстардың қасиеттерін болжау	1	09
44		Кристалдық тор түрлері	8.1.4.3-заттар қасиеттерінің кристалдық тор типтеріне тәуелділігін түсіндіру	1	12
45		Заттардың қасиеттерінің кристалдық тор құрылысына тәуелділігі. БЖБ №8	8.1.4.3-заттар қасиеттерінің кристалдық тор типтеріне тәуелділігін түсіндіру	1	16
46		8.3С Ерітінділер және ерігіштік	8.3.4.1-заттарды судағы ерігіштігі бойынша жіктеу	1	19
		Заттардың суда еруі. №5 зертханалық тәжірибе «Заттардың ерігіштігін зерттеу»	8.3.4.2-ерітінділердің табиғаттағы және күнделікті өмірдегі маңызын түсіндіру		
		Заттардың ерігіштігі. №4 практикалық жұмыс «Қатты заттардың ерігіштігіне температураының әсері»	8.3.4.3-заттың ерігіштігіне температураының әсерін түсіндіру	1	23
		Заттардың ерігіштігіне температураының әсері»	8.3.4.4-бұландыру техникасын қолдана отырып, заттың 100 г судағы ерігіштігін есептеу, алынған нәтижелерді		

47	Заттардың ерігіштігі. №4 практикалық жұмыс «Қатты заттардың ерігіштігіне температураның әсері»	Заттардың ерігіштігі.	анықтамалық мәндермен салыстыру	1	26
48		Еріген заттың массалық үлесі	8.3.4.3 -заттың ерігіштігіне температураның әсерін түсіндіру 8.3.4.4 -буландыру техникасын қолдана отырып, заттың 100 г судағы ерігіштігін есептеу, алынған нәтижелерді анықтамалық мәндермен салыстыру	1	01.03
49		Еріген заттың массалық үлесі	8.3.4.5-еріген заттың массалық үлесі мен ерітіндінің белгілі массасы бойынша еріген заттың массасын есептеу	1	04
50		Ерітіндідегі заттардың молярлық концентрациясы. №5 практикалық жұмыс «Пайыздық және молярлық концентрациялары берілген ерітінділерді дайындау». БЖБ №9	8.3.4.5-еріген заттың массалық үлесі мен ерітіндінің белгілі массасы бойынша еріген заттың массасын есептеу 8.3.4.6-ерітіндідегі заттың молярлық концентрациясын есептеу	1	11
51		Токсандық жыныттық бағалау	Токсандық қайталау	1	15
52	8.4А Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары. Генетикалық байланыс	Ерітіндідегі заттардың молярлық концентрациясы. №5 практикалық жұмыс «Пайыздық және молярлық концентрациялары берілген ерітінділерді дайындау»	8.3.4.6-ерітіндідегі заттың молярлық концентрациясын есептеу	1	18
53		Оксидтер. №6 зертханалық тәжірибе «Оксидтердің қасиеттерін зерттеу»	8.3.4.7 -оксидтердің жіктелуін және қасиеттерін білу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1	01.04
54		Оксидтердің қасиеттері мен қолданылуы	8.3.4.7 -оксидтердің жіктелуін және қасиеттерін білу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1	05
55	8.4А Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары. Генетикалық байланыс	Қышқылдар. №7 зертханалық тәжірибе «Қышқылдардың қасиеттерін зерттеу»	8.3.4.8-қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың	1	08

IV-тоқсан (19-сағат)

56	Қышқылдардың қасиеттері мен қолданылуы	химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру			
57		8.3.4.8-қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1	12	
58		Негіздер. №8 зертханалық тәжірибе «Негіздердің қасиеттерін зерттеу»	1	15	
59		Негіздердің қасиеттері	1	19	
60		Тұздар. №9 зертханалық тәжірибе «Тұздардың қасиеттері және алынуы»	1	22	
61	Тұздардың қасиеттері	8.3.4.10-тұздарды алудың әртүрлі әдістерін білу, сәйкес реакция теңдеулерін құрастыру			
62		8.3.4.11-тұздардың қасиеттерін, жіктелуін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1	26	
63	Бейорганикалық қосылыстардың және класстары арасындағы генетикалық байланыс. БЖБ №10	8.3.4.12-бейорганикалық қосылыстардың негізгі класстары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу	1	29	
64		8.4.3.1 - көміртек неліктен көптеген қосылыстарында төрт байланыс түзетінін түсіндіру	1	03.05	
65	Көміртек және оның қосылыстары	8.4.3.2 - табиғатта көміртек және оның қосылыстарының таралуын сипаттау			

63	8.4С Сү	Көміртектің аллотропиялық түрөзгерістері	8.4.3.3 -көміртектің аллотропиялық түрөзгерістерінің құрылысын және қасиеттерін салыстыру 8.4.3.4 -көміртектің аллотропиялық түрөзгерістерінің қолданылу аймағын зерттеу	1	06
64		Көміртектің химиялық қасиеттері. Көміртектің қосылыстары. №6 практикалық жұмыс «Көміртектің физикалық және химиялық қасиеттері». №7 практикалық жұмыс «Көмірқышқыл газын алу және оның қасиеттерін зерттеу». БЖБ №11	8.4.3.5 -көміртектің физикалық және химиялық қасиеттерін зерттеу 8.4.3.6 -көмірек жанған кезде көмірек диоксиді мен көмірек монооксидінің түзілу жағдайларын сипаттау және тірі ағзаларға іс газының физиологиялық әсерін түсіндіру; 8.4.3.7 -көмірқышқыл газын ала алу, оны анықтау және қасиеттерін зерттеу 8.4.3.8 -көміртектің табиғаттағы айналымын құру және түсіндіру	1	10
65		Табиғаттағы сү.	8.4.2.6 -судың табиғатта кен таралғандығын, бірегей қасиеттерін және оның өмір үшін маңызын түсіндіру 8.4.2.7 -судың табиғаттағы айналымын түсіндіру	1	13
66	8.4С Сү	Табиғаттағы сү. БЖБ №12	8.4.2.6 -судың табиғатта кен таралғандығын, бірегей қасиеттерін және оның өмір үшін маңызын түсіндіру 8.4.2.7 -судың табиғаттағы айналымын түсіндіру	1	17
67		Токсандық жыныстық бағалау	Токсанды қайталау	1	20
68		Судың ластану себептері. Судың кермектігі. №10 зертханалық тәжірибе «Судың кермектігін анықтау»	8.4.2.8 -судың ластануының қауіптілігі мен себепін анықтау, суды тазарту әдістерін түсіндіру 8.4.2.9 -судың «кермектігін» анықтау және оны жою тәсілдерін түсіндіру 8.4.2.10 -суды суық мыс (II) сульфатын қолданып анықтау тәсілін білу	1	24