Бірлестік отырысында қаралды:

Бірлестік жетекшісі:

_____ Б.А. Танабаева

Хаттама №1

«27» тамыз 2026 ж.

Келісемін:

«ZIYATKER TURAN» ЖШС

ДОІЖО:

_____ Л.С. Исабаева

«27» тамыз 2026 ж.

Бекітемін:

«ZIYATKER TURAN» ЖШС

директоры:

_____ Ы.А. Жаутиков

«27» тамыз 2026 ж.

ҰЗАҚ МЕРЗІМДІ ЖОСПАР

Пәні: Химия

Сыныбы: 8 «А, В,С»

Мұғалімі:Танабаева Б.А.

Сағат саны: 68

«Бастауыш, негізгі орта және жалпы орта білім деңгейлерінің жалпы білім беретін пәндері мен таңдау курстары бойынша үлгілік оқу бағдарламаларын бекіту туралы» ҚР Оқу-ағарту министрінің 16.09.2022ж. №399 бұйрығы

Шымкент қаласы

2026-2027 оқу жылы

Химия пәні бойынша күнтізбелік-тақырыптық жоспар

8 «А», 8 «В», 8 «С» сыныптары. Аптасына 2 сағат, барлығы 68 сағат. 2026–2027 оқу жылы

Оқулық және әдістемелік нұсқаулық авторлары: М.Қ.Оспанова, Қ.С.Аухадиева, Т.Г.Белоусова

№	Ұзақ мерзімді жоспар бөлімі	Тақырып	Оқу мақсаттары	Сағат саны	Мерзімі		
					8 «А»	8 «В»	8 «С»
1-тоқсан							
1	**8.1А Атомдағы электрондардың қозғалысы**	Атомда электрондардың таралуы	8.1.3.1 -атомда электрондарядродан арақашықтығы артқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну	1	03.09.2026	02.09.2026	03.09.2026
2		Энергетикалық деңгейлер. № 1 зертханалық тәжірибе «Атомдар модельдерін жасау»	8.1.3.2 -әрбір электрон қабатында электрон саны нақты максимал мәннен аспайтынын түсіну 8.1.3.3-s және р орбиталдарының пішінін білу 8.1.3.4 -алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды – графикалық формуларын жаза білу	1	07.09.2026	07.09.2026	07.09.2026
3		Иондардың түзілуі	8.1.3.5 -атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесінде иондар түзілетінін түсіну	1	10.09.2026	09.09.2026	10.09.2026
4		Қосылыстар формуласын құрастыру. БЖБ №1	8.1.3.6 -«нольдік қосынды» әдісімен қосылыстардың формуласын құрастыру 8.2.3.1 -заттар құрамындағы элементтердің массалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару	3	14.09.2026 17.09.2026 21.09.2026	14.09.2026 16.09.2026 21.09.2026	14.09.2026 17.09.2026 21.09.2026
5 6-7	**8.1В Заттардың формулалары және химиялық реакция теңдеулері**	Зат масссасының сақталу заңы. №1көрсетілім «Зат массасының сақталу заңын дәлелдейтін тәжірибе». №2 зертханалық тәжірибе «Әрекеттесуші заттардың қатынасы»	8.2.3.2-әрекеттесетін заттар қатынасын эксперименттік жолмен анықтау 8.2.3.4 -заттар массасының сақталу заңын білу	1	28.09.2026	28.09.2026	28.09.2026
8		Химиялық реакция теңдеулерін құрастыру.	8.2.3.3 –реакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құру	1	24.09.2026	23.09.2026	24.09.2026
9		Химиялық реакция типтері	8.2.2.1 -бастапқы және түзілген заттардың саны мен құрамы бойынша химиялық реакцияларды жіктеу	1	01.10.2026	30.09.2026	01.10..2026

№	Ұзақ мерзімді жоспар бөлімі	Тақырып	Оқу мақсаттары	Сағат саны	Мерзімі		
					8 «А»	8 «В»	8 «С»
10		Табиғаттағы және тірі ағзалар мен адам тіршілігіндегі химиялық реакциялар БЖБ №2	8.2.2.2-табиғаттағы және тірі ағзалар мен адам тіршілігіндегі химиялық реакцияларды сипаттау	1			
11	**8.1С Металдар белсенділігін салыстыру**	Металдардың оттекпен 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 бумен әрекеттесуін сипаттау 8.2.4.3 -металдар коррозиясын туындатуға әсер ететін жағдайларды зерттеу	1			
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			
13		Металдардың тұз ерітінділерімен реакциялары. №3 көрсетілім «Тұз ерітінділерінен металдарды ығыстыру»	8.2.4.6 -металдардың тұз ерітінділерімен әрекеттесуінің жоспарын жасау және жүргізу	1			
14		Металдардың белсенділік қатары. №1 практикалық жұмыс «Металдардың белсенділігін салыстыру» БЖБ №3	8.2.4.7 -эксперимент нәтижесі бойынша металдардың белсенділік қатарын құру және оны анықтама мәліметтерімен сәйкестендіру 8.2.4.8-металдардың белсенділік қатарын қолданып металдардың таныс емес орынбасу реакцияларының жүру мүмкіндігін болжау	1			
15		**Тоқсандық жиынтық бақылау. ТЖБ №1**		1			
2-тоқсан							
16	**8.2А Зат мөлшері**	Зат мөлшері. Моль. Авогадро саны. Заттардың молярлық массасы.	8.1.1.1 -зат мөлшерінің өлшем бірлігі ретінде –мольді білу және Авогадро санын білу 8.1.1.2 қосылыстың молярлық массасын есептей алу	1			
17		Масса, молярлық масса және зат мөлшері арасындағы байланыс	8.1.1.3 -масса, зат мөлшері және құрылымдық бөлшектер санын есептеу	1			
18		Химиялық реакция теңдеулері бойынша есептер шығару	8.2.3.5 -химиялық реакция теңдеулері бойыншазаттың массасын, зат мөлшерін есептеу	1			

№	Ұзақ мерзімді жоспар бөлімі	Тақырып	Оқу мақсаттары	Сағат саны	Мерзімі		
					8 «А»	8 «В»	8 «С»
19	**8.2B Стехиометриялық есептеулер**	Авагадро заңы.Молярлық көлем	8.2.3.6 -Авогадро заңын білу және қалыпты және стандартты жағдайлардағы газдар көлемін есептеуде молярлық көлемді қолдану	1			
20		Газдардың салыстырмалы тығыздығы. Көлемдік қатынас заңы. БЖБ №4	8.2.3.7 -газдардың салыстырмалы тығыздығын және заттың молярлық массасын салыстырмалы тығыздық бойынша есептеу 8.2.3.8 -газдардың қатысуымен жүретін реакциялар бойынша есептер шығаруда газдардың көлемдік қатынас заңын қолдану	1			
21	**8.2C Химиялық реакциядағы энергиямен танысу**	Отынның жануы және энергияның бөлінуі. Жылыжай эффектісі	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 8.3.1.2 -парниктік эффекттің себептерін түсіндіру және шешу жолдарын ұсыну	1			
22		Экзотермиялық және эндотермиялық реакциялар. №4 зертханалық тәжірибе «Энергияның өзгеруімен жүретін химиялық реакциялар»	8.3.1.3 -экзотермиялық реакциялар жылу бөле жүретінін, ал эндотермиялық реакциялар жылу сіңіре жүретінін білу 8.3.1.4 –әртүрлі жанғыш заттардың қоршаған ортаға әсер ету салдарынтүсіну	1			
23		Термохимиялық реакциялар БЖБ №5	8.3.1.5 -энергия өзгерісін бөлшектердің кинетикалық теориясы тұрғысынан түсіндіру	1			
24	**8.2D Сутек. Оттек және озон.**	Сутек, алынуы, қасиеттері және қолданылуы.	8.4.2.1 -сутекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу	1			
25		№2 практикалық жұмыс «Сутекті алу және оның қасиеттерін тану»	8.4.2.1 -сутекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу	1			
26		Оттек, алынуы, қасиеттері, қолданылуы №4 көрсетілім «Сутек пероксидінің ыдырауы».	8.4.2.2 -ауа құрамындағы және жер қыртысындағы оттектің пайыздық мөлшерін білу 8.4.2.3 -оттекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу	1			
27		№3 практикалық жұмыс «Оттекті алу және оның қасиеттерін тану»	8.4.2.3 -оттекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу	1			
28		Озон . Аллотропия БЖБ №6	8.4.2.4 -оттектің аллотропиялық түрөзгерістерінің құрамы мен қасиеттерін салыстыру 8.4.2.5-Жер бетіндегі озон қабатының маңызын түсіндіру	1			

№	Ұзақ мерзімді жоспар бөлімі	Тақырып	Оқу мақсаттары	Сағат саны	Мерзімі		
					8 «А»	8 «В»	8 «С»
29		**Тоқсандық жиынтық бақылау. ТЖБ №2**		1			
30-31		Қайталау		2			
3-тоқсан							
33	**8.3А Химиялық элементтердің периодтық жүйесі**	Химиялық элементтердің периодтық жүйесінің құрылымы	8.2.1.1 -топ, период, атом нөмірінің физикалық мәнін түсіндіру	1			
34-35		Химиялық элемент атомдарының қасиеттері мен кейбір сипаттамаларының периодты түрде өзгеруі	8.2.1.2 -бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық деңгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсіну 8.2.1.3 -топтар мен периодтарда элементтер қасиеттерінің заңдылықпен өзгеретінін түсіндіру	2			
36		Периодтық жүйедегі орны бойынша элементтің сипаттамасы	8.2.1.4 -периодтық жүйедегі орны бойынша химиялық элементті сипаттау	1			
37		Химиялық элементтердің табиғи ұяластары және олардың қасиеттері	8.2.1.5 -химиялық қасиеттері ұқсас элементтердің бір топқа жататындығын дәлелдеу 8.2.1.6 -химиялық элементтердің табиғи ұяластарын білу және сілтілік металдар, галогендер, инертті элементтердің ұяластарына мысалдар келтіру	1			
38		Металдар және бейметалдар. БЖБ №7	8.2.1.7-химиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау	1			
39-40	**8.3В Химиялық байланыс түрлері**	Электртерістілік. Ковалентті байланыс	8.1.4.1 -электртерістілік ұғымы негізінде атомдар арасындағы ковалентті байланыстың түзілуін түсіндіру	2			
41-42		Иондық байланыс	8.1.4.2 -иондық байланыстың түзілумеханизмін сипаттау және иондық қосылыстардың қасиеттерін болжау	2			
43-44		Кристалдық тор түрлері, байланыс типтері және заттардың қасиеттері арасындағы өзара байланыс. БЖБ №8	8.1.4.3 -заттар қасиеттерінің кристалдық тор типтеріне тәуелділігін түсіндіру	2			
45	**8.3С Ерітінділер және ерігіштік**	Заттардың суда еруі. №5 зертханалық тәжірибе «Заттардың ерігіштігін зерттеу»	8.3.4.1 -заттарды судағы ерігіштігі бойынша жіктеу 8.3.4.2 -ерітінділердің табиғаттағы және күнделікті өмірдегі маңызын түсіндіру	1			

№	Ұзақ мерзімді жоспар бөлімі	Тақырып	Оқу мақсаттары	Сағат саны	Мерзімі		
					8 «А»	8 «В»	8 «С»
46		Заттардың ерігіштігі.	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			
47		№ 4 практикалық жұмыс «Қатты заттардың ерігіштігіне температураның әсері»	8.3.4.4 -буландыру техникасын қолдана отырып, заттың 100 г судағы ерігіштігін есептеу, алынған нәтижелерді анықтамалық мәндермен салыстыру	1			
48		Еріген заттың массалық үлесі	8.3.4.5-еріген заттың массалық үлесі мен ерітіндінің белгілі массасы бойынша еріген заттың массасын есептеу	1			
49		Ерітіндідегі заттардың молярлық концентрациясы. БЖБ №9	8.3.4.6-ерітіндідегі заттың молярлық концентрациясын есептеу.	1			
50		№5 практикалық жұмыс «Пайыздық және молярлық концентрациялары берілген ерітінділерді дайындау»	8.3.4.6-ерітіндідегі заттың молярлық концентрациясын есептеу	1			
51		**Тоқсандық жиынтық бақылау. ТЖБ №3**		1			
52		Қайталау		1			
4-тоқсан							
53	**8.4А Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары. Генетикалық байланыс**	Оксидтер. №6 зертханалық тәжірибе «Оксидтердің қасиеттерін зерттеу»	8.3.4.7 -оксидтердің жіктелуін және қасиеттерін білу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1			
54		Қышқылдар. №7 зертханалық тәжірибе «Қышқылдардың қасиеттерін зерттеу»	8.3.4.8-қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1			
55		Негіздер. №8 зертханалық тәжірибе «Негіздердің қасиеттерін зерттеу»	8.3.4.9-негіздердің жіктелуі мен қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1			

№	Ұзақ мерзімді жоспар бөлімі	Тақырып	Оқу мақсаттары	Сағат саны	Мерзімі		
					8 «А»	8 «В»	8 «С»
56		Тұздар. №9 зертханалық тәжірибе «Тұздардың қасиеттері және алынуы»	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			
57		Бейорганикалық қосылыстар арасындағы генетикалық байланыс. БЖБ №10	8.3.4.12-бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу	1			
58	**8.4В Көміртек және оның қосылыстары**	Көміртектің жалпы сипаттамасы	8.4.3.1 -көміртек неліктен көптеген қосылыстарында төрт байланыс түзетінін түсіндіру 8.4.3.2 -табиғатта көміртек және оның қосылыстарының таралуын сипаттау	1			
59		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			
60		Көміртектің қасиеттері.	8.4.3.5 -көміртектің физикалық және химиялық қасиеттерін зерттеу	1			
61		№6 практикалық жұмыс «Көміртектің физикалық және химиялық қасиеттері».	8.4.3.6 -көміртек жанған кезде көміртек диоксиді мен көміртек монооксидінің түзілу жағдайларын сипаттау және тірі ағзаларға иіс газының физиологиялық әсерін түсіндіру	1			
62		Көміртектің оксидтері. БЖБ №11	8.4.3.8 -көміртектің табиғаттағы айналымын құру және түсіндіру	1			
63		№7 практикалық жұмыс «Көмірқышқыл газын алу және оның қасиеттерін зерттеу	8.4.3.8 -көміртектің табиғаттағы айналымын құру және түсіндіру 8.4.3.7 -көмірқышқыл газын ала алу, оны анықтау және қасиеттерін зерттеу	1			
64	**8.4С Су**	Табиғаттағы су	8.4.2.6 -судың табиғатта кең таралғандығын, бірегей қасиеттерін және оның өмір үшін маңызын түсіндіру 8.4.2.7 -судың табиғаттағы айналымын түсіндіру	1			
65		Судың ластану себептері.	8.4.2.8 -судың ластануының қауіптілігі мен себебін анықтау, суды тазарту әдістерін түсіндіру	1			

№	Ұзақ мерзімді жоспар бөлімі	Тақырып	Оқу мақсаттары	Сағат саны	Мерзімі		
					8 «А»	8 «В»	8 «С»
66		Судың кермектігі. №10зертханалық тәжірибе «Судың кермектігін анықтау»	8.4.2.9 -судың «кермектігін» анықтау және оны жою тәсілдерін түсіндіру 8.4.2.10 -суды сусыз мыс (II) сульфатын қолданып анықтау тәсілін білу	1			
67		**Тоқсандық жиынтық бақылау. ТЖБ №4**		1			
68		Қайталау		1			
			Барлығы	**68**			