

Қазақстан Республикасы мәдениет және ақпарат министрлігі
«Александр Селезнев атындағы Алматы хореографиялық училищесі» РМҚК

«БЕКІТЕМІН»
Директордың оқу ісі
жөніндегі орынбасары
Т. Ж. Карменова
« 29 » тамыз 2025 ж.
Часть

Пән бойынша орта мерзімді (күнтізбелік-тақырыптық) жоспар

Жемме пәні 8 сынып

Әзірлеген оқытушы Жоңанбаева А. У

Барлығы: 34 сағат, аптасына: 1 сағат

«Қаралды»

Жалпы білім беру пәндері бөлімінің отырысында

Бөлім басшысы М.Д. Кисамитова

29.08.2025 ж.

«Мақұлданды»

Оқу-әдістемелік кеңес отырысында

ОӘК төрайымы Ш.Т. Унгарбаева

29.08.2025 ж.

Бөлім/ тақырыптар		Сабақтың тақырыбы	Оқу мақсаттары	Сағат саны	Мерзімі		Ескер тулер
				401	402		
I тоқсан							
1	8.1А Атомдағы электрондардың қозғалысы	Атомда электрондардың таралуы. Энергетикалық деңгейлер.	8.1.3.1 -атомда электрондар ядродан арақашықтығы артқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну	1	05.09	05.09	
2		Иондардың түзілуі	8.1.3.5 -атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесінде иондар түзілетінін түсіну	1	12.09	12.09	
3		Қосылыстар формуласын құрастыру	8.1.3.6 -«нольдік қосынды» әдісімен қосылыстардың формуласын құрастыру	1	19.09	19.09	
4	8.1В Заттардың формулалары және химиялық реакция теңдеулері	Химиялық реакция теңдеулерін құру. Зат массасының сақталу заңы	8.2.3.1-әрекеттесетін заттар қатынасын эксперименттік жолмен анықтау; 8.2.3.2 –реакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құру;	1	26.09	26.09	бжб
5		Химиялық реакция типтері	8.2.2.1 -бастапқы және түзілген заттардың саны мен құрамы бойынша химиялық реакцияларды жіктеу	1	03.10	03.10	
6	8.1С Металдар белсенділігін салыстыру	Металдардың оттегімен және сумен әрекеттесуі. Металдардың қышқыл ерітінділерімен 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;	1	10.10	10.10	
7		Металдардың белсенділік қатары. Металдардың тұз ерітінділерімен реакциялары	8.2.4.6 -металдардың тұз ерітінділерімен әрекеттесуінің жоспарын жасау және жүргізу	1	17.10	17.10	бжб
8		Тоқсандық жиынтық бағалау		1	24.10	24.10	
II тоқсан							
9	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	1	31.10	31.10	

		Масса, молярлық масса және зат мөлшері арасындағы байланыс	есептей алу				
11	8.2В Стехиометриялық есептеулер	Химиялық реакция теңдеулері бойынша есептер шығару	8.1.1.3 -масса, зат мөлшері және құрылымдық бөлшектер санын есептеу	1	07.11	07.11	
12		Авагадро заңы.Молярлық көлем. Газдардың салыстырмалы тығыздығы. Көлемдік қатынас заңы	8.2.3.5 -химиялық реакция теңдеулері бойынша заттың массасын, зат мөлшерін есептеу	1	14.11	14.11	БЖБ
13	Химиялық реакциядағы энергиямен танысу	Отынның жануы және энергияның бөлінуі Экзотермиялық және эндотермиялық реакциялар.	8.2.3.6 -Авогадро заңын білу және қалыпты және стандартты жағдайлардағы газдар көлемін есептеуде молярлық көлемді қолдану.	1	21.11	21.11	
14		Термохимиялық реакциялар	8.3.1.1 -заттың жану реакциясының өнімі көбінесе оксид екенін және құрамында көміртегі бар отын оттеkte жанғанда, көмірқышқыл газы, иіс газы немесе көміртек түзілетінін түсіну	1	28.11	28.11	
15	Сутек. Оттек және озон	Сутек, алынуы, қасиеттері және қолданылуы. Оттек, алынуы, қасиеттері, қолданылуы	8.3.1.5 -энергия өзгерісін бөлшектердің кинетикалық теориясы тұрғысынан түсіндіру	1	05.12	05.12	
16		Оттек, алынуы, қасиеттері, қолданылуы.	8.4.2.1 -сутекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу 8.4.2.2 -ауа құрамындағы және жер қыртысындағы оттектің пайыздық мөлшерін білу 8.4.2.2 -ауа құрамындағы және жер қыртысындағы оттектің пайыздық мөлшерін білу	1	12.12	12.12	
17		Қорытындылау	8.4.2.2 -ауа құрамындағы және жер қыртысындағы оттектің пайыздық мөлшерін білу	1	19.12	19.12	БЖБ
				1	26.12	26.12	
III тоқсан							
18	8.3А Химиялық элементтердің периодтық жүйесі	Химиялық элементтердің периодтық жүйесінің құрылымы. Периодтық жүйедегі орны бойынша элементтің сипаттамасы	8.2.1.1 -топ, период, атом нөмірінің физикалық мәнін түсіндіру 8.2.1.2 -периодтық жүйедегі орны бойынша химиялық элементті сипаттау	1	23.01	23.01	

		Химиялық элементтердің табиғи ұяластары және олардың қасиеттері	8.2.1.3 -химиялық қасиеттері ұқсас элементтердің бір топқа жататындығын дәлелдеу;	1	30.01	30.01	
20		Металдар және бейметалдар	8.2.1.5-химиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау	1	06.02	06.02	
21	8.3В Химиялық байланыс түрлері	Электртерістілік. Ковалентті байланыс	8.1.4.1 -электртерістілік ұғымы негізінде атомдар арасындағы ковалентті байланыстың түзілуін түсіндіру	1	13.02	13.02	
22		Иондық байланыс	8.1.4.2 -иондық байланыстың түзілүмеханизмін сипаттау және иондық қосылыстардың қасиеттерін болжау	1	20.02	20.02	
23		Кристалдық тор түрлері, байланыс типтері және заттардың қасиеттері арасындағы өзара байланыс	8.1.4.3 -заттар қасиеттерінің кристалдық тор типтеріне тәуелділігін түсіндіру	1	27.02	27.02	
24	8.3С Ерітінділер және ерігіштік	Заттардың суда еруі. Заттардың ерігіштігі.	8.3.4.1 -заттарды судағы ерігіштігі бойынша жіктеу 8.3.4.2 -ерітінділердің табиғаттағы және күнделікті өмірдегі маңызын түсіндіру	1	06.03	06.03	
25		Еріген заттың массалық үлесі. Ерітіндідегі заттардың молярлық концентрациясы.	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	13.03	13.03	БЖБ
26		Тоқсандық жиынтық бағалау		1	20.03	20.03	
IV тоқсан							
27	8.4А Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары.	Оксидтер	8.3.4.7 -оксидтердің жіктелуін және қасиеттерін білу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1	27.03	27.03	
28		Қышқылдар	8.3.4.8-қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1	03.04	03.04	

	Негіздер	8.3.4.9-негіздердің жіктелуі мен қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1	10.04	10.04	
	Тұздар Бейорганикалық қосылыстар арасындағы генетикалық байланыс	8.3.4.10-тұздарды алудың әртүрлі әдістерін білу, сәйкес реакция теңдеулерін құрастыру	1	17.04	17.04	
1	8.4В Көміртек және оның қосылыстары	8.4.3.1 -көміртек неліктен көптеген қосылыстарында төрт байланыс түзетінін түсіндіру 8.4.3.2 -табиғатта көміртек және оның қосылыстарының таралуын сипаттау	1	24.04	24.04	01.05
2	Көміртектің аллотропиялық түрөзгерістері	4.3.4 -көміртектің аллотропиялық түрөзгерістерінің қолданылу аймағын зерттеу 8.4.3.5 -көміртектің физикалық және химиялық қасиеттерін зерттеу	1	01.05	01.05	
33	Көміртектің қасиеттері.	8.4.3.5 -көміртектің физикалық және химиялық қасиеттерін зерттеу 8.4.3.6 -көміртек жанған кезде көміртек диоксиді мен көміртек монооксидінің түзілу жағдайларын сипаттау	1	08.05	08.05	БЖБ
34	Қорытынды	Қайталау	1	15.05	15.05	