

Құрманғазы Сағырбайұлы атындағы жалпы орта мектебі
химия пәні бойынша ТЖБ талдауы. I тоқсан.2022-2023 оқу жылы
Пән мұғалімі: Тугелова Г.И.

Сынып	Оқушы саны	Макс. балл						
		25	Өте жақсы	Жақсы	Қанағат.	Қанағат. емес	Сапа %	Үлгерім %
8 б	23		9	5	9	-	60,8	100
8 в	21		3	7	11	-	47,6	100

Қол жеткізілген мақсаттар	Қиындық тудырған мақсаттар
8.1.3.1 -атомда электрондарядродан арақашықтығы артқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну 8.1.3.5 -атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесінде иондар түзілетінін түсіну 8.2.3.4 -заттар массасының сақталу заңын білу; 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;	8.2.3.1 -заттар құрамындағы элементтердің массалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару. 8.2.4.5 -металдардың қышқылдармен әрекеттесуінің реакция теңдеулерін құрастыру

Құрманғазы Сағырбайұлы атындағы жалпы орта мектебі
химия пәні бойынша ТЖБ талдауы. 2- тоқсан.2022-2023 оқу жылы
Пән мұғалімі: Тугелова Г.И.

Сынып	Оқушы саны	Макс. балл						
		25	Өте жақсы	Жақсы	Қанағат.	Қанағат. емес	Сапа %	Үлгерім%
8 б	23		8	8	7	-	69,5	100
8 в	21		3	7	11	-	47,6	100

Қол жеткізілген мақсаттар	Қиындық тудырған мақсаттар
8.1.1.2 қосылыстың молярлық массасын есептей алу 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 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	8.2.3.5 -химиялық реакция теңдеулері бойынша заттың массасын, зат мөлшерін есептеу

Құрманғазы Сағырбайұлы атындағы жалпы орта мектебі
химия пәні бойынша ТЖБ талдауы. 3 тоқсан.2022-2023 оқу жылы
Пән мұғалімі: Тугелова Г.И.

Сынып	Оқушы саны	Макс. балл						
	20	25	Өте жақсы	Жақсы	Қанағат.	Қанағат. емес	Сапа %	Үлгерім %
8 б	23		7	9	7	-	69,5	100
8 в	21		4	5	12	-	52,3	100
Қол жеткізілген мақсаттар						Қиындық тудырған мақсаттар		
8.2.1.1 -топ, период, атом нөмірінің физикалық мәнін түсіндіру 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 өзгертінін түсіндіру 8.1.4.2 -иондық байланыстың түзілумеңанизмін сипаттау және иондық қосылыстардың қасиеттерін болжау 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						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		

Құрманғазы Сағырбайұлы атындағы жалпы орта мектебі
химия пәні бойынша ТЖБ талдауы. 1 тоқсан.2021-2022 оқу жылы
Пән мұғалімі: Тугелова Г.И.

Сынып	Оқушы саны	Макс. балл						
		25	Өте жақсы	Жақсы	Қанағат.	Қанағат. емес	Сапа %	Үлгерім %
8 а	23		3	6	14	-	39,1	100
8 б	22		2	7	13	-	41	100

Қол жеткізілген мақсаттар	Қиындық тудырған мақсаттар
8.1.3.1 -атомда электрондарядродан арақашықтығы артқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну. 8.1.3.2 -әрбір электрон қабатында электрон саны нақты максимал мәннен аспайтынын түсіну 8.1.3.3-с және <i>p</i> орбиталдарының пішінін білу 8.1.3.4 -алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды – графикалық формуларын жаза білу 8.1.3.5 -атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесінде иондар түзілетінін түсіну 8.1.3.6 -«нольдік қосынды» әдісімен қосылыстардың формуласын құрастыру 8.2.3.2-әрекеттесетін заттар қатынасын эксперименттік жолмен анықтау; 8.2.3.3 –реакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құру; 8.2.3.4 -заттар массасының сақталу заңын білу; 8.2.2.1 -бастапқы және түзілген заттардың саны мен құрамы бойынша химиялық реакцияларды жіктеу 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;	8.2.3.1 -заттар құрамындағы элементтердің массалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару

Құрманғазы Сағырбайұлы атындағы жалпы орта мектебі
химия пәні бойынша ТЖБ талдауы. 2 тоқсан.2021-2022 оқу жылы
Пән мұғалімі: Тугелова Г.И.

Сынып	Оқушы саны	Макс. балл						
		25	Өте жақсы	Жақсы	Қанағат.	Қанағат. емес	Сапа %	Үлгерім %
8 а	23		4	6	13	-	43	100
8 б	22		3	9	10	-	54	100

Қол жеткізілген мақсаттар	Қиындық тудырған мақсаттар
8.1.1.1 -зат мөлшерінің өлшем бірлігі ретінде –мольді білу және Авогадро санын білу 8.1.1.2 қосылыстың молярлық массасын есептей алу 8.2.3.6 -Авогадро заңын білу және қалыпты және стандартты жағдайлардағы газдар көлемін есептеуде молярлық көлемді қолдану 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 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 8.3.1.2 -парниктік эффекттің себептерін түсіндіру және шешу жолдарын ұсыну 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	8.1.1.3 -масса, зат мөлшері және құрылымдық бөлшектер санын есептеу 8.2.3.5 -химиялық реакция теңдеулері бойынша заттың массасын, зат мөлшерін есептеу

Құрманғазы Сағырбайұлы атындағы жалпы орта мектебі
химия пәні бойынша ТЖБ талдауы. 3 тоқсан.2021-2022 оқу жылы
Пән мұғалімі: Тугелова Г.И.

Сынып	Оқушы саны	Макс. балл						
		25	Өте жақсы	Жақсы	Қанағат.	Қанағат. емес	Сапа %	Үлгерім %
8 а	23		5	6	12	-	48	100
8 б	22		4	9	9	-	59	100

Қол жеткізілген мақсаттар	Қиындық тудырған мақсаттар
8.2.1.1 -топ, период, атом нөмірінің физикалық мәнін түсіндіру 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 өзгередінін түсіндіру 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 8.3.4.1 -заттарды судағы ерігіштігі бойынша жіктеу 8.3.4.2 -ерітінділердің табиғаттағы және күнделікті өмірдегі маңызын түсіндіру	8.3.4.5-еріген заттың массалық үлесі мен ерітіндінің белгілі массасы бойынша еріген заттың массасын есептеу

Құрманғазы Сағырбайұлы атындағы жалпы орта мектебі
химия пәні бойынша ТЖБ талдауы. 4- тоқсан.2021-2022 оқу жылы
Пән мұғалімі: Тугелова Г.И.

Сынып	Оқушы саны	Макс. балл						
		25	Өте жақсы	Жақсы	Қанағат.	Қанағат. емес	Сапа %	Үлгерім %
8 а	23		5	7	11	-	52	100
8 б	22		4	9	9	-	59	100

Қол жеткізілген мақсаттар	Қиындық тудырған мақсаттар
8.3.4.7 -оксидтердің жіктелуін және қасиеттерін білу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру 8.3.4.8-қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру 8.3.4.9-негіздердің жіктелуі мен қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру 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 8.3.4.12-бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу 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 және тірі ағзаларға иіс 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	8.3.4.10-тұздарды алудың әртүрлі әдістерін білу, сәйкес реакция теңдеулерін құрастыру 8.3.4.12-бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу

Құрманғазы Сағырбайұлы атындағы жалпы орта мектебі
химия пәні бойынша ТЖБ талдауы. 4- тоқсан.2020-2021 оқу жылы
Пән мұғалімі: Тугелова Г.И.

Сынып	Оқушы саны	Макс. балл						
		25	Өте жақсы	Жақсы	Қанағат.	Қанағат. емес	Сапа %	Үлгерім %
8 б	14		1	4	9	-	36	100
8 в	17		1	8	8	-	53	100

Қол жеткізілген мақсаттар	Қиындық тудырған мақсаттар
8.3.4.7 -оксидтердің жіктелуін және қасиеттерін білу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру 8.3.4.8-қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру 8.3.4.9-негіздердің жіктелуі мен қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру 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 8.3.4.12-бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты Зерттеу 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 және тірі ағзаларға иіс 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	8.3.4.10-тұздарды алудың әртүрлі әдістерін білу, сәйкес реакция теңдеулерін құрастыру 8.3.4.12-бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу

Құрманғазы Сағырбайұлы атындағы жалпы орта мектебі
Химия пәні бойынша ТЖБ талдауы. 3 тоқсан.2020-2021 оқу жылы
Пән мұғалімі: Тугелова Г.И.

Сынып	Оқушы саны	Макс. балл						
		25	Өте жақсы	Жақсы	Қанағат.	Қанағат. емес	Сапа %	Үлгерім %
8 б	14		1	4	9	-	36	100
8 в	17		1	8	8	-	53	100

Қол жеткізілген мақсаттар	Қиындық тудырған мақсаттар
8.2.1.1 -топ, период, атом нөмірінің физикалық мәнін түсіндіру 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 өзгередінін түсіндіру 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 8.3.4.1 -заттарды судағы ерігіштігі бойынша жіктеу 8.3.4.2 -ерітінділердің табиғаттағы және күнделікті өмірдегі маңызын түсіндіру	8.3.4.5-еріген заттың массалық үлесі мен ерітіндінің белгілі массасы бойынша еріген заттың массасын есептеу

Құрманғазы Сағырбайұлы атындағы жалпы орта мектебі
Химия пәні бойынша ТЖБ талдауы. 2- тоқсан.2020-2021 оқу жылы
Пән мұғалімі: Тугелова Г.И.

Сынып	Оқушы саны	Макс. балл						
		25	Өте жақсы	Жақсы	Қанағат.	Қанағат. емес	Сапа %	Үлгерім %
8 б	14		-	5	9	-	36	100
8 в	17		-	8	9	-	47	100

Қол жеткізілген мақсаттар	Қиындық тудырған мақсаттар
8.1.1.1 -зат мөлшерінің өлшем бірлігі ретінде –мольді білу және Авогадро санын білу 8.1.1.2 қосылыстың молярлық массасын есептей алу 8.2.3.6 -Авогадро заңын білу және қалыпты және стандартты жағдайлардағы газдар көлемін есептеуде молярлық көлемді қолдану 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 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 8.3.1.2 -парниктік эффекттің себептерін түсіндіру және шешу жолдарын ұсыну 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	8.1.1.3 -масса, зат мөлшері және құрылымдық бөлшектер санын есептеу 8.2.3.5 -химиялық реакция теңдеулері бойынша заттың массасын, зат мөлшерін есептеу

Құрманғазы Сағырбайұлы атындағы жалпы орта мектебі
химия пәні бойынша ТЖБ талдауы. I тоқсан.2020-2021 оқу жылы
Пән мұғалімі: Тугелова Г.И.

Сынып	Оқушы саны	Макс. балл						
		25	Өте жақсы	Жақсы	Қанағат.	Қанағат. емес	Сапа %	Үлгерім %
8 б	14		-	5	9	-	36	100
8 в	17		-	8	9	-	47	100

Қол жеткізілген мақсаттар	Қиындық тудырған мақсаттар
8.1.3.1 -атомда электрондарядродан арақашықтығы артқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну 8.1.3.5 -атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесінде иондар түзілетінін түсіну 8.2.3.4 -заттар массасының сақталу заңын білу; 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;	8.2.3.1 -заттар құрамындағы элементтердің массалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару. 8.2.4.5 -металдардың қышқылдармен әрекеттесуінің реакция теңдеулерін құрастыру