



Келісемін:
Оқу ісінің меңгерушісі:
Е.Амирбеков *[Signature]*
" 31 " 08. 2022ж

ӘБ отырысында қаралды:
ӘБ жетекшісі:
Р.Досыбаева *[Signature]*
" 31 " 08. 2022ж

ХИМИЯ ПӘНІ БОЙЫНША КҮНТІЗБЕЛІК-ТАҚЫРЫПТЫҚ ЖОСПАР 2022-2023 ОҚУ ЖЫЛЫ

Химия пәні мұғалімі: А. Джангутова

2022-2023 оқу жылы

9-сынып

(жылына 72 сағат, аптасына 2 сағат.)

p/c	Сабақ саны	Ұзақ мерзімді жоспардың бөлімдері	Тақырыптар/ Ұзақ мерзімді жоспардың мазмұны	Оқу мақсаты	Сағат саны	
1-тоқсан						
1	1	9.1 А Электролиттік диссоциация (7 с.)	Электролиттер мен бейэлектролиттер. № 1 көрсетілім «Иондық және ковалентті полюсті байланысы бар заттардың электролиттік диссоциациясы»	9.4.1.1 электролиттер мен бейэлектролиттердің анықтамасын білу және мысалдар келтіру; 9.4.1.2 заттардың ерітінділері немесе балқымаларының электроеткізгіштігі химиялық байланыс түріне тәуелді екендігін түсіндіру	1	1.09
2	2	Электролиттік диссоциациялану теориясы	9.4.1.3 электролиттік диссоциация теориясының негізгі қағидаларын білу; 9.4.1.4 иондық және коваленттік полюсті байланысы бар заттардың электролиттік диссоциациялану механизмін түсіндіру	1	3.09	
3	3	Қышқыл, негіз, тұздардың электролиттік диссоциациясы. № 1 зертханалық тәжірибе «Қышқыл, сілті ерітінділерінің рН анықтау»	9.4.1.5 ерітіндінің қышқылдығы мен сілтілігін ажырату; 9.4.1.6 қышқыл, сілті, орта және қышқылдық тұздардың электролиттік диссоциациялану теңдеулерін құрастыру	1	8.09	
4	4	Диссоциациялану дәрежесі. Күшті және әлсіз электролиттер	9.4.1.7 күшті және әлсіз электролиттерге мысал келтіру және оларды ажырату, диссоциациялану дәрежесін анықтай білу	1	10.09	
5	5	№ 1 практикалық жұмыс «Ион алмасу реакциялары»	9.2.2.1 алмасу реакция теңдеулерін молекулалық және иондық түрде құрастыру; 9.2.2.2 ион алмасу реакцияларының жүру себептерін түсіндіру	1	15.09	
6	6	Электролиттік диссоциациялану теориясы тұрғысынан қышқыл, негіз, тұздардың химиялық қасиеттері	9.3.4.1 қышқылдар, ерітін және ерімейтін негіздер, орта тұздардың химиялық қасиеттерін көрсететін реакция теңдеулерін молекулалық және иондық түрде құрастыру; 9.3.4.2 қышқылдар және негіздер, орта тұздардың химиялық қасиеттерін тәжірибе жүзінде зерттеу және қорытынды жасау	1	17.09	

7		Тұздар гидролизі. № 2 зертханалық тәжірибе «Тұздар гидролизі» БЖБ №1	9.3.4.3 орта тұз ерітіндісінің ортасын тәжірибе жүзінде анықтау; 9.3.4.4 орта тұз гидролизінің теңдеуін молекулалық және иондық түрде құрастыру; 9.3.4.5 орта тұз ерітіндісінің реакция ортасын болжау	1	23.09
1	9.1 В Бейорганикалық қосылыстардың сапалық талдауы (4 с.)	Катиондарға сапалық реакциялар. № 3 зертханалық тәжірибе «Li ⁺ , Na ⁺ , K ⁺ , Ca ²⁺ , Sr ²⁺ , Ba ²⁺ , Cu ²⁺ катиондарын жалын түсінін бояуы бойынша анықтау»; № 4 зертханалық тәжірибе «Fe ²⁺ , Fe ³⁺ , Cu ²⁺ катиондарына сапалық реакциялар»	9.4.1.8 Li ⁺ , Na ⁺ , K ⁺ , Ca ²⁺ , Sr ²⁺ , Ba ²⁺ , Cu ²⁺ металл катиондарын анықтау үшін жалын түсінін бояу реакциясын жүргізу және сипаттау; 9.4.1.9 Fe ²⁺ , Fe ³⁺ , Cu ²⁺ катиондарын анықтау үшін сапалық реакция жүргізу	1	24.09
2		Аниондардың сапалық реакциялары. № 5 зертханалық тәжірибе «Сұлы ерітіндідегі Cl ⁻ , Br ⁻ , I ⁻ , PO ₄ ³⁻ , SO ₄ ²⁻ , CO ₃ ²⁻ , NO ₃ ⁻ , SiO ₃ ²⁻ аниондарын анықтау»	9.4.1.10 хлорид-, бромид-, йодид-, сульфат, карбонат-, фосфат-, нитрат-, силикат- иондарына сапалық реакцияларды тәжірибе жүзінде жүргізу және ион алмасу реакцияларын бақылап нәтижесін сипаттау	1	30.09
3		№ 2 практикалық жұмыс «Бейорганикалық қосылыстар құрамының сапалық талдауы»	9.4.1.11 белгісіз заттарды катион және аниондарды анықтау тәжірибесінің жоспарын құру және оны практикада жүзеге асыру	1	1.10
4		Есептер шығару «Әрекеттесуші заттардың біреуі артық мөлшерде берілген реакция теңдеулері бойынша есептеулер» БЖБ №2	9.2.3.1 әрекеттесуші заттардың біреуі артық берілген реакция теңдеулері бойынша есептеулер жүргізу	1	7.10
12	9.1 С Химиялық реакция жылдамдығы (2 с.)	Химиялық реакциялардың жылдамдығы. Химиялық реакциялар жылдамдығына әсер ететін факторлар. № 2 көрсетілім «Әртүрлі реакциялар жылдамдығы»; № 6 зертханалық тәжірибе «Реакция жылдамдығына температура, концентрация мен	9.3.2.1 реакция жылдамдығы ұғымын түсіндіру; 9.3.2.2 реакция жылдамдығына әсер ететін факторларды анықтау және оны бөлшектердің кинетикалық теориясы тұрғысынан түсіндіру	1	8.10

		бөлшектер өлшемінін әсері»			
3	2	Катализаторлар. Ингибиторлар. № 3 практикалық жұмыс «Реакция жылдамдығына катализатордың әсері»		9.3.2.3 катализатордың реагенттен айырмашылығын және реакция жылдамдығына әсерін түсіндіру; 9.3.2.4 реакция жылдамдығына ингибитордың әсерін түсіндіру	1 14.10
4-15	1	9.1 D Қайтымды реакциялар (2 с.)	Қайтымды және қайтымсыз химиялық реакциялар. Химиялық тепе-теңдік. № 3 көрсетілім «Қайтымды химиялық реакциялар»; № 7 зертханалық тәжірибе «Химиялық тепе-теңдіктің ығысуы» БЖБ №3	9.3.3.1 қайтымды және қайтымсыз реакцияларды біл; 9.3.3.2 тепе-теңдікті динамикалық үдеріс ретінде сипаттау және Ле-Шателье-Браун принципі бойынша химиялық тепе-теңдіктің ығысуын болжау; 9.3.3.3 химиялық тепе-теңдік күйіне және химиялық реакция жылдамдығына жағдайлар өзгерісінің әсерін түсіну және ажырату; 9.3.3.4 химиялық тепе-теңдікті бөлшектердің кинетикалық теориясы тұрғысынан түсіндіру	2 15.10 21.10
16	2	ТЖБ №1	Корытындылау		1 22.10 28.10
2-тоқсан					
17	1	9.2 A Тотығу-тотықсыздану реакциялары (4 с.)	Тотығу дәрежесі. Тотығу және тотықсыздану	9.2.2.3 тотығу дәрежесін табудың ережесін білу және колдану; 9.2.2.4 тотығу және тотықсыздану үдерістері бір-бірімен байланысты екенін және бір мезгілде жүретіндігін түсіну	1 29.10
18	2	Тотығу-тотықсыздану реакциялары		9.2.2.5 тотығу-тотықсыздану реакцияларын тотығу дәрежесі өзгере жүретін реакциялар ретінде түсіну; 9.2.2.6 тотығу процесін электронды беру, ал тотықсыздану-электронды қосып алу деп түсіну	1 11.11
19-20	3-4		Электрондық баланс әдісі БЖБ №4	9.2.2.7 электрондық баланс әдісімен тотығу-тотықсыздану реакцияларының коэффициенттерін қою	2 12.11 18.11
21	1		9.2 B Металдар мен күймалар (5 с.)	9.1.4.1 металдық байланыс пен металдық кристалдық тор жайындағы білімдерін колданыш металдардың қасиетін түсіндіре алу; 9.1.4.2 металдарға тән физикалық және химиялық қасиеттерді сипаттау және металл атомдарының тек тотықсыздандырылғыш қасиет көрсететінін түсіндіру	1 19.11

2		Металдар күймалары. көрсетілім «Металдар және күймалар»	№ 5	9.1.4.3 күйма ұғымын және оның артықшылықтарын білу; 9.1.4.4 шойын мен болаттың құрамы мен қасиеттерін салыстыру; 9.4.2.5 Қазақстандағы металдардың кен орындарын атау және оларды өндіру үдерістерін, қоршаған ортаға әсерін түсіндіру	1	25.11
23	3	Металдарды алу		9.4.2.6 кеннен металды алу үдерісін сипаттау	1	26.11
24-25	4-5	Есептер шығару «Реакция теңдеуі бойынша қоспаның белгілі бір массалық үлесін құрайтын, басқа заттың массасы белгілі жағдайда зат массасын есептеу» БЖБ №5		9.2.3.2 қоспаның белгілі бір массалық үлесін құрайтын, басқа заттың массасы белгілі жағдайда реакция теңдеуі бойынша зат массасын есептеу	2	2.12 3.12
26	1	9.2.C 1 (I), 2 (II) және 13 (III) топ элементтері және олардың қосылыстары (6 с.)	1 (I)-топ элементтері және олардың қосылыстары. № 6 көрсетілім «Натрийдің сумен әрекеттесуі»	9.2.1.1 атом құрылысы негізінде сілтілік металдардың жалпы қасиеттерін түсіндіру; 9.2.1.2 сілтілік металдардың оксидтері мен гидроксидтерінің негіздік қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1	9.12
27	2	2 (II)-топ металдары және олардың қосылыстары. № 8 зертханалық тәжірибе «Кальцийдің сумен және қышқыл ерітіндісімен әрекеттесуі»		9.2.1.3 1 (I)-ші және 2 (II) топ металдарының жалпы қасиеттерін салыстыру және реакция теңдеулерін құрастыру; 9.2.1.4 кальций оксиді мен гидроксидінің негіздік қасиеттерін түсіндіру және қолданылуын сипаттау	1	10.12
28	3	13 (III)-топ металдары. Алюминий және оның қосылыстары. № 7 көрсетілім «Алюминий мен оның күймалары»; № 9 зертханалық тәжірибе «Алюминийдің қышқыл және сілті ерітінділерімен әрекеттесуі»		9.2.1.5 атом құрылысы негізінде алюминийдің қасиеттерін түсіндіру, оның манызды қосылыстары мен күймаларының қолдану аймағын атау; 9.2.1.6 алюминий, оның оксиді мен гидроксидінің екідайлы қасиеттерін зерттеу	1	22.12 17.12
29-30	4-5	№ 4 практикалық жұмыс «Металдар» тақырыбына эксперименттік есептер шығару БЖБ №6		9.2.1.7 1 (I), 2 (II), 13 (III) – топ металдарының жай және күрделі заттармен әрекеттесуіне байланысты тәжірибені жоспарлау және жүргізу	2	24.12 29.12
31	6	ТЖБ №2			1	30.12
32	7	Қорытындылау				30.12

3-тоқсан			
1	Галогендер	9.1.4.5 галоген молекулаларының электрондық формулаларын құрастыру және кристалдық тор түрі мен байланыс типін анықтау; 9.2.1.8 топта галогендер қасиеттерінің өзгеру заңдылықтарын болжау	13.01
2	Хлор	9.2.1.9 хлордың химиялық қасиеттерін сипаттау: металдармен, сутекпен және галогенидтермен әрекеттесуі	14.01
3	Хлорсутек қышқылы. зертханалық тәжірибе «Хлорсутек ерітіндісінің химиялық қасиеттерін зерттеу»	9.2.1.10 хлорсутек қышқылы ерітіндісінің химиялық қасиеттерін зерттеу және қолдану аясын білу	20.01
4	16 (VI)-топ элементтері. Күкірт. № 7 көрсетілім «Күкірттің аллотропиялық түр өзгерістері»	9.2.1.11 16 (VI)-топ элементтерінің жалпы қасиетін сипаттау; 9.2.1.12 күкірттің аллотропиялық түр өзгерістерінің физикалық қасиеттерін салыстыру және күкірттің химиялық қасиеттерін көрсететін реакция теңдеулерін құрастыру	21.01
5	Күкірттің қосылыстары	9.2.1.13 күкірттің (IV) және (VI) оксидтерінің физикалық және химиялық қасиеттерін салыстыру және күкірт диоксидінің физиологиялық әсерін түсіндіру; 9.4.2.1 қышқылдық жаныбырдың пайда болу себебі мен экологияға тиісетін әсерін түсіндіру;	22.01
6	Күкірт қышқылы және оның тұздары. № 5 практикалық жұмыс «Сұйылтылған күкірт қышқылы ерітіндісі және оның тұздарының химиялық қасиеттерін зерттеу»	9.2.1.14 күкірт қышқылы ерітіндісі мен оның тұздарының физикалық және химиялық қасиеттерін зерттеу	28.01
7	Есеп шығару. Теориялық мүмкіндікпен салыстырғандағы реакция өнімі шығымының массалық/көлемдік үлестеріне есептеулер»	9.2.3.3 теориялық мүмкіндікпен салыстырғандағы реакция өнімінің шығымын есептеу	3.02
8	Азот. № 11 зертханалық тәжірибе «Азот молекулаларының моделі»	9.2.1.15 азоттың қасиеттерін және табиғаттағы азот айналымын түсіндіру	4.02

9	Аммиак. № 12 зертханалық тәжірибе «Аммиак молекуласының моделі»	9.1.4.6 аммиактың молекулалық, электрондық және құрылымдық формуласын түсіндіру	1	10.02
2	Аммиактың қасиеттері, алынуды мен қолданылуы. № 6 практикалық жұмыс «Аммиактың алынуды және оның қасиеттерін зерттеу». Аммиак өндірісі	9.2.1.16 аммиакты ты алуды қасиеттерін мен қолданылуын түсіндіру; 9.2.1.17 аммиакты аммоний тұзы ерітіндісі мен сілті ерітіндісін әрекеттестіру жолымен алуды білу және газ тәрізді аммиак пен оның ерітіндісінің қасиеттерін зерттеу; 9.3.3.5 аммиак өндірісінің үдерісін сипаттау	1	11.02
43	Азот қышқылы. № 13 зертханалық тәжірибе «Азот қышқылының басқа қышқылдармен ортақ қасиеттері»	9.1.4.7 азот қышқылының молекулалық, формулаларын білу және атомдар арасындағы химиялық байланыстардың түзілуін түсіндіру; 9.2.1.18 азоттан азот қышқылын алудың реакция теңдеуін құрастыру; 9.2.1.19 азот қышқылының басқа қышқылдармен жалпы ортақ қасиеттерін зерттеу	1	17.02
44	Азот қышқылы мен нитраттардың өзіне тән қасиеттері	9.2.1.20 сұйылтылған және концентрілі азот қышқылының металмен әрекеттесуінің ерекшелігін сипаттау және реакция теңдеулерін құрастыру; 9.2.1.21 нитраттың термиялық айрылуының ерекшелігін түсіндіру, реакция теңдеулерін құрастыру	1	18.02
45	Фосфор және оның қосылыстары	9.2.1.22 фосфордың аллотропиялық түр өзгерістерін салыстыру; 9.4.2.2 фосфор қосылыстарының Қазақстандағы кен орындарын атау; 9.2.1.23 фосфор және оның қосылыстарының жалпы химиялық қасиеттерін түсіндіру	1	24.02
46	Минералды тыңайтқыштар. № 8 көрсетілім «Минералды тыңайтқыштар»	9.4.2.3 минералды тыңайтқыштардың жіктелуін және олардың құрамына кіретін коректік элементтерді атау; 9.4.2.4 азот және фосфор тыңайтқыштарының қоршаған ортаға әсерін зерделеу	1	25.02
47	Кремний және оның қосылыстары. № 9 көрсетілім «Алмаз»	9.2.1.24 кремнийдің қолданылу аймағын және оның жартылай өткізгіш ретінде қолданылуын түсіндіру;	1	3.03

			кремний, кремний диоксиді мен кремний карбидінің кристалдық торының модельдері» БЖБ №7	9.1.4.8 кремний, оның диоксиді мен карбидіндегі химиялық байланыс түрін және кристалдық тор түрін сипаттау; 9.2.1.25 кремний мен оның қосылыстарының негізгі химиялық қасиеттерін сипаттау және реакция теңдеулерін құрастыру		
48	1	9.3 С Адам ағзасындағы химиялық элементтер (3 с.)	Адам ағзасының химиялық құрамы. Микроэлементтер, микроэлементтер және олардың маңызы	9.5.1.1 адам ағзасының құрамына кіретін элементтерді атау және олардың маңызын түсіндіру (O, C, H, N, Ca, P, K, S, Cl, Mg, Fe); 9.5.1.2 Қазақстанның тұрғындарының типтік тамақтану рационын зерттеу және теңгерімді тамақтану рационын құрастыру	1	4.03
49	2		Ағзадағы кейбір элементтерді анықтау. № 14 зертханалық тәжірибе «Сүйек құрамындағы кальцийді анықтау»; № 15 зертханалық тәжірибе «Тамақ өнімдерінің құрамындағы көміртекті анықтау»	9.5.1.3 адам ағзасындағы кальций мен темірдің ролін түсіндіру; 9.5.1.4 тамақ өнімдерінің құрамындағы көміртекті анықтау	1	10.03
50	3		Ауыр металдармен қоршаған ортаның ластануы БЖБ №8	9.5.1.5 қоршаған ортаның ауыр металдармен ластану көздерін атау және олардың ағзаларға әсерін түсіндіру	1	11.03
	4	ТЖБ №3			1	17.03
	5	Қорытындылау				18.03
4-тоқсан						
51	1	9.4 А Органикалық химияға кіріспе (6 с.)	Органикалық заттардың ерекшеліктері	9.4.3.1 органикалық қосылыстардың көптілігінің себебін түсіндіру	1	31.03
52	2		Органикалық қосылыстардың жіктелуі. № 10 көрсетілім «Метан, этан, этен, этин, этанол, этаналь, этан қышқылы, глюкоза, аминотан қышқылы модельдері»	9.4.3.2 көмірсутектердің және олардың туындылары: спирттер, альдегидтер, карбон қышқылыдары, көмірсулар, аминқышқылыдарының жіктелуін білу; 9.4.3.3 функционалдық топ түсінігін, берілген класс қосылысының химиялық қасиеттерін анықтайтын топ ретінде түсіндіру	1	1.04
53	3		Органикалық қосылыстардың гомологиялық қатарлары. № 11 көрсетілім «Алкандардың алғашқы бес өкілінің және	9.4.3.4 гомолог ұялымын және гомологиялық айырмашылықты білу	1	7.04

		сыйықты құрылымды спирттердің модельдері»			
4	4	Органикалық қосылыстардың номенклатурасы	9.4.3.5 органикалық қосылыстардың негізгі кластары: алкандар, алкендер, алкиндер, арендер, спирттер, альдегидтер, карбон қышқылдары, аминқышқылдары үшін IUPAC номенклатурасын қолдану	1	8.04
55	5	Органикалық қосылыстардың изомериясы. № 12 көрсетілім «Пентан изомерлерінің модельдері»	9.4.3.6 изомерия құбылысын білу және көмірсутектер құрылымдық изомерлерінің формулаларын құрастыру	1	14.04
56	6	Есеп шығару «Элементтердің массалық үлестері мен салыстырмалы тығыздық бойынша газ тектес заттардың молекулалық формуласын табу» БЖБ №9	9.2.3.4 газ тектес заттардың молекулалық формуласын салыстырмалы тығыздық пен элементтердің массалық үлестері арқылы анықтау	1	15.04
57	1	9.4 В Көмірсутектер Отын (6 с.)	9.4.3.7 алкандардың химиялық қасиеттерін сипаттау және оны реакция теңдеулерімен дәлелдеу;	1	21.04
58	2	Алкандар. 13 көрсетілім «Этиленнің жануы, бром суы мен калий перманганаты ерітінділерін түсіздендіруі»	9.4.3.8 еріткіштерді алу үшін алкандарды хлорлаудың манғызы мен бұл еріткіштердің қауіптілік дәрежесін түсіндіру	1	22.04
59	3	Алкандар	9.4.3.9 қанықпандылық ұғымын сипаттау; 9.4.3.10 этен мысалында алкендердің химиялық қасиеттерін (жану, гидрлеу, гидратация, галогендеу, сапалық реакциялар) оқып үйрену, химиялық реакция теңдеулерімен дәлелдеу; 9.4.3.11 полиэтилен мысалында полимерлену реакциясының механизмі мен полимерлердің құрылымының ерекшеліктерін түсіндіру; 9.4.3.12 пластиктің ыдырау мерзімінің ұзақтық мәселесін түсіну және оқып білу, қоршаған ортада пластик материалдардың көбеюінің зардабын білу	1	28.04

4	Ароматты көмірсутектер. Бензол	9.4.3.14 бензолдың алынуды, қасиеттері және қолданылуын сипаттау	1	28.04
5	Көмірсутекті отындар. көрсетілім «Отын түрлері» № 14	9.4.3.15 құрамында көміртек бар қосылыстардың отын ретінде пайдалану мүмкін екендігін білу және альтернативті отын түрлерін зерттеу, олардың артықшылықтары мен кемшіліктерін атау; 9.4.3.16 Қазақстандағы көмірдің, мұнайдың, табиғи газдың кен орындарын атау және оларды өндірудің қоршаған ортаға әсерін түсіндіру	1	5.05
62	Мұнай. № 15 көрсетілім «Мұнай және мұнай өнімдері» БЖБ №10	9.4.3.17 мұнай фракцияларын және шикі мұнайды айдау өнімдерінің қолдану аймақтарын атау	1	5.05
63-64	9.4 С Оттекті және азотты органикалық қосылыстар (6 с.)	9.4.3.18 оттекті органикалық заттардың жіктелуін білу; 9.4.3.19 спирттердің жіктелуін, метанол мен этанолдың қолданылуын, этанолдың алынуды білу және қасиеттерін түсіндіру; 9.4.3.20 метанол мен этанолдың адам ағзасына физиологиялық әсерін түсіндіру; 9.4.3.21 этиленгликоль мен глицериннің физикалық қасиеттері мен қолданылуын білу	2	6.05
65-66	Карбон қышқылдары. 16 зертханалық тәжірибе «Сірке қышқылының қасиеттерін зерттеу»	9.4.3.22 карбон қышқылдарының құрамын білу және сірке қышқылының химиялық қасиеттері мен қолданылуын сипаттау	2	12.05
67	Күрделі эфирлер мен майлар	9.4.3.23 күрделі эфирлер мен майлардың ерекшеліктері мен майлардың қызметін түсіндіру	1	29.05
68	Сабын мен синтетикалық жуғыш заттар	9.4.3.24 сабынның алынуды мен оның қолданылуын білу; 9.4.3.25 синтетикалық жуғыш заттардың қоршаған ортаға әсерін түсіндіру	1	26.05
69-70	Көмірсулар	9.4.3.26 көмірсулардың жіктелуін, биологиялық маңызы мен қызметін түсіндіру	2	20.05

-72	6	Амин кышкылдары. Наруыздар. зертханалык тәжірибе «Наруыздардын денатурациясы» БЖБ №11	№ 17	9.4.3.27 наруыздагы а- аминкышкылдар арасында пептидтік байланыстын түзілүін түсіндіру; 9.4.3.28 наруыз денатурациясынын реакциясын зерттеу; 9.4.3.29 наруыздын биологиялык манызы мен кызметін түсіндіру	1	20.05 Б.И.Д.
	7	ТЖБ №4			1	27.05

Кереметов

22-23

«№11 мектеп-интернаты» КММ

Жиынтық бағалау жүргізу қорытындылары бойынша талдау туралы мәліметтер

1 тоқсан химия пәні бойынша Сынып: 8а Оқушылар саны: 20 Педагог: Жангүтова А

Мақсаты: БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау

Пән	Орындаған	Макс балл	ЖБ балдарының пайыздық мазмұны				Сапа %	Үлгерім %
			Төмен	Орта		жоғары		
			0-39%	40-64%	65-84%	85-100%		
		15	0-5	6-10	11-12	13-15		100
		15	0-5	6-10	11-12	13-15		
		14	0-4	5-9	10-11	12-14		
		25	0-9	10-16	17-20	21-25		
химия			Оқушылар саны: 19					
БЖБ 1	18	15		8	6	4	58%	100%
БЖБ 2	18	15		8	6	4	56%	100%
БЖБ 2	18	14		8	6	4	56%	100%
ТЖБ 1	18	25		8	6	4	56%	100%

	Максатты меңгергендер	Қиындық тудырған максаттар
БЖБ 1	8.1.3.1 Атомда электрондар ядродан арақашықтығы артқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну 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	8.1.3.4 Алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды-графикалық формуларын жаза білу
БЖБ 2	8.2.3.1 Заттар құрамындағы элементтердің массалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару 8.2.3.3 Реакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құру; 8.2.2.1 Бастапқы және түзілген заттардың саны мен құрамы бойынша химиялық реакцияларды жіктеу	8.2.3.3 Реакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құру;
БЖБ 3	8.2.4.3 Металдар коррозиясын туындатуға әсер ететін жағдайларды зерттеу 8.2.2.5 Металдардың қышқылдармен әрекеттесуінің реакция теңдеулерін құрастыру 8.2.4.8 Металдардың белсенділік қатарын	8.2.2.5 Металдардың қышқылдармен әрекеттесуінің реакция теңдеулерін құрастыру

	колданып металдардың таныс емес орынбасу реакцияларының жүру мүмкіндігін болжау	
ТЖБ 1	8.2.4.3 Металдар коррозиясын туындатуға әсер ететін жағдайларды зерттеу 8.2.2.5 Металдардың қышқылдармен әрекеттесуінің реакция теңдеулерін құрастыру 8.2.4.8 Металдардың белсенділік қатарын колданып металдардың таныс емес орынбасу реакцияларының жүру мүмкіндігін болжау	8.2.2.5 Металдардың қышқылдармен әрекеттесуінің реакция теңдеулерін құрастыру

1. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау білім алушылардың мынадай білім деңгейін көрсетті:
жоғары (В): 85-100%; *Абубакир А, Асанжолді Б, Қушербаев А, Сәрсенбай Б. Н, Асанхан, Абдішев,*
орта (С): 40-84%; *Айтжан Н, Асанхан, Абдішев, Башибетов М, Ерқара М, Юсупов А.*
төмен (Н): 0-39%. *Асанбеков С, Раббитов А, Ермек С, Мақсатбек, Мұсабаев Б, Идбасаров С, Мархабаев Н, Аманбаев*
2. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар тізбесі: Реакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құру;
3. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері: Қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру
4. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау қорытындысы бойынша жоспарланған жұмыс Оқушыларға аталған мақсаттар бойынша қалыптастырушы бағалау тапсырмаларын алу

Күні *2022 м*

Педагог Джангутова Айнура Сулейменовна

«№11 мектеп-интернаты» КММ

Жиынтық бағалау жүргізу қорытындылары бойынша талдау туралы мәліметтер

2 тоқсан химия пәні бойынша Сынып: 8а Оқушылар саны: 16 Педагог: Джангутова А

Мақсаты: БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау

Пән	Орындаған	Макс балл	ЖБ балдарының пайыздық мазмұны				Сапа %	Үлгерім %
			Төмен	Орта		жоғары		
			0-39%	40-64%	65-84%	85-100%		
		15	0-5	6-10	11-13	14-15		
		14	0-4	5-9	10-12	13-14		
		13	0-3	4-6	7-10	11-13		
		25	0-11	12-16	17-20	21-25		
химия			Оқушылар саны:					
БЖБ 1	20	15		7	8	5	65%	100%
БЖБ 2	20	14		7	8	5	65%	100%
БЖБ 2	20	13		7	8	5	65%	100%
ТЖБ 1	20	25		7	8	5	65%	100%

	Максатты меңгергендер	Қиындық тудырған максаттар
БЖБ 1	8.1.1.3 Масса, зат мөлшері және құрылымдық бөлшектер санын анықтау 8.2.3.5 Химиялық реакция теңдеулері бойынша заттың массасын, зат мөлшерін есептеу 8.2.3.6 Авогадро заңын білу және қалыпты және стандартты жағдайлардағы газдар көлемін есептеуде молярлық көлемді қолдану	8.2.3.5 Химиялық реакция теңдеулері бойынша заттың массасын, зат мөлшерін есептеу
БЖБ 2	8.3.1.1 Заттың жану реакциясының өнімі көбінесе оксид екенін және құрамында көміртегі бар отын оттеkte жанғанда, көмірқышқыл газы, иіс газы немесе көміртек түсілетінін түсіну 8.3.1.3 Экзотермиялық реакциялар жылу бөле жүретінін, ал эндотермиялық реакциялар жылу сіңіре жүретінін білу 8.3.1.5 Энергия өзгерісін бөлшектердің кинетикалық теориясы тұрғысынан түсіндіру	8.3.1.3 Экзотермиялық реакциялар жылу бөле жүретінін, ал эндотермиялық реакциялар жылу сіңіре жүретінін білу
БЖБ 3	8.4.2.1 Сутекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу 8.4.2.3 Оттекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу 8.4.2.5 Жер бетіндегі озон қабатының маңызын түсіндіру	8.4.2.1 Сутекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу
ТЖБ 2	8.1.1.3 Масса, зат мөлшері және құрылымдық бөлшектер санын анықтау 8.2.3.6 Авогадро заңын білу және қалыпты және стандартты жағдайлардағы газдар көлемін есептеуде молярлық көлемді 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	8.4.2.1 Сутекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу 8.4.2.3 Оттекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу

түсілетінін түсіну 8.4.2.1 Сутекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу 8.4.2.3 Оттекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу 8.4.2.5 Жер бетіндегі озон қабатының маңызын түсіндіру	
---	--

1. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау білім алушылардың мынадай білім деңгейін көрсетті:

жоғары (В): 85-100%; *Ахмедов А, Аманжол Б, Баширов М,*

орта (С): 40-84%; *Кусенов А, Сарсенбай А, Айтжан Н, Аманжан Н, Абдышев А, Ермаков М*

төмен (Н): 0-39%. *Мусинбай Б, Мархабай Н, Мухамбетов М, Исупов А*

Ахмедов С, Рабиров А, Ермаков Е, Махметов С,

Исбаев О, Ожамбетов А, Оган Н,

2. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар тізбесі: Химиялық реакция теңдеулері бойынша заттың массасын, зат мөлшерін есептеу

3. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері: Химиялық формулаларды жазуда қателесу.

4. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау қорытындысы бойынша жоспарланған жұмыс Оқушыларға аталған мақсаттар бойынша қалыптастырушы бағалау тапсырмаларын алу

Күні *2022ж*

Педагог *Джангутова Айнура Сулейменовна*

22-23

«№11 мектеп-интернаты» КММ

Жиынтық бағалау жүргізу қорытындылары бойынша талдау туралы мәліметтер

3 тоқсан химия пәні бойынша Сынып: 8^а Оқушылар саны: 20 Педагог: Джангутова А

Мақсаты: БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау

Пән	Орындаған	Макс балл	ЖБ балдарының пайыздық мазмұны				Сапа %	Үлгерім %
			Төмен	Орта		жоғары		
			0-39%	40-64%	65-84%	85-100%		
		13	0-3	4-6	7-10	11-13		
		15	0-5	6-10	11-13	14-15		
		12	0-2	3-5	6-8	9-12		
		25	0-11	12-16	17-20	21-25		
химия			Оқушылар саны:					
БЖБ 1	20	13		9	6	5	55%	100%
БЖБ 2	20	15		9	6	5	55%	100%
БЖБ 2	20	12		9	6	5	55%	100%
ТЖБ 3	20	25		9	6	5	55%	100%

	Мақсатты меңгергендер	Қиындық тудырған мақсаттар
БЖБ 1	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 өзгеретінін түсінді 8.2.1.4 Химиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау	8.2.1.4 Химиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау
БЖБ 2	8.3.4.1 Заттарды судағы ерігіштігі бойынша жіктеу; 8.3.4.3 Заттың ерігіштігіне температураның әсерін түсіндіру;	8.3.4.3 Заттың ерігіштігіне температураның әсерін түсіндіру;
БЖБ 3	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	8.3.4.5 Еріген заттың массалық үлесі мен ерітіндінің белгілі массасы бойынша еріген заттың массасын есептеу
ТЖБ 3	8.2.1.1 Топ, период, атом нөмірінің физикалық мәнін түсіндіру 8.2.1.4 Химиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау 8.1.4.1 Электртерістілік ұғымы негізінде атомдар арасындағы ковалентті байланыстың түзілуін түсіндіру 8.3.4.1 Заттарды судағы ерігіштігі бойынша жіктеу; 8.3.4.3 Заттың ерігіштігіне температураның әсерін түсіндіру; 8.3.4.5 Еріген заттың массалық үлесі мен ерітіндінің белгілі массасы бойынша еріген заттың массасын есептеу	8.3.4.3 Заттың ерігіштігіне температураның әсерін түсіндіру;

1. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау білім алушылардың мынадай білім деңгейін көрсетті:

жоғары (В): 85-100%; Аубакширова А, Аманжолді Б, Баймбетов М,
Кушмбетов А, Сарсенбай З,

орта (С): 40-84%; Айтжан Н, Асанхан Н, Мусінбай Б, Молжан
Олмабаева А, Орал Н, Мәунов А.

төмен (Н): 0-39%. Ашбаев С, Байбұтша З, Раббитов А, Ержапаров
Ершек Е, Мақсұмбет С, Қыясаров О, Мархабан Н,

2. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар тізбесі: Еріген заттың массалық үлесі мен ерітіндінің белгілі массасы бойынша еріген заттың массасын есептеу

3. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері: Химиялық формулаларды жазуда қателесу.

4. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау қорытындысы бойынша жоспарланған жұмыс Оқушыларға аталған мақсаттар бойынша қалыптастырушы бағалау тапсырмаларын алу

Күні 2023н

Педагог: Джангутова Айнур Сулейменовна

22-23

«№11 мектеп-интернаты» КММ

Жиынтық бағалау жүргізу қорытындылары бойынша талдау туралы мәліметтер

4 тоқсан химия пәні бойынша Сынып: 8 а Оқушылар саны: 20

Педагог: Джангутова А Мақсаты: БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау

Пән	Орындаған	Макс балл	ЖБ балдарының пайыздық мазмұны				Сапа %	Үлгерім %
			Төмен	Орта		жоғары		
			0-39%	40-64%	65-84%	85-100%		100
		15	0-3	4-6	7-10	11-15		
		13	0-3	4-7	8-10	11-13		
		25	0-11	12-16	17-20	21-25		
химия			Оқушылар саны:					
БЖБ 1	20	13		10	6	4	50%	100%
БЖБ 2	20	15		10	6	4	50%	100%
ТЖБ 4	20	25		10	6	4	50%	100%

	Максатты меңгергендер	Қиындық тудырған максаттар
БЖБ 1	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 8.3.4.12 Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу	8.3.4.12 Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу
БЖБ 2	8.4.3.1 Көміртек неліктен көптеген қосылыстарында төрт байланыс түзетінін түсіндіру; 8.4.3.3 Көміртектің аллотропиялық түр өзгерістерінің құрылысын және қасиеттерін салыстыру; 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 алу, оны анықтау және 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;
ТЖБ 4	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 8.3.4.12 Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу	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 8.3.4.12 Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу

1. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау білім алушылардың мынадай білім деңгейін көрсетті:
- жоғары (В): 85-100%; *Абубәкер А, Аманжолді Б, Құмшатаев А, Мархабали Н*
- орта (С): 40-84%; *Айтман Н, Асанхан Н, Башибетов Н, Мүсінбаев Б, Мұстафов М, Сәрсенбай І*
- төмен (Н): 0-39%. *Алибаев С, Жидішев І, Рабшова А, Ерқара Н, Ершек Е, Мақсұтбет С, Ибраһимов О, Аманбаева А, Ораш Н, Юсупов А.*
2. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар тізбесі:
Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу
3. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері:
Химиялық формулаларды жазуда қателесу.
4. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау қорытындысы бойынша жоспарланған жұмыс
Оқушыларға аталған мақсаттар бойынша қалыптастырушы бағалау тапсырмаларын алу

Күні *2023ж.*

Педагог: Жангүтова Айнура Сулейменовна

22-23

«№11 мектеп-интернаты» КММ

Жиынтық бағалау жүргізу қорытындылары бойынша талдау туралы мәліметтер

I тоқсан химия пәні бойынша Сынып: 8Б Оқушылар саны: 13 Педагог: Джангутова А
Мақсаты: БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау

Пән	Орындаған	Макс балл	ЖБ балдарының пайыздық мазмұны				Сапа %	Үлгерім %
			Төмен	Орта		жоғары		
			0-39%	40-64%	65-84%	85-100%		
химия			Оқушылар саны: 13					
БЖБ 1	13	15		4	5	4	69%	100%
БЖБ 2	13	15		4	5	4	69%	100%
БЖБ 2	13	14		4	5	4	69%	100%
ТЖБ 1	13	25		4	5	4	69%	100%

	Максатты меңгергендер	Қиындық тудырған мақсаттар
БЖБ 1	8.1.3.1 Атомда электрондар ядродан арақашықтығы артқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну 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	8.1.3.4 Алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды- графикалық формуларын жаза білу
БЖБ 2	8.2.3.1 Заттар құрамындағы элементтердің массалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару 8.2.3.3 Реакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құру; 8.2.2.1 Бастапқы және түзілген заттардың саны мен құрамы бойынша химиялық реакцияларды жіктеу	8.2.3.3 Реакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құру;
БЖБ 3	8.2.4.3 Металдар коррозиясын туындатуға әсер ететін жағдайларды зерттеу 8.2.2.5 Металдардың қышқылдармен әрекеттесуінің реакция теңдеулерін құрастыру 8.2.4.8 Металдардың белсенділік қатарын	8.2.2.5 Металдардың қышқылдармен әрекеттесуінің реакция теңдеулерін құрастыру

	қолданып металдардың таныс емес орынбасу реакцияларының жүру мүмкіндігін болжау	
ТЖБ 1	8.2.4.3 Металдар коррозиясын туындатуға әсер ететін жағдайларды зерттеу 8.2.2.5 Металдардың қышқылдармен әрекеттесуінің реакция теңдеулерін құрастыру 8.2.4.8 Металдардың белсенділік катарын қолданып металдардың таныс емес орынбасу реакцияларының жүру мүмкіндігін болжау	8.2.2.5 Металдардың қышқылдармен әрекеттесуінің реакция теңдеулерін құрастыру

1. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау білім алушылардың мынадай білім деңгейін көрсетті:
- жоғары (В): 85-100%; *Азракшинов Ғ, Аманжолбай Ө, Ақшерулин Р, Исақбай Ғ,*
- орта (С): 40-84%; *Ағріханов Ғ, Бексұлтан Ғ, Иббасаров Ғ, Құрайбергелі С, Әмербай Ң.*
- төмен (Н): 0-39%. *Есенсейітін, Исабай Ң, Қысбай А, Нурмаев Р.*

2. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар тізбесі: Реакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құру;

3. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері: Қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру

4. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау қорытындысы бойынша жоспарланған жұмыс Оқушыларға аталған мақсаттар бойынша қалыптастырушы бағалау тапсырмаларын алу

Күні *2022 ж*

Педагог Джангутова Айнура Сулейменовна

22-23

«№11 мектеп-интернаты» КММ

Жиынтық бағалау жүргізу қорытындылары бойынша талдау туралы мәліметтер

2 тоқсан химия пәні бойынша Сынып: 8 **Б** Оқушылар саны: 13 Педагог: Джангутова А
Мақсаты: БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау

Пән	Орындаған	Макс балл	ЖБ балдарының пайыздық мазмұны				Сапа %	Үлгерім %
			Төмен	Орта		жоғары		
			0-39%	40-64%	65-84%	85-100%		
		15	0-5	6-10	11-13	14-15		
		14	0-4	5-9	10-12	13-14		
		13	0-3	4-6	7-10	11-13		
		25	0-11	12-16	17-20	21-25		
химия			Оқушылар саны:					
БЖБ 1	13	15		5	4	4	62%	100%
БЖБ 2	13	14		5	4	4	62%	100%
БЖБ 2	13	13		5	4	4	62%	100%
ТЖБ 1	13	25		5	4	4	62%	100%

	Мақсатты меңгергендер	Қиындық тудырған мақсаттар
БЖБ 1	8.1.1.3 Масса, зат мөлшері және құрылымдық бөлшектер санын анықтау 8.2.3.5 Химиялық реакция теңдеулері бойынша заттың массасын, зат мөлшерін есептеу 8.2.3.6 Авогадро заңын білу және қалыпты және стандартты жағдайлардағы газдар көлемін есептеуде молярлық көлемді қолдану	8.2.3.5 Химиялық реакция теңдеулері бойынша заттың массасын, зат мөлшерін есептеу
БЖБ 2	8.3.1.1 Заттың жану реакциясының өнімі көбінесе оксид екенін және құрамында көміртегі бар отын оттеkte жанғанда, көмірқышқыл газы, иіс газы немесе көміртек түсілетінін түсіну 8.3.1.3 Экзотермиялық реакциялар жылу бөле жүретінін, ал эндотермиялық реакциялар жылу сіңіре жүретінін білу 8.3.1.5 Энергия өзгерісін бөлшектердің кинетикалық теориясы тұрғысынан түсіндіру	8.3.1.3 Экзотермиялық реакциялар жылу бөле жүретінін, ал эндотермиялық реакциялар жылу сіңіре жүретінін білу
БЖБ 3	8.4.2.1 Сутекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу 8.4.2.3 Оттекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу 8.4.2.5 Жер бетіндегі озон қабатының маңызын түсіндіру	8.4.2.1 Сутекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу
ТЖБ 2	8.1.1.3 Масса, зат мөлшері және құрылымдық бөлшектер санын анықтау 8.2.3.6 Авогадро заңын білу және қалыпты және стандартты жағдайлардағы газдар көлемін есептеуде молярлық көлемді 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	8.4.2.1 Сутекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу 8.4.2.3 Оттекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу

	түсілетінін түсіну 8.4.2.1 Сутекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу 8.4.2.3 Оттекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу 8.4.2.5 Жер бетіндегі озон қабатының маңызын түсіндіру	
--	---	--

1. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау білім алушылардың мынадай білім деңгейін көрсетті:
- жоғары (В): 85-100%; *Азрақмашов 7, Ахметбай 8, Айтмерулин,*
Исақбай 7,
- орта (С): 40-84%; *Әбілхалим; Әсеткері; Ибраһимов, Әлімбаев,*
- төмен (Н): 0-39%. *Бексүгітжан, Исабай, Құдайберген,*
Құлбай, Мұртаев Р.

2. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар тізбесі: Химиялық реакция теңдеулері бойынша заттың массасын, зат мөлшерін есептеу

3. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері: Химиялық формулаларды жазуда қателесу.

4. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау қорытындысы бойынша жоспарланған жұмыс Оқушыларға аталған мақсаттар бойынша қалыптастырушы бағалау тапсырмаларын алу

Күні *2022 ж.*

Педагог Джангутова Айнура Сулейменовна

«№11 мектеп-интернаты» КММ

Жиынтық бағалау жүргізу қорытындылары бойынша талдау туралы мәліметтер

3 тоқсан химия пәні бойынша Сынып: 8 **Б** Оқушылар саны: **13** Педагог: Джангутова А

Мақсаты: БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау

Пән	Орындаған	Макс балл	ЖБ балдарының пайыздық мазмұны				Сапа %	Үлгерім %
			Төмен	Орта		жоғары		
			0-39%	40-64%	65-84%	85-100%		
		13	0-3	4-6	7-10	11-13		100
		15	0-5	6-10	11-13	14-15		
		12	0-2	3-5	6-8	9-12		
		25	0-11	12-16	17-20	21-25		
химия			Оқушылар саны:					
БЖБ 1	13	13		5	3	5	62%	100%
БЖБ 2	13	15		5	3	5	62%	100%
БЖБ 2	13	12		5	3	5	62%	100%
ТЖБ 3	13	25		5	3	5	62%	100%

	Мақсатты меңгергендер	Қиындық тудырған мақсаттар
БЖБ 1	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 өзгеретінін түсінді 8.2.1.4 Химиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау	8.2.1.4 Химиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау
БЖБ 2	8.3.4.1 Заттарды судағы ерігіштігі бойынша жіктеу; 8.3.4.3 Заттың ерігіштігіне температураның әсерін түсіндіру;	8.3.4.3 Заттың ерігіштігіне температураның әсерін түсіндіру;
БЖБ 3	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	8.3.4.5 Еріген заттың массалық үлесі мен ерітіндінің белгілі массасы бойынша еріген заттың массасын есептеу
ТЖБ 3	8.2.1.1 Топ, период, атом нөмірінің физикалық мәнін түсіндіру 8.2.1.4 Химиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау 8.1.4.1 Электртерістілік ұғымы негізінде атомдар арасындағы ковалентті байланыстың түзілуін түсіндіру 8.3.4.1 Заттарды судағы ерігіштігі бойынша жіктеу; 8.3.4.3 Заттың ерігіштігіне температураның әсерін түсіндіру; 8.3.4.5 Еріген заттың массалық үлесі мен ерітіндінің белгілі массасы бойынша еріген заттың массасын есептеу	8.3.4.3 Заттың ерігіштігіне температураның әсерін түсіндіру;

1. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау білім алушылардың мынадай білім деңгейін көрсетті:
- жоғары (В): 85-100%; *Азракшан З, Аманжолбай Б, Әбілхайыр З,*
Әмірсерулин Ә, Исаханов З,
- орта (С): 40-84%; *Избасаров Е, Құдайберген С, Әнербай М.*
- төмен (Н): 0-39%. *Бексүлтан З, Есенгелді, Исабай,*
Қыдыбай А, Нұрчиев Р.

2. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар тізбесі: Еріген заттың массалық үлесі мен ерітіндінің белгілі массасы бойынша еріген заттың массасын есептеу

3. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері: Химиялық формулаларды жазуда қателесу.

4. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау қорытындысы бойынша жоспарланған жұмыс Оқушылырға аталған мақсаттар бойынша қалыптастырушы бағалау тапсырмаларын алу

Күні *2023ж.*

Педагог: Джангутова Айнура Сулейменовна

«№11 мектеп-интернаты» КММ

Жиынтық бағалау жүргізу қорытындылары бойынша талдау туралы мәліметтер

4 тоқсан химия пәні бойынша **Сынып: 8** **Оқушылар саны: 13**

Педагог: Джангутова А **Мақсаты: БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау**

Пән	Орындаған	Макс балл	ЖБ балдарының пайыздық мазмұны				Сапа %	Үлгерім %
			Төмен	Орта		жоғары		
			0-39%	40-64%	65-84%	85-100%		
		15	0-3	4-6	7-10	11-15		
		13	0-3	4-7	8-10	11-13		
		25	0-11	12-16	17-20	21-25		
химия			Оқушылар саны:					
БЖБ 1	13	13		2	5	6	85%	100%
БЖБ 2	13	15		2	5	6	85%	100%
ТЖБ 4	13	25		2	5	6	85%	100%

	Мақсатты меңгергендер	Қиындық тудырған максаттар
БЖБ 1	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 8.3.4.12 Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу	8.3.4.12 Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу
БЖБ 2	8.4.3.1 Көміртек неліктен көптеген қосылыстарында төрт байланыс түзетінін түсіндіру; 8.4.3.3 Көміртектің аллотропиялық түр өзгерістерінің құрылысын және қасиеттерін салыстыру; 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 алу, оны анықтау және 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;
ТЖБ 4	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 8.3.4.12 Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу	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 8.3.4.12 Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу

1. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау білім алушылардың мынадай білім деңгейін көрсетті:

жоғары (В): 85-100%;

Абдрахманов Ғ, Айттсбай Ө, Ашицерунов,
Бриханов Ғ, Омарбай М.

орта (С): 40-84%;

Бексулган А, Есенгелді А, Ибраһимов Е,
Исабай М, Құрамабергелі С,

төмен (Н): 0-39%.

Құсбай А, Нуртаев Р.

2. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар тізбесі:

Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу

3. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері:

Химиялық формулаларды жазуда қателесу.

4. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау қорытындысы бойынша жоспарланған жұмыс

Оқушыларға аталған мақсаттар бойынша қалыптастырушы бағалау тапсырмаларын алу

Күні 2023 ж.

Педагог: Джангутова Айнура Сулейменовна

22-23

«№11 мектеп-интернаты» КММ

Жиынтық бағалау жүргізу қорытындылары бойынша талдау туралы мәліметтер

1 тоқсан химия пәні бойынша Сынып: 9 а Оқушылар саны: 15.

Педагог: Джангутова А Мақсаты: БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау

химия			Оқушылар саны:					
БЖБ 1	15	15		3	4	5	80%	100%
БЖБ 2	15	10		3	4	5	80%	100%
БЖБ 3	15	12		3	7	5	80%	100%
ТЖБ 1	15	25		3	7	5	80%	100%

	Мақсатты меңгергендер	Қиындық тудырған мақсаттар
БЖБ 1	9.4.1.4 – иондық және коваленттік полюсті байланысы бар заттардың электролиттік диссоциациялану мезанизмін түсіндіру 9.4.1.6 – қышқыл, сілті, орта және қышқылдық тұздардың электролиттік диссоциациялану теңдеулерін құрастыру 9.4.1.7 – күшті және әлсіз электролиттерге мысал келтіру және оларды ажырату, диссоциациялану дәрежесін анықтай білу 9.3.4.5 – орта тұз ерітіндісінің реакция ортасын болжау	9.4.1.6 – қышқыл, сілті, орта және қышқылдық тұздардың электролиттік диссоциациялану теңдеулерін құрастыру 9.4.1.7 – күшті және әлсіз электролиттерге мысал келтіру және оларды ажырату, диссоциациялану дәрежесін анықтай білу
БЖБ 2	9.4.1.9 - Fe^{2+} , Fe^{3+} , Cu^{2+} катиондарын анықтау үшін сапалық реакция жүргізу 9.4.1.10 -хлорид-, бромид-, йодид-, сульфат, карбонат-, фосфат-, нитрат-, силикат- иондарына сапалық реакцияларды тәжірибе жүзінде жүргізу және ион алмасу реакцияларын бақылап нәтижесін сипаттау 9.2.3.1 -әрекеттесуші заттардың біреуі артық берілген реакция теңдеулері бойынша есептеулер жүргізу	9.2.3.1 -әрекеттесуші заттардың біреуі артық берілген реакция теңдеулері бойынша есептеулер жүргізу
БЖБ 3	9.3.2.2 -реакция жылдамдығына әсер ететін факторларды анықтау және оны бөлшектердің кинетикалық теориясы тұрғысынан түсіндіру 9.3.2.3 – катализатордың реагенттен айырмашылығын және реакция жылдамдығына әсерін түсіндіру 9.3.2.4 – реакция жылдамдығына ингибитордың әсерін түсіндіру 9.3.3.2 – тепе-теңдікті динамикалық үдеріс ретінде сипаттау және Ле-Шателье-Браун принципі бойынша химиялық тепе-теңдіктің ығысуын болжау	9.3.3.2 – тепе-теңдікті динамикалық үдеріс ретінде сипаттау және Ле-Шателье-Браун принципі бойынша химиялық тепе-теңдіктің ығысуын болжау
ТЖБ 1	9.4.1.4 – иондық және коваленттік полюсті байланысы бар заттардың электролиттік диссоциациялану мезанизмін түсіндіру 9.4.1.6 – қышқыл, сілті, орта және қышқылдық тұздардың электролиттік диссоциациялану теңдеулерін құрастыру 9.4.1.7 – күшті және әлсіз электролиттерге мысал келтіру және оларды ажырату, диссоциациялану дәрежесін анықтай білу 9.3.2.2 - реакция жылдамдығына әсер ететін факторларды анықтау және оны бөлшектердің кинетикалық теориясы тұрғысынан түсіндіру 9.3.2.3 – катализатордың реагенттен айырмашылығын және реакция жылдамдығына әсерін түсіндіру 9.3.2.4 – реакция жылдамдығына ингибитордың әсерін түсіндіру	9.3.2.2 - реакция жылдамдығына әсер ететін факторларды анықтау және оны бөлшектердің кинетикалық теориясы тұрғысынан түсіндіру 9.3.2.3 – катализатордың реагенттен айырмашылығын және реакция жылдамдығына әсерін түсіндіру

1. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау білім алушылардың мынадай білім деңгейін көрсетті:

жоғары (В): 85-100%; *Азғархбали А, Жабышева Д, Рахматуллина С, Тасбаева Б, Юсупова З*

орта (С): 40-84%; *Айтбаев Е, Аманбай Б, Аусымбеков Н, Баиргулова Д, Құрманбай М, Мақмұд М, Тасбаева Н*

төмен (Н): 0-39%. *Ғұломов Р, Махамбет Е, Сайрашбай Н.*

2. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар тізбесі:

Реакция жылдамдығына әсер ететін факторларды анықтау және оны бөлшектердің кинетикалық теориясы тұрғысынан түсіндіру. Катализатордың реагенттен айырмашылығын және реакция жылдамдығына әсерін түсіндіру.

3. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері: Ережелерді жаттамауда. Химиялық формулаларды жазуда қателесу.

4. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау қорытындысы бойынша жоспарланған жұмыс Оқушыларға аталған мақсаттар бойынша қалыптастырушы бағалау тапсырмаларын алу

Күні *2022 ж*

Педагог: Джангутова Айнура Сулейменовна

22-23

«№11 мектеп-интернаты» КММ

Жиынтық бағалау жүргізу қорытындылары бойынша талдау туралы мәліметтер

2 тоқсан химия пәні бойынша Сынып: 99 Оқушылар саны: 15.

Педагог: Джангутова А Мақсаты: БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау

химия			Оқушылар саны:				
БЖБ 1	15	13	5	5	5	67%	100%
БЖБ 2	15	15	5	5	5	67%	100%
БЖБ 3	15	17	5	5	5	67%	100%
ТЖБ 2	15	25	5	5	5	67%	100%

	Максатты меңгергендер	Қиындық тудырған максаттар
БЖБ 1	9.2.2.3 – тотығу дәрежесін табудың ережесін білу және қолдану 9.2.2.6 – тотығу процесін электронды беру, ал тотықсыздану – электронды қосып алу деп түсіну 9.2.2.7 – электрондық баланс әдісімен тотығу-тотықсыздану реакцияларының коэффициенттерін кою.	9.2.2.7 – электрондық баланс әдісімен тотығу-тотықсыздану реакцияларының коэффициенттерін кою.
БЖБ 2	9.1.4.1 – металдық байланыс пен металдық кристалдық тор жағдайындағы білімдерін қолданып металдардың қасиетін түсіндіре алу 9.1.4.2 – металдарға тән физикалық және химиялық қасиеттерді сипаттау және металл атомдарының тек тотықсыздандырғыш қасиет көрсететінін түсіндіру 9.1.4.3 – құйма ұғымын және оның артықшылықтарын білу 9.2.3.2 – қоспаның белгілі бір массалық үлесін құрайтын, басқа заттың массасы белгілі жағдайда реакция теңдеуі бойынша зат массасын есептеу	9.1.4.3 – құйма ұғымын және оның артықшылықтарын білу 9.2.3.2 – қоспаның белгілі бір массалық үлесін құрайтын, басқа заттың массасы белгілі жағдайда реакция теңдеуі бойынша зат массасын есептеу
БЖБ 3	9.2.1.1 – атом құрылысы негізінде сілтілік металдардың жалпы қасиеттерін түсіндіру 9.2.1.2 – сілтілік металдардың оксидтері мен гидроксидтерінің негіздік қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру 9.2.1.5 – атом құрылысы негізінде алюминийдің қасиеттерін түсіндіру, оның маңызды қосылыстары мен құймаларының қолдану аймағын атау 9.2.1.6 – алюминий, оның оксиді мен гидроксидінің екідайлы қасиеттерін зерттеу	9.2.1.5 – атом құрылысы негізінде алюминийдің қасиеттерін түсіндіру, оның маңызды қосылыстары мен құймаларының қолдану аймағын атау 9.2.1.6 – алюминий, оның оксиді мен гидроксидінің екідайлы қасиеттерін зерттеу
ТЖБ 2	9.2.2.3 – тотығу дәрежесін табудың ережесін білу және қолдану 9.2.2.6 – тотығу процесін электронды беру, ал тотықсыздану – электронды қосып алу деп түсіну 9.1.4.1 – металдық байланыс пен металдық кристалдық тор жағдайындағы білімдерін қолданып металдардың қасиетін түсіндіре алу 9.1.4.2 – металдарға тән физикалық және химиялық қасиеттерді сипаттау және металл атомдарының тек тотықсыздандырғыш қасиет көрсететінін түсіндіру 9.1.4.3 – құйма ұғымын және оның артықшылықтарын білу 9.2.1.1 – атом құрылысы негізінде сілтілік металдардың жалпы қасиеттерін түсіндіру 9.2.1.2 – сілтілік металдардың оксидтері мен гидроксидтерінің негіздік қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру 9.2.1.5 – атом құрылысы негізінде алюминийдің қасиеттерін түсіндіру, оның маңызды қосылыстары мен құймаларының қолдану аймағын атау 9.2.1.6 – алюминий, оның оксиді мен гидроксидінің екідайлы қасиеттерін зерттеу	9.2.2.7 – электрондық баланс әдісімен тотығу-тотықсыздану реакцияларының коэффициенттерін кою. 9.2.3.2 – қоспаның белгілі бір массалық үлесін құрайтын, басқа заттың массасы белгілі жағдайда реакция теңдеуі бойынша зат массасын есептеу

1. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау білім алушылардың мынадай білім деңгейін көрсетті:
жоғары (В): 85-100%; *Азрохбан А, Ғитбай Е, Ғибішев Д,*

Рахматулла Д, Тасбаева Б, Юсупов І.
орта (С): 40-84%; *Ауешбеков Н, Байғұма Д, Құмсабай Е,*

Мақмұд Ж, Тасбаева Б,
төмен (Н): 0-39%. *Ғитбай Ә Аманбай Б, Ғуламов Р, Маханбет*
Сайралибай Н, Тасбаева Н.

2. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар тізбесі:

Құйма ұғымын және оның артықшылықтарын білу, қоспаның белгілі бір массалық үлесін құрайтын, басқа заттың массасы белгілі жағдайда реакция теңдеуі бойынша зат массасын есептеу.

3. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері:
Ережелерді жаттамауда. Химиялық формулаларды жазуда қателесу.

4. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау қорытындысы бойынша жоспарланған жұмыс
Оқушыларға аталған мақсаттар бойынша қалыптастырушы бағалау тапсырмаларын алу

Күні *2022 ж.*

Педагог: Джангутова Айнура Сулейменовна

22-63

«№11 мектеп-интернаты» КММ

Жиынтық бағалау жүргізу қорытындылары бойынша талдау туралы мәліметтер

3 тоқсан химия пәні бойынша Сынып: 9^а Оқушылар саны: 15

Педагог: Джангутова А Мақсаты: БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау

химия			Оқушылар саны:				
БЖБ 1	15	20	3	9	3	80%	100%
БЖБ 2	15	18	3	9	3	80 %	100%
ТЖБ 3	15	25	3	9	3	80 %	100%

	Максатты меңгергендер	Қиындық тудырған максаттар
БЖБ 1	9.1.4.5 -галоген молекулаларының электрондық формулаларын құрастыру және кристалдық тор түрі мен байланыс типін анықтау 9.2.1.8-топта галогендер қасиеттерінің өзгеру заңдылықтарын болжау 9.2.1.11-16 (VI)-топ элементтерінің жалпы қасиетін сипаттау 9.2.1.12-күкірттің аллотропиялық түрөзгерістерінің физикалық қасиеттерін салыстыру және күкірттің химиялық қасиеттерін көрсететін реакция теңдеулерін құрастыру 9.2.1.14-күкірт қышқылы ерітіндісі мен оның тұздарының физикалық және химиялық қасиеттерін зерттеу 9.2.3.3 -теориялық мүмкіндікпен салыстырғандағы реакция өнімінің шығымын есептеу 9.1.4.6 -аммиактың молекулалық, электрондық және құрылымдық формуласын түсіндіру 9.2.1.17-аммиакты аммоний тұзы ерітіндісі мен сілті ерітіндісін әрекеттестіру жолымен алуды білу және газ тәрізді аммиак пен оның ерітіндісінің қасиеттерін зерттеу 9.2.1.18-азоттан азот қышқылын алудың реакция теңдеуін құрастыру 9.2.1.19-азот қышқылының басқа қышқылдармен жалпы ортақ қасиеттерін зерттеу 9.2.1.23 – фосфор және оның қосылыстарының жалпы химиялық қасиеттерін түсіндіру 9.4.2.3 – минералды тыңайтқыштардың жіктелуін және олардың құрамына кіретін қоректік элементтерді атау	9.2.3.3 -теориялық мүмкіндікпен салыстырғандағы реакция өнімінің шығымын есептеу 9.1.4.6 - аммиактың молекулалық, электрондық және құрылымдық формуласын түсіндіру 9.2.1.17-аммиакты аммоний тұзы ерітіндісі мен сілті ерітіндісін әрекеттестіру жолымен алуды білу және газ тәрізді аммиак пен оның ерітіндісінің қасиеттерін зерттеу
БЖБ 2	9.5.1.2 – Қазақстанның тұрғындарының типтік тамақтану рационын зерттеу және теңгерімді тамақтану рационын құрастыру 9.5.1.3 – адам ағзасындағы кальций мен темірдің ролін түсіндіру	9.5.1.3 – адам ағзасындағы кальций мен темірдің ролін түсіндіру
ТЖБ 3	9.1.4.5 -галоген молекулаларының электрондық формулаларын құрастыру және кристалдық тор түрі мен байланыс типін анықтау 9.2.1.8-топта галогендер қасиеттерінің өзгеру заңдылықтарын болжау 9.2.1.11-16 (VI)-топ элементтерінің жалпы қасиетін сипаттау 9.2.1.12-күкірттің аллотропиялық түрөзгерістерінің физикалық қасиеттерін салыстыру және күкірттің химиялық қасиеттерін көрсететін реакция теңдеулерін құрастыру 9.2.1.14-күкірт қышқылы ерітіндісі мен оның тұздарының физикалық және химиялық қасиеттерін зерттеу 9.2.3.3 -теориялық мүмкіндікпен салыстырғандағы реакция өнімінің шығымын есептеу 9.2.1.23 – фосфор және оның қосылыстарының жалпы химиялық қасиеттерін түсіндіру 9.4.2.3 – минералды тыңайтқыштардың жіктелуін және олардың құрамына кіретін қоректік элементтерді атау 9.5.1.2 – Қазақстанның тұрғындарының типтік тамақтану рационын зерттеу және теңгерімді тамақтану рационын құрастыру 9.5.1.3 – адам ағзасындағы кальций мен темірдің ролін түсіндіру	9.1.4.6 -аммиактың молекулалық, электрондық және құрылымдық формуласын түсіндіру 9.2.1.17-аммиакты аммоний тұзы ерітіндісі мен сілті ерітіндісін әрекеттестіру жолымен алуды білу және газ тәрізді аммиак пен оның ерітіндісінің қасиеттерін зерттеу 9.2.1.18-азоттан азот қышқылын алудың реакция теңдеуін құрастыру 9.2.1.19-азот қышқылының басқа қышқылдармен жалпы ортақ қасиеттерін зерттеу

1. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау білім алушылардың мынадай білім деңгейін көрсетті:
- жоғары (В): 85-100%; *Абдрахман А, Рахматулла О, Касупова Т*
- орта (С): 40-84%; *Айтбай Е, Ахмедбеков Н, Абидулма Д, Байбурман Д,
Қытайбай М, Мақсұт М, Саирымбай Н,
Тасбаева Б, Тасбаева А.*
- төмен (Н): 0-39%. *Аманбай Б, Ғулимов Р, Махамбет Н*

2. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар тізбесі:
теориялық мүмкіндікпен салыстырғандағы реакция өнімінің шығымын есептеу, аммиактың молекулалық, электрондық және құрылымдық формуласын түсіндіру, аммиакты аммоний тұзы ерітіндісі мен сілті ерітіндісін әрекеттестіру жолымен алуды білу және газ тәрізді аммиак пен оның ерітіндісінің қасиеттерін зерттеу

3. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері:
Ережелерді жаттамауда. Химиялық формулаларды жазуда қателесу.

4. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау қорытындысы бойынша жоспарланған жұмыс
Оқушыларға аталған мақсаттар бойынша қалыптастырушы бағалау тапсырмаларын алу

Күні *2023 ж.*

Педагог: Джангутова Айнур Сулейменовна

22-23

«№11 мектеп-интернаты» КММ

Жиынтық бағалау жүргізу қорытындылары бойынша талдау туралы мәліметтер

4 тоқсан химия пәні бойынша Сынып: 9 а Оқушылар саны: 15.

Педагог: Джангутова А Мақсаты: БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау

химия			Оқушылар саны:					
БЖБ 1	15	13		4	7	4	73%	100%
БЖБ 2	15	15		4	7	4	73%	100%
БЖБ 3	15	18		4	7	4	73%	100%
ТЖБ 4	15	25		4	7	4	73%	100%

	Мақсатты менгергендер	Қиындық тудырған мақсаттар
БЖБ 1	9.4.3.2 -көмірсутектердің және олардың туындылары: спирттер, альдегидтер, карбон қышқылдары, көмірсулар, аминқышқылдарының жіктелуін білу 9.4.3.3 -функционалдық топ түсінігін, берілген класс қосылысының химиялық қасиеттерін анықтайтын топ ретінде түсіндіру 9.4.3.5 -органикалық қосылыстардың негізгі кластары: алкандар, алкендер, алкиндер, арендер, спирттер, альдегидтер, карбон қышқылдары, аминқышқылдары үшін IUPAC номенклатурасын қолдану	9.4.3.6 изомерия құбылысын білу және көмірсутектер құрылымдық изомерлерінің формулаларын құрастыру 9.2.3.4 -газтекес заттардың молекулалық формуласын салыстырмалы тығыздық пен элементтердің массалық үлестері арқылы анықтау
БЖБ 2	9.4.3.7 -алкандардың химиялық қасиеттерін сипаттау және оны реакция теңдеулерімен дәлелдеу 9.4.3.10 -этен мысалында алкендердің химиялық қасиеттерін (жану, гидрлеу, гидратация, галогендеу, сапалық реакциялар) оқып үйрену, химиялық реакция теңдеулерімен дәлелдеу; 9.4.3.13 -этин мысалында алкиндердің химиялық қасиеттерін (жану, гидрлеу, гидратация, галогендеу, сапалық реакциялар) оқып үйрену, химиялық реакция теңдеулерімен дәлелдеу;	9.4.3.11-полиэтилен мысалында полимерлену реакциясының механизмі мен полимерлердің құрылымының ерекшеліктерін түсіндіру; 9.4.3.15-құрамында көміртек бар қосылыстардың отын ретінде пайдалану мүмкін екендігін білу және альтернативті отын түрлерін зерттеу, олардың артықшылықтары мен кемшіліктерін атау;
БЖБ 3	9.4.3.19 -спирттердің жіктелуін, метанол мен этанолдың қолданылуын, этанолдың алынуын білу және қасиеттерін түсіндіру; 9.4.3.29-нәруыздың биологиялық маңызы мен қызметін түсіндіру;	9.4.3.22-карбон қышқылдарының 5 құрамын білу және сірке қышқылының химиялық қасиеттері мен қолданылуын сипаттау;
ТЖБ 4	9.4.3.2 -көмірсутектердің және олардың туындылары: спирттер, альдегидтер, карбон қышқылдары, көмірсулар, аминқышқылдарының жіктелуін білу 9.4.3.3 -функционалдық топ түсінігін, берілген класс қосылысының химиялық қасиеттерін анықтайтын топ ретінде түсіндіру 9.4.3.5 -органикалық қосылыстардың негізгі кластары: алкандар, алкендер, алкиндер, арендер, спирттер, альдегидтер, карбон қышқылдары, аминқышқылдары үшін IUPAC номенклатурасын қолдану 9.4.3.13 -этин мысалында алкиндердің химиялық қасиеттерін (жану, гидрлеу, гидратация, галогендеу, сапалық реакциялар) оқып үйрену, химиялық реакция теңдеулерімен дәлелдеу; 9.4.3.11-полиэтилен мысалында полимерлену реакциясының механизмі мен полимерлердің құрылымының ерекшеліктерін түсіндіру; 9.4.3.15-құрамында көміртек бар қосылыстардың отын ретінде пайдалану мүмкін екендігін білу және альтернативті отын түрлерін зерттеу, олардың артықшылықтары мен кемшіліктерін атау; 9.4.3.19 -спирттердің жіктелуін, метанол мен этанолдың қолданылуын, этанолдың алынуын білу және қасиеттерін түсіндіру;	9.4.3.6 изомерия құбылысын білу және көмірсутектер құрылымдық изомерлерінің формулаларын құрастыру 9.2.3.4 -газтекес заттардың молекулалық формуласын салыстырмалы тығыздық пен элементтердің массалық үлестері арқылы анықтау 9.4.3.7 -алкандардың химиялық қасиеттерін сипаттау және оны реакция теңдеулерімен дәлелдеу 9.4.3.10 -этен мысалында алкендердің химиялық қасиеттерін (жану, гидрлеу, гидратация, галогендеу, сапалық реакциялар) оқып үйрену, химиялық реакция теңдеулерімен дәлелдеу; 9.4.3.22-карбон қышқылдарының 5 құрамын білу және сірке қышқылының химиялық қасиеттері мен қолданылуын сипаттау; 9.4.3.29-нәруыздың биологиялық маңызы мен қызметін түсіндіру;

1. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау білім алушылардың мынадай білім деңгейін көрсетті:
жоғары (В): 85-100%; *Азрақхан А, Махмуд Т, Рахматулла Д, Исупов Т.*
орта (С): 40-84%; *Айтбай Е, Ахмедов Н, Байғұмис Д, Қытайбай, Сейірашбай Н, Таабайов Б, Таабайов Н,*
төмен (Н): 0-39%. *Асанбай Ә, Ғисмет Р, Маханбет, Насбастан*

2. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар тізбесі:
Газтекес заттардың молекулалық формуласын салыстырмалы тығыздық пен элементтердің массалық үлестері арқылы анықтау

3. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері:
полиэтилен мысалында полимерлену реакциясының механизмі мен полимерлердің құрылымының ерекшеліктерін түсіндіру;

4. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау қорытындысы бойынша жоспарланған жұмыс

Күні 2023 ж.

Педагог: Джангутова Айнур

22-23

«№11 мектеп-интернаты» КММ

Жиынтық бағалау жүргізу қорытындылары бойынша талдау туралы мәліметтер

1 тоқсан химия пәні бойынша Сынып: 9^Б Оқушылар саны: 11

Педагог: Джангутова А Мақсаты: БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау

химия			Оқушылар саны:					
БЖБ 1	11	15		3	5	3	42%	100%
БЖБ 2	11	10		3	5	3	72%	100%
БЖБ 3	11	12		3	5	3	72%	100%
ТЖБ 1	11	25		3	5	3	72%	100%

	Максатты меңгергендер	Қиындық тудырған мақсаттар
БЖБ 1	9.4.1.4 – иондық және коваленттік полюсті байланысы бар заттардың электролиттік диссоциациялану мезанизмін түсіндіру 9.4.1.6 – қышқыл, сілті, орта және қышқылдық тұздардың электролиттік диссоциациялану тендеулерін құрастыру 9.4.1.7 – күшті және әлсіз электролиттерге мысал келтіру және оларды ажырату, диссоциациялану дәрежесін анықтай білу 9.3.4.5 – орта тұз ерітіндісінің реакция ортасын болжау	9.4.1.6 – қышқыл, сілті, орта және қышқылдық тұздардың электролиттік диссоциациялану тендеулерін құрастыру 9.4.1.7 – күшті және әлсіз электролиттерге мысал келтіру және оларды ажырату, диссоциациялану дәрежесін анықтай білу
БЖБ 2	9.4.1.9 - Fe^{2+} , Fe^{3+} , Cu^{2+} катиондарын анықтау үшін сапалық реакция жүргізу 9.4.1.10 -хлорид-, бромид-, йодид-, сульфат, карбонат-, фосфат-, нитрат-, силикат- иондарына сапалық реакцияларды тәжірибе жүзінде жүргізу және ион алмасу реакцияларын бақылап нәтижесін сипаттау 9.2.3.1 -әрекеттесуші заттардың біреуі артық берілген реакция тендеулері бойынша есептеулер жүргізу	9.2.3.1 -әрекеттесуші заттардың біреуі артық берілген реакция тендеулері бойынша есептеулер жүргізу
БЖБ 3	9.3.2.2 -реакция жылдамдығына әсер ететін факторларды анықтау және оны бөлшектердің кинетикалық теориясы тұрғысынан түсіндіру 9.3.2.3 – катализатордың реагенттен айырмашылығын және реакция жылдамдығына әсерін түсіндіру 9.3.2.4 – реакция жылдамдығына ингибитордың әсерін түсіндіру 9.3.3.2 – тепе-теңдікті динамикалық үдеріс ретінде сипаттау және Ле-Шателье-Браун принципі бойынша химиялық тепе-теңдіктің ығысуын болжау	9.3.3.2 – тепе-теңдікті динамикалық үдеріс ретінде сипаттау және Ле-Шателье-Браун принципі бойынша химиялық тепе-теңдіктің ығысуын болжау
ТЖБ 1	9.4.1.4 – иондық және коваленттік полюсті байланысы бар заттардың электролиттік диссоциациялану мезанизмін түсіндіру 9.4.1.6 – қышқыл, сілті, орта және қышқылдық тұздардың электролиттік диссоциациялану тендеулерін құрастыру 9.4.1.7 – күшті және әлсіз электролиттерге мысал келтіру және оларды ажырату, диссоциациялану дәрежесін анықтай білу 9.3.2.2 - реакция жылдамдығына әсер ететін факторларды анықтау және оны бөлшектердің кинетикалық теориясы тұрғысынан түсіндіру 9.3.2.3 – катализатордың реагенттен айырмашылығын және реакция жылдамдығына әсерін түсіндіру 9.3.2.4 – реакция жылдамдығына ингибитордың әсерін түсіндіру	9.3.2.2 - реакция жылдамдығына әсер ететін факторларды анықтау және оны бөлшектердің кинетикалық теориясы тұрғысынан түсіндіру 9.3.2.3 – катализатордың реагенттен айырмашылығын және реакция жылдамдығына әсерін түсіндіру

1. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау білім алушылардың мынадай білім деңгейін көрсетті:
- жоғары (В): 85-100%; *Алтынбай Н, Ашигерулин В, Фроленкова М.*
- орта (С): 40-84%; *Байменова М, Байтабай С, Зубайрушев М,*
Исакова Ш, Сейдахметов К.
- төмен (Н): 0-39%. *Еленбай Н, Кадыр Н, Кадыр Е,*

2. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар тізбесі:
Реакция жылдамдығына әсер ететін факторларды анықтау және оны бөлшектердің кинетикалық теориясы тұрғысынан түсіндіру. Катализатордың реагенттен айырмашылығын және реакция жылдамдығына әсерін түсіндіру.

3. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері:
Ережелерді жаттамауда. Химиялық формулаларды жазуда қателесу.

4. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау қорытындысы бойынша жоспарланған жұмыс
Оқушыларға аталған мақсаттар бойынша қалыптастырушы бағалау тапсырмаларын алу

Күні *2022 ж*

Педагог: Джангутова Айнура Сулейменовна

22-23

«№11 мектеп-интернаты» КММ

Жиынтық бағалау жүргізу қорытындылары бойынша талдау туралы мәліметтер

2 тоқсан химия пәні бойынша Сынып: 9Б Оқушылар саны: 11

Педагог: Жангутова А Мақсаты: БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау

химия			Оқушылар саны:					
БЖБ 1	11	13		4	5	2	63%	100%
БЖБ 2	11	15		4	5	2	63%	100%
БЖБ 3	11	17		4	5	2	63%	100%
ТЖБ 2	11	25		4	5	2	63%	100%

	Максатты менгергендер	Қиындық тудырған максаттар
БЖБ 1	9.2.2.3 – тотығу дәрежесін табудың ережесін білу және қолдану 9.2.2.6 – тотығу процесін электронды беру, ал тотықсыздану – электронды қосып алу деп түсіну 9.2.2.7 – электрондық баланс әдісімен тотығу-тотықсыздану реакцияларының коэффициенттерін қою.	9.2.2.7 – электрондық баланс әдісімен тотығу-тотықсыздану реакцияларының коэффициенттерін қою.
БЖБ 2	9.1.4.1 – металдық байланыс пен металдық кристалдық тор жағдайындағы білімдерін қолданып металдардың қасиетін түсіндіре алу 9.1.4.2 – металдарға тән физикалық және химиялық қасиеттерді сипаттау және металл атомдарының тек тотықсыздандырғыш қасиет көрсететінін түсіндіру 9.1.4.3 – құйма ұғымын және оның артықшылықтарын білу 9.2.3.2 – қоспаның белгілі бір массалық үлесін құрайтын, басқа заттың массасы белгілі жағдайда реакция теңдеуі бойынша зат массасын есептеу	9.1.4.3 – құйма ұғымын және оның артықшылықтарын білу 9.2.3.2 – қоспаның белгілі бір массалық үлесін құрайтын, басқа заттың массасы белгілі жағдайда реакция теңдеуі бойынша зат массасын есептеу
БЖБ 3	9.2.1.1 – атом құрылысы негізінде сілтілік металдардың жалпы қасиеттерін түсіндіру 9.2.1.2 – сілтілік металдардың оксидтері мен гидроксидтерінің негіздік қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру 9.2.1.5 – атом құрылысы негізінде алюминийдің қасиеттерін түсіндіру, оның маңызды қосылыстары мен құймаларының қолдану аймағын атау 9.2.1.6 – алюминий, оның оксиді мен гидроксидінің екідайлы қасиеттерін зерттеу	9.2.1.5 – атом құрылысы негізінде алюминийдің қасиеттерін түсіндіру, оның маңызды қосылыстары мен құймаларының қолдану аймағын атау 9.2.1.6 – алюминий, оның оксиді мен гидроксидінің екідайлы қасиеттерін зерттеу
ТЖБ 2	9.2.2.3 – тотығу дәрежесін табудың ережесін білу және қолдану 9.2.2.6 – тотығу процесін электронды беру, ал тотықсыздану – электронды қосып алу деп түсіну 9.1.4.1 – металдық байланыс пен металдық кристалдық тор жағдайындағы білімдерін қолданып металдардың қасиетін түсіндіре алу 9.1.4.2 – металдарға тән физикалық және химиялық қасиеттерді сипаттау және металл атомдарының тек тотықсыздандырғыш қасиет көрсететінін түсіндіру 9.1.4.3 – құйма ұғымын және оның артықшылықтарын білу 9.2.1.1 – атом құрылысы негізінде сілтілік металдардың жалпы қасиеттерін түсіндіру 9.2.1.2 – сілтілік металдардың оксидтері мен гидроксидтерінің негіздік қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру 9.2.1.5 – атом құрылысы негізінде алюминийдің қасиеттерін түсіндіру, оның маңызды қосылыстары мен құймаларының қолдану аймағын атау 9.2.1.6 – алюминий, оның оксиді мен гидроксидінің екідайлы қасиеттерін зерттеу	9.2.2.7 – электрондық баланс әдісімен тотығу-тотықсыздану реакцияларының коэффициенттерін қою. 9.2.3.2 – қоспаның белгілі бір массалық үлесін құрайтын, басқа заттың массасы белгілі жағдайда реакция теңдеуі бойынша зат массасын есептеу

1. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау білім алушылардың мынадай білім деңгейін көрсетті:
жоғары (В): 85-100%; *Алтынбай Н, Оразбекова Н.*

орта (С): 40-84%; *Алишерулла Н, Байменова Н, Сайтаев С,
Зубайдуллин М, Исаков Ш,*

төмен (Н): 0-39%. *Есенбай Н, Каргер Н, Қадир Е, Сейдахметов*

2. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар тізбесі:
Құйма ұғымын және оның артықшылықтарын білу, қоспаның белгілі бір массалық үлесін құрайтын,
басқа заттың массасы белгілі жағдайда реакция теңдеуі бойынша зат массасын есептеу.

3. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері:
Ережелерді жаттамауда. Химиялық формулаларды жазуда қателесу.

4. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау қорытындысы бойынша жоспарланған жұмыс
Оқушыларға аталған мақсаттар бойынша қалыптастырушы бағалау тапсырмаларын алу

Күні *2022 ж*

Педагог: Джангутова Айнура Сулейменовна

22-23

«№11 мектеп-интернаты» КММ

Жиынтық бағалау жүргізу қорытындылары бойынша талдау туралы мәліметтер

3 тоқсан химия пәні бойынша Сынып: 9Б Оқушылар саны: 11

Педагог: Джангутова А Мақсаты: БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау

химия			Оқушылар саны:					
БЖБ 1	11	20		4	4	3	64%	100%
БЖБ 2	11	18		4	4	3	64%	100%
ТЖБ 3	11	25		4	4	3	64%	100%

	Максатты меңгергендер	Қиындық тудырған максаттар
БЖБ 1	9.1.4.5 -галоген молекулаларының электрондық формулаларын құрастыру және кристалдық тор түрі мен байланыс типін анықтау 9.2.1.8-топта галогендер қасиеттерінің өзгеру заңдылықтарын болжау 9.2.1.11-16 (VI)-топ элементтерінің жалпы қасиетін сипаттау 9.2.1.12-күкірттің аллотропиялық түрөзгерістерінің физикалық қасиеттерін салыстыру және күкірттің химиялық қасиеттерін көрсететін реакция теңдеулерін құрастыру 9.2.1.14-күкірт қышқылы ерітіндісі мен оның тұздарының физикалық және химиялық қасиеттерін зерттеу 9.2.3.3 -теориялық мүмкіндікпен салыстырғандағы реакция өнімінің шығымын есептеу 9.1.4.6 -аммиактың молекулалық, электрондық және құрылымдық формуласын түсіндіру 9.2.1.17-аммиакты аммоний тұзы ерітіндісі мен сілті ерітіндісін әрекеттестіру жолымен алуды білу және газ тәрізді аммиак пен оның ерітіндісінің қасиеттерін зерттеу 9.2.1.18-азоттан азот қышқылын алудың реакция теңдеуін құрастыру 9.2.1.19-азот қышқылының басқа қышқылдармен жалпы ортақ қасиеттерін зерттеу 9.2.1.23 – фосфор және оның қосылыстарының жалпы химиялық қасиеттерін түсіндіру 9.4.2.3 – минералды тыңайтқыштардың жіктелуін және олардың құрамына кіретін қоректік элементтерді атау	9.2.3.3 -теориялық мүмкіндікпен салыстырғандағы реакция өнімінің шығымын есептеу 9.1.4.6 -аммиактың молекулалық, электрондық және құрылымдық формуласын түсіндіру 9.2.1.17-аммиакты аммоний тұзы ерітіндісі мен сілті ерітіндісін әрекеттестіру жолымен алуды білу және газ тәрізді аммиак пен оның ерітіндісінің қасиеттерін зерттеу
БЖБ 2	9.5.1.2 – Қазақстанның тұрғындарының типтік тамақтану рационын зерттеу және теңгерімді тамақтану рационын құрастыру 9.5.1.3 – адам ағзасындағы кальций мен темірдің ролін түсіндіру	9.5.1.3 – адам ағзасындағы кальций мен темірдің ролін түсіндіру
ТЖБ 3	9.1.4.5 -галоген молекулаларының электрондық формулаларын құрастыру және кристалдық тор түрі мен байланыс типін анықтау 9.2.1.8-топта галогендер қасиеттерінің өзгеру заңдылықтарын болжау 9.2.1.11-16 (VI)-топ элементтерінің жалпы қасиетін сипаттау 9.2.1.12-күкірттің аллотропиялық түрөзгерістерінің физикалық қасиеттерін салыстыру және күкірттің химиялық қасиеттерін көрсететін реакция теңдеулерін құрастыру 9.2.1.14-күкірт қышқылы ерітіндісі мен оның тұздарының физикалық және химиялық қасиеттерін зерттеу 9.2.3.3 -теориялық мүмкіндікпен салыстырғандағы реакция өнімінің шығымын есептеу 9.1.4.6 -аммиактың молекулалық, электрондық және құрылымдық формуласын түсіндіру 9.2.1.17-аммиакты аммоний тұзы ерітіндісі мен сілті ерітіндісін әрекеттестіру жолымен алуды білу және газ тәрізді аммиак пен оның ерітіндісінің қасиеттерін зерттеу 9.2.1.18-азоттан азот қышқылын алудың реакция теңдеуін құрастыру 9.2.1.19-азот қышқылының басқа қышқылдармен жалпы ортақ қасиеттерін зерттеу 9.5.1.2 – Қазақстанның тұрғындарының типтік тамақтану рационын зерттеу және теңгерімді тамақтану рационын құрастыру 9.5.1.3 – адам ағзасындағы кальций мен темірдің ролін түсіндіру	9.1.4.6 -аммиактың молекулалық, электрондық және құрылымдық формуласын түсіндіру 9.2.1.17-аммиакты аммоний тұзы ерітіндісі мен сілті ерітіндісін әрекеттестіру жолымен алуды білу және газ тәрізді аммиак пен оның ерітіндісінің қасиеттерін зерттеу 9.2.1.18-азоттан азот қышқылын алудың реакция теңдеуін құрастыру 9.2.1.19-азот қышқылының басқа қышқылдармен жалпы ортақ қасиеттерін зерттеу

1. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау білім алушылардың мынадай білім деңгейін көрсетті:

жоғары (В): 85-100%;

орта (С): 40-84%;

төмен (Н): 0-39%.

Ахметбай Н, Ахметов Е, Саязбекбаев

Байсеенова Н, Байтасов Н, Зубайдуллова
Исакова М,

Еленбай Н, Карим Е, Карим Н, Сейралиев

2. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар тізбесі:

теориялық мүмкіндікпен салыстырғандағы реакция өнімінің шығымын есептеу, аммиактың молекулалық, электрондық және құрылымдық формуласын түсіндіру, аммиакты аммоний тұзы ерітіндісі мен сілті ерітіндісін әрекеттестіру жолымен алуды білу және газ тәрізді аммиак пен оның ерітіндісінің қасиеттерін зерттеу

3. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері:

Ережелерді жаттамауда. Химиялық формулаларды жазуда қателесу.

4. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау қорытындысы бойынша жоспарланған жұмыс

Оқушыларға аталған мақсаттар бойынша қалыптастырушы бағалау тапсырмаларын алу

Күні 2023ж.

Педагог: Джангутова Айнура Сулейменовна

22-23

«№11 мектеп-интернаты» КММ

Жиынтық бағалау жүргізу қорытындылары бойынша талдау туралы мәліметтер

4 тоқсан химия пәні бойынша Сынып: 9 Ә Оқушылар саны: 11.

Педагог: Джангутова А Мақсаты: БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау

химия			Оқушылар саны:					
БЖБ 1	11	13	3	4	1	72%	100%	
БЖБ 2	11	15	3	4	1	72%	100%	
БЖБ 3	11	18	3	4	1	72%	100%	
ТЖБ 4	11	25	3	4	1	72%	100%	

	Максатты меңгергендер	Қиындық тудырған максаттар
БЖБ 1	9.4.3.2 -көмірсутектердің және олардың туындылары: спирттер, альдегидтер, карбон қышқылдары, көмірсулар, аминқышқылдарының жіктелуін білу 9.4.3.3 -функционалдық топ түсінігін, берілген класс қосылысының химиялық қасиеттерін анықтайтын топ ретінде түсіндіру 9.4.3.5 -органикалық қосылыстардың негізгі кластары: алкандар, алкендер, алкиндер, арендер, спирттер, альдегидтер, карбон қышқылдары, аминқышқылдары үшін IUPAC номенклатурасын қолдану	9.4.3.6 изомерия құбылысын білу және көмірсутектер құрылымдық изомерлерінің формулаларын құрастыру 9.2.3.4 -газтекес заттардың молекулалық формуласын салыстырмалы тығыздық пен элементтердің массалық үлестері арқылы анықтау
БЖБ 2	9.4.3.7 -алкандардың химиялық қасиеттерін сипаттау және оны реакция теңдеулерімен дәлелдеу 9.4.3.10 -этен мысалында алкендердің химиялық қасиеттерін (жану, гидрлеу, гидратация, галогендеу, сапалық реакциялар) оқып үйрену, химиялық реакция теңдеулерімен дәлелдеу; 9.4.3.13 -этин мысалында алкиндердің химиялық қасиеттерін (жану, гидрлеу, гидратация, галогендеу, сапалық реакциялар) оқып үйрену, химиялық реакция теңдеулерімен дәлелдеу;	9.4.3.11-полиэтилен мысалында полимерлену реакциясының механизмі мен полимерлердің құрылымының ерекшеліктерін түсіндіру; 9.4.3.15-құрамында көміртек бар қосылыстардың отын ретінде пайдалану мүмкін екендігін білу және альтернативті отын түрлерін зерттеу, олардың артықшылықтары мен кемшіліктерін атау;
БЖБ 3	9.4.3.19 -спирттердің жіктелуін, метанол мен этанолдың қолданылуын, этанолдың алынуын білу және қасиеттерін түсіндіру; 9.4.3.29-нәруыздың биологиялық маңызы мен қызметін түсіндіру;	9.4.3.22-карбон қышқылдарының 5 құрамын білу және сірке қышқылының химиялық қасиеттері мен қолданылуын сипаттау;
ТЖБ 4	9.4.3.2 -көмірсутектердің және олардың туындылары: спирттер, альдегидтер, карбон қышқылдары, көмірсулар, аминқышқылдарының жіктелуін білу 9.4.3.3 -функционалдық топ түсінігін, берілген класс қосылысының химиялық қасиеттерін анықтайтын топ ретінде түсіндіру 9.4.3.5 -органикалық қосылыстардың негізгі кластары: алкандар, алкендер, алкиндер, арендер, спирттер, альдегидтер, карбон қышқылдары, аминқышқылдары үшін IUPAC номенклатурасын қолдану 9.4.3.13 -этин мысалында алкиндердің химиялық қасиеттерін (жану, гидрлеу, гидратация, галогендеу, сапалық реакциялар) оқып үйрену, химиялық реакция теңдеулерімен дәлелдеу; 9.4.3.11-полиэтилен мысалында полимерлену реакциясының механизмі мен полимерлердің құрылымының ерекшеліктерін түсіндіру; 9.4.3.15-құрамында көміртек бар қосылыстардың отын ретінде пайдалану мүмкін екендігін білу және альтернативті отын түрлерін зерттеу, олардың артықшылықтары мен кемшіліктерін атау; 9.4.3.19 -спирттердің жіктелуін, метанол мен этанолдың қолданылуын, этанолдың алынуын білу және қасиеттерін түсіндіру;	9.4.3.6 изомерия құбылысын білу және көмірсутектер құрылымдық изомерлерінің формулаларын құрастыру 9.2.3.4 -газтекес заттардың молекулалық формуласын салыстырмалы тығыздық пен элементтердің массалық үлестері арқылы анықтау 9.4.3.7 -алкандардың химиялық қасиеттерін сипаттау және оны реакция теңдеулерімен дәлелдеу 9.4.3.10 -этен мысалында алкендердің химиялық қасиеттерін (жану, гидрлеу, гидратация, галогендеу, сапалық реакциялар) оқып үйрену, химиялық реакция теңдеулерімен дәлелдеу; 9.4.3.22-карбон қышқылдарының 5 құрамын білу және сірке қышқылының химиялық қасиеттері мен қолданылуын сипаттау; 9.4.3.29-нәруыздың биологиялық маңызы мен қызметін түсіндіру;

1. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау білім алушылардың мынадай білім деңгейін көрсетті:

жоғары (В): 85-100%; *Ахметбай Н.*

орта (С): 40-84%; *Ахметов Н., Баймұхаметов Н., Баймұхаметов С.,*

төмен (Н): 0-39%. *Зубайдуллин Н., Исаков Ш., Срафиев Н., Серафимов Н., Есенбай Н., Қадир Е., Қадир Н.,*

2. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар тізбесі:

Газтекес заттардың молекулалық формуласын салыстырмалы тығыздық пен элементтердің массалық үлестері арқылы анықтау

3. Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері: полиэтилен мысалында полимерлену реакциясының механизмі мен полимерлердің құрылымының ерекшеліктерін түсіндіру;

4. БЖБ және ТЖБ нәтижелерін талдау қорытындысы бойынша жоспарланған жұмыс

Күні 2023ж

Педагог: Джангутова Айнура