

Бекітілді:

«Сарысай орта мектебі» КММ

Мектеп директоры: Н.С.Нурмуханов

«31» тамыз 2022 ж.



Келісілді:

Оқу ісінің меңгерушісі:

Т.Т.Таласбаева

«31» тамыз 2022 ж.

ӘБ отырысында қаралды:

ӘБ жетекшісі: А.Е.Аманбаева

№1 хаттама

«24» тамыз 2022 ж.

Химия (таңдау) пәнінен тақырыптық-күнтізбелік жоспар

Жылына барлығы 36 сағат, аптасына 1 сағат

8-сынып

Пән мұғалімі: Шинарбаева С.Д.

2022-2023 оқу жылы

«ХИМИЯ» ПӘНІНЕН 8-СЫНЫПТЫҢ КҮНТІЗБЕЛІК-ТАҚЫРЫПТЫҚ ЖОСПАРЫ

2022-2023 оқу жылы

(Барлығы жылына 36 сағат, аптасына 1 сағат)

Реттік саны	Ауыспалы тақырыптар	Тақырып \ Ұзақ мерзімді жоспар бөлімі мазмұны	Оқу мақсаттары	Сағат саны	Мерзімі
		І-тоқсан			
1	Атомдағы электрондардың қозғалысы	Атомда электрондардың таралуы Энергетикалық деңгейлер.	8.1.3.1 -атомда электрондар ядродан 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- <i>s</i> және <i>p</i> орбиталдарының пішінін білу	1	05.09
2		Атомдағы электрондар қозғалысы Иондардың түзілуі	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	1	12.09
3		Қосылыстар формуласын құрастыру	8.1.3.6 -«нольдік қосынды» әдісімен қосылыстардың формуласын құрастыру	1	19.09
4	Заттардың формулалары және химиялық реакция теңдеулері	Химиялық формулалар бойынша есептеулер	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;	1	26.09
5		Химиялық реакция теңдеулерін құру. Зат массасының сақталу заңы.	8.2.3.2-әрекеттесетін заттар қатынасын эксперименттік жолмен анықтау; 8.2.3.4 -заттар массасының сақталу заңын білу;	1	03.10
6		Химиялық реакция теңдеулерін құрастыру Химиялық реакция типтері	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	1	10.10
7		Табиғаттағы және тірі ағзалар мен адам тіршілігіндегі химиялық реакциялар	8.2.2.2-табиғаттағы және тірі ағзалар мен адам тіршілігіндегі химиялық реакцияларды сипаттау;	1	17.10

8	Металдар белсенділігін салыстыру	Металдардың оттеппен және сумен әрекеттесуі.	8.2.4.1 -кейбір металдар басқаларға қарағанда тотығуға тезірек ұшырайтындығын білу; 8.2.4.2 -белсенді металдардың салқын сумен, ыстық су немесе бумен әрекеттесуін сипаттау; 8.2.4.3 -металдар коррозиясын туындатуға әсер ететін жағдайларды зерттеу	1	24.10
9	Зат мөлшері	Зат мөлшері. Моль. Авогадро саны. Заттардың молярлық массасы	8.1.1.1 -зат мөлшерінің өлшем бірлігі ретінде –мольді білу және Авогадро санын білу 8.1.1.2 қосылыстың молярлық массасын есептей алу	1	07.11
10		Мольдік масса Масса, молярлық масса және зат мөлшері арасындағы байланыс	8.1.1.3 -масса, зат мөлшері және құрылымдық бөлшектер санын есептеу 8.1.1.3 -масса, зат мөлшері және құрылымдық бөлшектер санын есептеу	1	14.11
11	Стехиометриялық есептеулер	Химиялық реакция теңдеулері бойынша есептер шығару	8.2.3.5 -химиялық реакция теңдеулері бойынша заттың массасын, зат мөлшерін есептеу	1	21.11
12		Химиялық реакция теңдеулері бойынша есептер шығару	8.2.3.5 -химиялық реакция теңдеулері бойынша заттың массасын, зат мөлшерін есептеу	1	28.11
13		Авогадро заңы. Молярлық көлем	8.2.3.6 -Авогадро заңын білу және қалыпты және стандартты жағдайлардағы газдар көлемін есептеуде молярлық көлемді қолдану	1	05.12
14	Химиялық реакциядағы энергиямен танысу	Отынның жануы және энергияның бөлінуі Экзотермиялық және эндотермиялық реакциялар.	8.3.1.1 -заттың жану реакциясының өнімі көбінесе оксид екенін және құрамында көміртегі бар отын оттеkte жанғанда, көміркышқыл 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 салдарын түсіну	1	12.12
15		Термохимиялық реакциялар	8.3.1.5 -энергия өзгерісін бөлшектердің кинетикалық теориясы тұрғысынан түсіндіру	1	19.12

16	Сутек. Оттекжәне озон	Сутек, алынуы, қасиеттері және қолданылуы.	8.4.2.1 -сутекті алу және оның қасиеттері мен қолданылуын зерттеу	1	26.12
17		Оттек, алынуы, қасиеттері, қолданылуы. Оттек және озон	8.4.2.2 -ауа құрамындағы және жер қыртысындағы оттектің пайыздық мөлшерін білу 8.4.2.4 -оттектің аллотропиялық түрөзгерістерінің құрамы мен қасиеттерін салыстыру 8.4.2.5-Жер бетіндегі озон қабатының маңызын түсіндіру	1	09.01.23
18	Химиялық элементтердің периодтық жүйесі	Химиялық элементтердің периодтық жүйесінің құрылымы Химиялық элемент атомдары қасиеттерінің периодты түрде өзгеруі	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 түсіндіру	1	16.01.23
19		Химиялық элемент атомдары қасиеттерінің периодты түрде өзгеруі	8.2.1.2 -бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық деңгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсіну 8.2.1.3 -топтар мен периодтарда элементтер қасиеттерінің заңдылықпен өзгеретінін түсіндіру	1	23.01.23
20		Химиялық элементтерді периодтық жүйедегі орны мен атом құрылысы тұрғысынан сипаттау	8.2.1.4 -периодтық жүйедегі орны бойынша химиялық элементті сипаттау	1	30.01.23
21		Химиялық элементтердің табиғи ұяластары және олардың қасиеттері	8.2.1.5 -химиялық қасиеттері ұқсас элементтердің бір топқа жататындығын дәлелдеу; 8.2.1.6 -химиялық элементтердің табиғи ұяластарын білу және сілтілік металдар, галогендер, инертті элементтердің ұяластарына мысалдар келтіру	1	06.02
22		Металдар және бейметалдар	8.2.1.7-химиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау	1	13.02

23	Химиялық байланыс түрлері	Электртерістілік.Ковалентті байланыс Иондық байланыс	8.1.4.1 -электртерістілік ұғымы негізінде атомдар арасындағы ковалентті байланыстың түзілуін түсіндіру 8.1.4.1 -электртерістілік ұғымы негізінде атомдар арасындағы ковалентті байланыстың түзілуін түсіндіру 8.1.4.2 -иондық байланыстың түзілу механизмін сипаттау және иондық қосылыстардың қасиеттерін болжау	1	20.02
24	Ерігінділер және ерігіштік	Заттардың суда еруі. №4зертханалық тәжірибе «Заттардың ерігіштігін зерттеу»	8.3.4.1 -заттарды судағы ерігіштігі бойынша жіктеу 8.3.4.2 -ерігінділердің табиғаттағы және күнделікті өмірдегі маңызын түсіндіру	1	27.02
25		Заттардың ерігіштігі	8.3.4.3 -заттың ерігіштігіне температураның әсерін түсіндіру 8.3.4.4 -буландыру техникасын қолдана отырып, заттың 100 г судағы ерігіштігін есептеу, алынған нәтижелерді анықтамалық мәндермен салыстыру	1	06.03
26		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
27		Оксидтер. Оксидердің қасиеттері мен қолданылуы	8.3.4.7 -оксидтердің жіктелуін және қасиеттерін білу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру 8.3.4.7 -оксидтердің жіктелуін және қасиеттерін білу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1	27.04
28		Қышқылдар. Қышқылдардың қасиеттері мен қолданылуы	8.3.4.8-қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру 8.3.4.8-қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру	1	03.04
29		Негіздер. Негіздердің қасиеттері мен қолданылуы	8.3.4.9-негіздердің жіктелуі мен 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	1	10.04

30		Тұздар.	8.3.4.10-тұздарды алудың әртүрлі әдістерін білу, сәйкес реакция теңдеулерін құрастыру	1	17.04
31		Бейорганикалық қосылыстар арасындағы генетикалық байланыс	8.3.4.12-бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу	1	24.04
32		Көміртектің жалпы сипаттамасы Көміртектің аллотропиялық түрөзгерістері	8.4.3.1 -көміртек неліктен көптеген қосылыстарында төрт байланыс түзетінін түсіндіру 8.4.3.2 -табиғатта көміртек және оның қосылыстарының таралуын сипаттау 8.4.3.3 -көміртектің аллотропиялық түрөзгерістерінің құрылысын және қасиеттерін салыстыру 8.4.3.4 -көміртектің аллотропиялық түрөзгерістерінің қолданылу аймағын зерттеу	1	08.05
33		Табиғаттағы су.	8.4.2.6 -судың табиғатта кең таралғандығын, бірегей қасиеттерін және оның өмір үшін маңызын түсіндіру 8.4.2.7 -судың табиғаттағы айналымын түсіндіру	1	15.05
34 - 35		Судың ластану себептері. Судың кермектігі. №9 зертханалық тәжірибе «Судың кермектігін анықтау»	8.4.2.8 -судың ластануының қауіптілігі мен себебін анықтау, суды тазарту әдістерін түсіндіру 8.4.2.9 -судың «кермектігін» анықтау және оны жою тәсілдерін түсіндіру 8.4.2.10 -суды сусыз мыс (II) сульфатын қолданып анықтау тәсілін білу	1	22.05
36		Қайталау	Өткен білімді тиянақтау	1	29.05