

Тайтөбе ауылының жалпы орта білім беретін мектебі

БЕКІТЕМІН:

Мектеп директоры:

Г.С.Алиева



« 02 » 09 2025 жс

КЕЛІСЕМІН:

Оқу ісінің орынбасары

К.Ш.Татиева

(қолы)

« 28 » тамыз 2025 жс

КЕЛІСЕМІН:

Ғылыми-әдістемелік

ісі орынбасары

Г.К.Кабденова

(қолы)

« 28 » тамыз 2025 жс

ӘБ ОТЫРЫСЫНДА ҚАРАЛДЫ:

Хаттама № 1

ӘБ жетекшісі

А.И.Омарбекова

(қолы)

« 27 » тамыз 2025 жс

КҮНТІЗБЕЛІК-ТАҚЫРЫПТЫҚ ЖОСПАРЛАУ

Пәні: факультатив, химия

Мұғалім: Анаева Гулжан Намазбаевна

Сыныбы: 7 «А», 7 «Ә», 7 «Б», 7 «В»

2025-2026 оқу жылы

Түсінік хат

Бұл үйірме курстың бағдарламасы оқушылардың білімдерін тереңдетуін ұйғарады, химияны игеруге беріледі. Курс ұзақтағы – 34 сағат (аптада 1 рет). Химияны игеруге оқулықтың өзін оқып немесе мұғалімнің түсіндірмесін тыңдап қара оқушылар терең білім ала алмайды. Химиялық білім беруде есептер шығару маңызды рөл атқарады, себебі бұл оқу материалын неғұрлым терең және толық меңгеруді қамтамасыз ететін және алған білімдерін өз бетімен қолдана білуге үйрететін оқытудың бір түрі. Бұл туралы әйгілі ғалым – әдіскер Д.Пойа : «Есеп шығару практика жүзінде алынған өнер» деп айтады. Сондықтан бұл факультатив сабағы оқушылардың 7 сыныпта химиядан алған теориялық білімдерін одан әрі дамытып, практикалық есептер шығару дағдысын қалыптастыруға арналған. Есепті шығару білу біліктілігін тек бір ғана жолмен – жай есептен күрделі есепке жылжи отырып, тұрақты және жүйелі түрле дамуға болады. Есептердің көпшілігі қолданбалы бағытта саныптағы барлық оқушылар үшін жалпы жұмыс ұйымдастыруға және оқытуды даралау мен жіктеуге мүмкіндік тұғызады. Алдымен оқушылардың материалды толық түсінуін қажет ететін есептерден басталады да, одан соң алған білімдерін әртүрлі жағдайда дамытып, фактілерді салыстырып, ой елегінен өткізіп қолданатын есептерге жалғасады. Факультатив соңында шығармашылықпен ойлануды қажет ететін есептер беріледі, сонымен қатар күрделі заттардың алынуын зертханалық тәжірибеде жасап білімдерін одан әрі ұштайды. Тексеру жұмыстары жүргізіледі, ол оқушыға түсінбеген тұстарын қайталауға, өзіндік жұмыстарын өткізуге, қорытындылауға көмектеседі. Оқушылар жеке де топпен де жұмыс атқарады. Химиядан алған білім мен білікті қолдануда эксперименттік есептерде айрықша рөл атқарады. Олар барлық тақырыпта және практикалық жұмыстарда берілген эксперименттік есептердің түзілуі мен шығару тәсілдерін талқылайды.

Мақсаты :

- Химиялық білім саласында білімдерін игеру;
- Оқушылардың химия пәнінен алған білімдерін бекіту;
- Оқушылардың ойлау қабілетін дамыту;
- Тәрбиелік білімнің тісілдерін игеру;

- Оқушылардың қызығушылығын, парасаттылығын шығармашылық қабілетін дамыту;

Міндеті:

- Осы мақсаттар негізінде арнаулы курс алдында мынадай міндеттер тұр.
- Химиялық деректерден, ұғымдардан, заңдармен теориядан тұратын химиялық ғылымның негізін игеру;
- Химиялық ғылым маңызын ашу;
- Оқушылардың логикалық ойлау қабілетін ашу;

Күтілетін нәтеже:

- Есептер шығаратын дағдыларын бекіту;
- Шығармашылық тапсырмалар орындау;
- Өз пікірін қорғау;

Пайдаланылған әдебиеттер тізімі

1. Химия 7 сынып оқулығы. Н. Нұрахметов, Қ. Сарманова, К. Жексембина.
2. Химиялық есептер мен жаттығулар жинағы Ә. Темірболатова
3. Ю. М. Лабий Решение задач по химии
4. Г. И. Штремплер, Методика лабораторный химии
5. К. Бекишев, Химия есептері. РБК. 1998

7 сынып (34 сағат аптасына 1 сағат)

№	Тақырыптың аты	Сағат саны	Мерзімі				Зертханалық жұмыс
			7 А	7 Ә	7 Б	7 В	
1	ҚТЕ. Таза заттар және қоспалар	1	2.09	08.09	05.09	05.09	
2	Химиялық формулалар. Салыстырмалы молекулалық масса.	1	09.09	15.09	12.09	12.09	
3	Күрделі заттағы элементтің массалық үлесін анықтау.	1	16.09	22.09	19.09	19.09	
4	Молекулалық формуланы табуға арналған есептер.	1	23.09	29.09	26.09	26.09	
5	Валенттілікті анықтау. Химиялық элементтің валенттілігі.	1	30.09	06.10	3.10	3.10	
6	Химиялық элементтің валенттілігі бойынша формуланы құрастыру	1	07.10	13.10	10.10	10.10	
7	Құрам тұрақтылық заңы	1	14.10	20.10	17.10	17.10	
8	Зат массасының сақталу заңы	1	21.10	3.11	24.10	24.10	
9	Химиялық теңдеу құрастыру	1	4.11	10.11	7.11	7.11	
10	Бақылау жұмысы	1	11.11	17.11	14.11	14.11	
11	Химиялық реакциялардың типі	1	18.11	24.11	21.11	21.11	
12	Қосылу реакциясы	1	25.11	1.12	28.11	28.11	
13	Орынбасу реакциясы	1	2.12	08.12	05.12	05.12	
14	Айырлу реакциясы	1	9.12	15.12	12.12	12.12	
15-16	Алмасу реакциясы	2	23	22.12-12.01	19-26.12	19-26.12	
17	Зат мөлшері . Моль.Мольдік көлем.	1	13-20.01	19.01-26.01	09-16.01	09-16.01	

19-20	Авогадро заңы	2	27.01-03.02	02.02	23-30.11	23-30.11	
21-22	Химиялық теңдеулер бойынша есептеулер	2	10-17.02	09.- 16.02	06-13.02	06-13.02	
23	Бақылау жұмысы	1	24.02	23.02	20.02	20.02	
24-25	Оксидтер жіктелуі , алынуы, негіздік,қышқылдық оксидтер.	2	03-10.03	02-16.03	27-06.03	27-06.03	
26	Қышқылдар жіктелуі, алынуы құрамы	1	17.03	30.03	13.03	13.03	"Қышқылдардың қасиетін тану" №1 зерт жұм
27-28	Негіздер құрамы, жіктелуі, алынуы	2	31.03-07.04	06-13.04	03-10.04	03-10.04	"Негіздердің қасиеті" №2 Зерт жұмыс
29-30	Тұздар құрамы, жіктелуі, алынуы	2	14-21.04	20-27.04	17-24.04	17-24.04	"Тұздарды алу әдістері" №3 Зерт ж
31-32	Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланыс	2	28.04-05.05	04.05	08.05.	08.05.	
33	Бақылау жұмысы	1	12.05	18.05	15.05	15.05	
34	Қортынды сабақ	1	19.05	25.05	22.05	22.05	