



БЕКІТІМІН:
ХУБЕРЖАНО:
Директор

« 20 23 г

КЕЛІСЕМІН:
СОГЛАСОВАНО:

оқу ісінің меңгерушісі
зам.директора по УР:

« 20 23 г

ҚАРАЛДЫ:
РАССМОТРЕНО:
НА ЗАСЕДАНИИ М/О

Қаулы № 1
Протокол № 1
от «19» 08 20 23 г

КҮНТІЗБЕЛІК - ТАҚЫРЫПТЫҚ ЖОСПАР КАЛЕНДАРНО – ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

«Тапсырмалардағы химия»

«Химия в задачах»

Сынып: 11
Класс:

2023-2024 жж оқу жылы үшін
На 2023-2024 учебный год

Мұғалім: Авхутская Валерия Сергеевна
Учитель:

Сағат саны: 34
Колличество часов:

Аптасына: 1 сағ,
Часов в неделю:

Календарно-тематическое планирование по химии 11 класс
Пояснительная записка

Настоящее планирование составлено на основе Государственного стандарта среднего общего образования Республики Казахстан по предмету «Химия» и представляет собой целостный курс, направленный на изучение основ современной химии и построенный на основе принципов развивающего и воспитывающего обучения, систематичности, преемственности.

Учебной программой предусмотрен тематический контроль. В 11 классе – 34 часов (1 ч. в неделю). Отклонений от программы нет.

№ п/п	Раздел/сквозные темы	Тема урока	Цель обучения	Количество часов	Сроки	Примечание
I четверть						
1	11.1 Расчетные задачи (7 ч.)	Строение атома. Изотопы.	11.1.1.1 – знать строение атома и изотопы соединений	1	06.09	
2		Основные понятия и законы химии	11.1.1.2 – иметь понятие о основных понятиях и законах химии.	1	13.09	
3		Расчёты с применением уравнения Менделеева – Клайперона	11.1.1.3 – уметь вести расчёты вычислять среднюю относительную атомную массу смеси природных изотопов элемента	1	20.09	
4		Особенности размещения электронов по орбиталам в атомах малых и больших периодов	11.1.1.4 – знать особенности размещения электронов по орбиталам в атомах малых и больших периодов	1	27.09	
5		Структура периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева.	11.1.1.5 – понимать структуру периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева	1	04.10	
6		Валентность и степень окисления	11.1.1.6 -уметь определять валентность и степень окисления	1	11.10	
7		Типы кристаллических решеток и свойства веществ	11.1.1.8 – знать типы кристаллических решеток и свойства веществ	1	18.10	
8	11.2 Химические реакции (8 ч.)	Характеристики химической связи.	II четверть			
9			Пространственное строение молекул неорганических и	11.2.1.1 – знать характеристики химической связи.	1	08.11
			11.2.1.2 – понимать пространственное строение молекул неорганических и органических веществ.	1	15.11	

	органических веществ.						
10	Дисперсные системы.	11.2.1.3 – знать дисперсные системы.		1	22.11		
11	Задачи с использованием разных способов выражения концентрации растворов.	11.2.1.4 – уметь решать задачи с использованием разных способов выражения концентрации растворов		1	29.11		
12	Расчёты, связанные с приготовлением растворов. Правила смешения растворов, («правило креста»).	11.2.1.5 – уметь решать задачи, связанные с приготовлением растворов.		1	06.12		
13	Кристаллогидраты	11.2.1.6 – знать понятие кристаллогидраты		1	13.12		
14	Классификация химических реакций в органической и неорганической химии.	11.2.1.7 – понимать классификацию химических реакций в органической и неорганической химии.		1	20.12		
15	Скорость химических реакций. Факторы, влияющие на скорость реакций.	11.2.1.8 – знать классификацию химических реакций в органической и неорганической химии.		1	27.12		

III четверть

16	11.3 Расчетные задачи (11 ч.)	Химическое равновесие.	11.3.1.1 – иметь понятие о химическом равновесии	1	10.01		
17		Производство серной кислоты контактными способом.	11.3.1.2 – иметь понятие о производстве серной кислоты контактными способом.	1	17.01		
18		Окислительно-восстановительные реакции(OBR).	11.3.1.3 - уметь решать окислительно-восстановительные реакции(OBR).	1	24.01		
19		Окислительно-восстановительные реакции(OBR).	11.3.1.3 - уметь решать окислительно-восстановительные реакции(OBR).	1	31.01		
20		Электролитическая диссоциация. (Э.Д.)	11.3.1.4 – понимать понятие электролитическая диссоциация. (Э.Д.)	1	07.02		
21		Электролитическая диссоциация. (Э.Д.)	11.3.1.4 – понимать понятие электролитическая диссоциация. (Э.Д.)	1	14.02		
22		Водородный показатель.	11.3.1.5 – знать понятие водородный показатель	1	21.02		
23		Гидролиз.	11.3.1.6 - иметь понятие о гидролизе	1	28.02		
24		Металлы.	11.3.1.7 - знать понятие металлы	1	06.03		

25	Коррозия металлов	11.3.1.8 – иметь понятие о коррозии металлов	1	13.03	
26	Расчёты по теме «Электролиз»	11.3.1.8 – уметь вести расчёты по теме «Электролиз»	1	20.03	
		IV четверть			
27	Неметаллы.	11.4.1.1 – иметь понятие о неметаллах	1	03.04	
28	11.4 Неорганические соединения (8 ч.)	Кислоты органические и неорганические.	1	10.04	
		Амфотерные органические и неорганические соединения.	1	17.04	
29		11.4.1.3 – иметь понятие о амфотерных органических и неорганических соединениях.	1		
30	Понятие о комплексах соединений	11.4.1.4 – знать понятие о комплексах соединениях	1	24.04	
31	Генетическая связь между классами органических и неорганических соединений.	11.4.1.5 – понимать генетическую связь между классами органических и неорганических соединений.	1	01.05	} коррекция преподавателями 01.05, методика 04.05.
32	Цепочки превращений, отражающие генетическую связь между классами неорганических и органических веществ.	11.4.1.6 – знать цепочки превращений, отражающие генетическую связь между классами неорганических и органических веществ.	1	04.05	
33	Химия и экология.	11.4.1.7 – иметь понятие о химии и экологии	1	15.05	
34	Химия и повседневная жизнь человека. Подведение итогов	11.4.1.8 – иметь понятие о химии и повседневной жизни человека	1	22.05	
		11.4.1.8 – подведение итогов курса			