

**МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
МО и Н РТ**

Исполнительный комитет Актанышского муниципального района Республики Татарстан

МБОУ «Актанышская СОШ №1»

РАССМОТРЕНО

ШМО учителей
биологии, химии и
географии

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора
школы по УВР МБОУ
"АСОШ №1" АМР РТ

УТВЕРЖДЕНО

Директор школы
МБОУ "АСОШ №1"
АМР РТ

Галиева З.А.
Протокол
№1 от «28» 08 2023 г.

Хуззятов И.Н.
Протокол №1
от «29» 08 2023 г.

Мансуров А.М.
№01-ОД
от «31» 08 2023 г.

Рабочая программа

кружкового занятия «Формула успеха»

для обучающихся 10-11 классов

учителя биологии и химии Валиевой Эльвиры Фанисовны

с.Актаныш 2023



СОДЕРЖАНИЕ

№	Содержание кружка	Форма организации
1	Раздел. Химические реакции (16 ч.) Свойства кислот. Понятие о скорости химической реакции. Факторы, влияющие на изменение скорости химической реакции. Химическое равновесие и условие его смещения. Гидролиз солей (реакция среды растворов). Правила работы в лаборатории. Лабораторная посуда и оборудование. Правила безопасности. Качественные реакции неорганических и органических веществ. Расчеты теплового эффекта реакции, объемных отношений газов при химических реакциях. Электролиз растворов и расплавов. Электролитическая диссоциация неорганических и органических кислот, щелочей, солей. Реакции ионного обмена. Реакции окислительно-восстановительные. Взаимосвязь неорганических веществ. Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов неорганических веществ. Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов органических веществ.	Индивидуальная форма работы Соревнование Беседа Практикум по решению задач Групповая форма работы
2	Раздел. Решение задач (18ч.) Решение задач на растворы. Вычисление массы растворенного вещества, содержащегося в определенной массе раствора с известной массовой долей. Расчеты: массы вещества или объема газов по известному количеству вещества из участвующих в реакции. Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов неорганических веществ. Расчеты: массы (объема, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ дано в избытке (имеет примеси); на растворы. Переход от простейшей формулы к структурной. Расчет смесей. Задачи на пластинку. Задачи на электролиз. Задачи на растворимость (усложненные варианты).	Индивидуальная форма работы Соревнование Беседа Практикум по решению задач Групповая форма работы

КАЛЕНДАРНО - ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№	Изучаемый раздел, тема учебного материала	Количество часов	Дата проведения		Примечание
			План	Факт	
	Раздел. Химические реакции (13 ч.)				
1	Свойства кислот.	1			
2	Понятие о скорости химической реакции. Факторы, влияющие на изменение скорости химической реакции. Химическое равновесие и условие его смещения.	1			
3	Гидролиз солей (реакция среды растворов).	1			
4	Правила работы в лаборатории. Лабораторная посуда и оборудование. Правила безопасности. Качественные реакции неорганических и органических веществ.	1			
5	Расчеты теплового эффекта реакции, объемных отношений газов при химических реакциях.	1			
6	Электролиз растворов и расплавов.	1			
7	Электролитическая диссоциация неорганических и органических кислот, щелочей, солей. Реакции ионного обмена.	1			
8	Реакции окислительно-восстановительные. (расстановка коэффициентов методом электронного баланса)	1			
9	Реакции окислительно-восстановительные. (расстановка коэффициентов методом электронного баланса)	1			
10	Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов неорганических веществ.	1			

11	Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов неорганических веществ.	1			
12	Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов неорганических веществ.	1			
13	Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов органических веществ.	1			
14	Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов органических веществ.	1			
15	Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов органических веществ.	1			
16	Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов органических веществ.	1			
17	Вычисление массы растворенного вещества, содержащегося в определенной массе раствора с известной массовой долей.	1			
18	Расчеты: массы вещества или объема газов по известному количеству вещества из участвующих в реакции.	1			
19	Расчеты: массы (объема, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ дано в избытке (имеет примеси); на растворы.	1			
20	Переход от простейшей формулы к структурной.	1			
21	Переход от простейшей формулы к структурной.	1			
22	Переход от простейшей формулы к структурной.	1			
23	Расчет смесей.	1			

24	Расчет смесей.	1			
25	Задачи на пластинку.	1			
26	Задачи на пластинку.	1			
27	Задачи на электролиз.	1			
28	Задачи на электролиз.	1			
29	Задачи на растворимость (усложненные варианты).	1			
30	Задачи на растворимость (усложненные варианты).	1			
31	Задачи на растворимость (усложненные варианты).	1			
32	Задачи на отбор порции (усложненные варианты).	1			
33	Задачи на отбор порции (усложненные варианты).	1			
34	Итоговый урок.	1			

Лист согласования к документу № РП Кр 32 от 01.09.2023
Инициатор согласования: Мансуров А.М. Директор
Согласование инициировано: 04.12.2023 17:47

Лист согласования			Тип согласования: последовательное	
№	ФИО	Срок согласования	Результат согласования	Замечания
1	Мансуров А.М.		 Подписано 04.12.2023 - 17:47	-