

Согласовано на заседании м/о
Протокол № 01
от 30.08.2017 г.



Утверждено

Директор ГБОУ Школа №1389

Кругляков К.М.

30.08.2017 г.



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА КУРСА «ПОДГОТОВКА К ОГЭ» ПО ХИМИИ 9 КЛАСС.

Класс: 9

Учитель: Моргунова Е.П.

Количество часов в неделю - 1.; в год - 34.

Количество:

Лабораторных работ нет

Экскурсий нет

Планирование составлено на основе программы (курса химии 8-9 класс), спецификации контрольно- измерительных материалов по химии.

Автор программы Гар

Учебник «Химия 8», «Химия 9»

Название курса « Подготовка к ОГЭ»

Пояснительная записка.

1.МЕТАПРЕДМЕТНЫЕ И ЛИЧНОСТНЫЕ УМЕНИЯ

В результате работы по программе «Подготовка к ОГЭ » учащиеся должны уметь:

- Объяснять обусловленность свойств и способов получения веществ их составом и строением, взаимосвязь неорганических веществ
- Проводить комбинированные расчеты по химическим уравнениям
- Понимать смысл понятий, формул, уравнений реакций.
- Устанавливать причинно-следственные связи
- Классифицировать вещества по различным признакам.

2.СОДЕРЖАНИЕ ПРОГРАММЫ

Теоретические основы химии. Современные представления о строении атома. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Химическая связь и строение вещества. Химическая реакция. Неорганическая химия. Органическая химия. Методы познания в химии. Химия и жизнь. Экспериментальные основы химии. Основные способы получения (в лаборатории) важнейших веществ, относящихся к изученным классам неорганических и органических соединений. Общие представления о промышленных способах получения важнейших веществ. Расчеты по химическим формулам и уравнениям реакций.

3 КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

номер урока	тема	дом. задание	кол-во часов	время проведения (неделя/месяц)
1,2	Строение атома.	Повторить Период. закон	2	1-2нед сент

номер урока	тема	дом. задание	кол-во часов	время проведения (неделя/месяц)
3	Периодический закон и ПСХЭ Д.И. Менделеева.	Повторить виды связи.	1	3 нед сент.
4	Виды химической связи. Типы кристаллических решеток.		1	4 нед. Сент.
5-8	Основные классы неорганических веществ.		4	2-3 нед окт.
9	Электролитическая диссоциация		1	4 нед окт.
10,11	Реакции ионного обмена		2	1-2 нед нояб
12	Общая характеристика неметаллов.		1	4 нед. Нояб.
13	Элементы 7 и 6 групп ПСХЭ		1	1 нед дек.
14,15	Элементы 5 и 4 групп ПСХЭ		2	2-3 нед дек
16	Общая характеристика металлов.		1	4 нед. дек
17,18	Металлы главных подгрупп		1	2-3 нед. янв
19,20	Металлы побочных подгрупп		1	4 нед янв – 1 нед февр
21,22,23	Генетическая связь между классами неорганических веществ.		3	2-3 нед февр - 1 нед. март

номер урока	тема	дом. задание	кол-во часов	время проведения (неделя/месяц)
24	Расчеты с использованием понятия «массовая доля вещества в растворе».		1	2 нед март
25	Расчеты объемных отношений газов при химических реакциях. Тепловой эффект химической реакции. Термохимические уравнения. Расчеты теплового эффекта реакции.		1	3 нед март
26	Расчеты массы вещества или объема газов по известному количеству вещества, массе или объему одного из участвующих в реакции веществ.		1	4 нед март
27	Расчеты массы (объема, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ дано в избытке (имеет примеси), если одно из веществ дано в виде раствора с определенной массовой долей растворенного вещества. Расчеты массовой или объемной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного.		1	1 нед апр
28,29	Решение задач части 3		2	3-4 нед апр
30-34	Выполнение практически вариантов работ ОГЭ		5	1-3 нед май