

ПЛАН
подготовки к ЕГЭ по химии в МО Мостовский район
в 2018-2019 учебном году

Уровни сложности заданий: Б – базовый; П – повышенный; В – высокий.


№	Темы	Уровень сложности	Даты проведения занятий	Ответственные
Октябрь				
1	Строение электронных оболочек атомов элементов первых четырёх периодов: <i>s</i> -, <i>p</i> - и <i>d</i> -элементы. Электронная конфигурация атома. Основное и возбуждённое состояние атома.	Б		Учителя химии
2	Общая характеристика металлов IА–IIIА групп в связи с их положением в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенностями строения их атомов. Характеристика переходных элементов – меди, цинка, хрома, железа – по их положению в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенностям строения их атомов. Общая характеристика неметаллов IVА–VIIА групп в связи с их положением в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенности строения атомов.	Б		Учителя химии
3	Ковалентная химическая связь, ее разновидности и механизмы образования. Характеристики ковалентной связи (полярность и энергия связи). Ионная связь. Металлическая связь. Водородная связь. Электроотрицательность. Степень окисления и валентность химических элементов. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Тип кристаллической решетки. Зависимость свойств веществ от их состава и строения.	Б		Учителя химии
4	Расчёты с использованием понятия «массовая доля вещества в растворе»	Б		Учителя химии
5	Расчёты объёмных отношений газов при химических реакциях. Расчёты по термохимическим уравнениям.	Б		Учителя химии
6	Расчёты массы вещества или объема газов по известному количеству вещества, массе или объёму одного из участвующих в реакции веществ.	Б		Учителя химии
7	Итоговый контроль		26.10.2018г.	Муниципальный тьютор
Ноябрь				
1	Классификация неорганических веществ. Номенклатура неорганических веществ (тривиальная и международная)	Б		Учителя химии
2	Характерные химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных	Б		Учителя химии
3	Характерные химические свойства оснований и амфотерных гидроксидов. Характерные химические свойства кислот. Характерные химические свойства солей: средних, кислых, основных; комплексных (на примере гидроксосоединений алюминия и цинка).	Б		Учителя химии

	Электролитическая диссоциация электролитов в водных растворах. Сильные и слабые электролиты. Реакции ионного обмена.			
4	Характерные химические свойства неорганических веществ: – простых веществ-металлов: щелочных, щелочноземельных, алюминия, переходных металлов (меди, цинка, хрома, железа); – простых веществ-неметаллов: водорода, галогенов, кислорода, серы, азота, фосфора, углерода, кремния; – оксидов: основных, амфотерных, кислотных; – оснований и амфотерных гидроксидов; – кислот; – солей: средних, кислых, основных; комплексных (на примере гидроксосоединений алюминия и цинка)	Б		Учителя химии
5	Реакции окислительно-восстановительные	ПВ		Учителя химии
7	Итоговый контроль		30.11.2018	Муниципальный тьютор
Декабрь				
1	Классификация органических веществ. Номенклатура органических веществ	Б		Учителя химии
2	Теория строения органических соединений: гомология и изомерия (структурная и пространственная). Взаимное влияние атомов в молекулах. Типы связей в молекулах органических веществ. Гибридизация атомных орбиталей углерода. Радикал. Функциональная группа.	Б		Учителя химии
3	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола). Основные способы получения углеводородов (в лаборатории).	Б		Учителя химии
4	Характерные химические свойства предельных одноатомных и многоатомных спиртов, фенола. Основные способы получения кислородсодержащих соединений (в лаборатории). Характерные химические свойства альдегидов, предельных карбоновых кислот, сложных эфиров	Б		Учителя химии
5	Характерные химические свойства азотсодержащих органических соединений: аминов и аминокислот. Биологически важные вещества: жиры, углеводы (моносахариды, дисахариды, полисахариды), белки.	Б		Учителя химии
6	Взаимосвязь углеводородов и кислородсодержащих органических соединений	БВ		Учителя химии
7	Нахождение молекулярной формулы вещества	В		Учителя химии
8	Итоговый контроль		21.12.2018	Муниципальный тьютор

Январь – февраль				
1	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии	Б		Учителя химии
2	Скорость реакции, её зависимость от различных факторов	Б		Учителя химии
3	Электролиз расплавов и растворов(солей, щелочей, кислот)	П		Учителя химии
4	Гидролиз солей. Среда водных растворов: кислая, нейтральная, щелочная	П		Учителя химии
5	Обратимые и необратимые химические реакции. Химическое равновесие. Смещение равновесия под действием различных факторов	П		Учителя химии
6	Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов неорганических веществ	В		Учителя химии
7	Итоговый контроль		15.02.2019	Муниципальный тьютор
Март				
1	Качественные реакции на неорганические вещества и ионы. Качественные реакции органических соединений	П		Учителя химии
2	Правила работы в лаборатории. Лабораторная посуда и оборудование. Правила безопасности при работе с едкими, горючими и токсичными веществами, средствами бытовой химии. Научные методы исследования химических веществ и превращений. Методы разделения смесей и очистки веществ. Понятие о металлургии: общие способы получения металлов. Общие научные принципы химического производства (на примере промышленного получения аммиака, серной кислоты, метанола). Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия. Природные источники углеводородов, их переработка. Высокомолекулярные соединения. Реакции полимеризации и поликонденсации. Полимеры. Пластмассы, волокна, каучуки.	Б		Учителя химии
3	Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов неорганических веществ	В		Учителя химии
4	Итоговый контроль		15.03.2019	Муниципальный тьютор
5	Проведение пробного экзамена (весенние каникулы)			Муниципальный тьютор
Апрель				
1	Реакции, подтверждающие взаимосвязь органических соединений	В		Учителя химии
2	Расчёты массы (объёма, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ дано в избытке (имеет примеси), если одно из веществ дано в виде раствора с определённой массовой долей растворённого вещества. Расчёты массовой или объёмной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного.	В		Учителя химии

	Расчёты массовой доли (массы) химического соединения в смеси			
3	Нахождение молекулярной формулы вещества	В		Учителя химии
4	Итоговый контроль		26.04.2019	Муниципальный тьютор
Май				
1	Решение вариантов КИМ ЕГЭ 2018-2019 года	БПВ		Учителя химии

Муниципальный тьютор



В.В. Белоус