

Аннотация рабочей программы дисциплины «Химия» по программе основного общего образования (год набора - 2024)

1 Цели и задачи освоения программы

Изучение химии на уровне основного общего образования направлено на достижение следующих целей: развитие личности школьника средствами химии, подготовка его к продолжению обучения и к самореализации в современном обществе.

Задачи:

- формирование интеллектуально развитой личности, готовой к самообразованию, сотрудничеству, самостоятельному принятию решений, способной адаптироваться к быстро меняющимся условиям жизни;
- направленность обучения на систематическое приобщение обучающихся к самостоятельной познавательной деятельности, научным методам познания, формирующим мотивацию и развитие способностей к химии;
- обеспечение условий, способствующих приобретению обучающимися опыта разнообразной деятельности, познания и самопознания, ключевых навыков (ключевых компетенций), имеющих универсальное значение для различных видов деятельности;
- формирование общей функциональной и естественно-научной грамотности, в том числе умений объяснять и оценивать явления окружающего мира, используя знания и опыт, полученные при изучении химии, применять их при решении проблем в повседневной жизни и трудовой деятельности;
- формирование у обучающихся гуманистических отношений, понимания ценности химических знаний для выработки экологически целесообразного поведения в быту и трудовой деятельности в целях сохранения своего здоровья и окружающей природной среды;
- развитие мотивации к обучению, способностей к самоконтролю и самовоспитанию на основе усвоения общечеловеческих ценностей, готовности к осознанному выбору профиля и направленности дальнейшего обучения.

2 Содержание дисциплины

8 класс

- 1 Первоначальные химические понятия
- 2 Вещества и химические реакции
- 3 Воздух. Кислород. Понятие об оксидах
- 4 Водород. Понятие о кислотах и солях
- 5 Вода. Растворы. Понятие об основаниях

6 Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома

7 Химическая связь.

8 Окислительно-восстановительные реакции

9 Метод электронного баланса

9 класс

1 Электролитическая диссоциация

2 Общая характеристика химических элементов VIIA-группы.

Галогены

3 Общая характеристика химических элементов VIA-группы. Сера и её соединения

4 Общая характеристика химических элементов VA-группы. Азот, фосфор и их соединения

5 Общая характеристика химических элементов IVA-группы.

Углерод и кремний и их соединения

6 Общие свойства металлов

7 Важнейшие металлы и их соединения