



Лицей Президентской Академии
программа учебного предмета на весенний семестр
2023-2024 уч. года
9 класс
ХИМИЯ



Русское название:	Химия
Английское название дисциплины:	Chemistry
Статус предмета:	обязательный
Уровень освоения:	базовый
Язык(и) преподавания:	русский
Время занятий:	в соответствии с расписанием
Место занятий:	аудитории Лицея Академии
Длительность курса:	8-9 классы
Первое занятие курса:	16 января 2024 года
Последнее занятие курса:	31 мая 2024 года
Количество занятий по курсу:	32
Форма занятий по курсу:	семинары, практические работы
Форма оценивания:	накопленная сумма баллов за семестр (max – 100 балл)
Промежуточная аттестация:	итоговая письменная работа
Даты контрольных работ:	12-18.02/ 18-24.03/ 22.-28.04
Дата итоговой работы:	29 апреля – 12 мая 2024 года
Преподаватели курса:	Волкова Алена Евгеньевна
Офис преподавателей:	учительская
Часы консультаций преподавателей:	понедельник (время по согласованию)
Контакты преподавателей:	alena.volkova88@mail.ru

АННОТАЦИЯ ТЕМ [ЧЕМ МЫ БУДЕМ ЗАНИМАТЬСЯ?]

Весенний семестр включает в себя более подробное изучение основных групп неметаллов и металлов, а также их соединений.

Учебник: «Химия 9 класс» Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман.

ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ [ЧЕМУ МЫ ДОЛЖНЫ НАУЧИТЬСЯ?]

В результате освоения программы весеннего семестра студент должен:

- решать «цепочки» превращений неорганических веществ различных классов;
- объяснять закономерности изменения физических и химических свойств простых веществ (металлов и неметаллов) и их высших оксидов и гидроксидов;
- уметь характеризовать изученные элементы по положению в периодической системе химических элементов, знать физические и химические свойства образуемых ими соединений;
- уметь составлять уравнения окислительно-восстановительных реакций, полные и сокращенные уравнения реакций ионного обмена.

ОСНОВНЫЕ МЕТОДЫ ПРЕПОДАВАНИЯ [КАК МЫ БУДЕМ УЧИТЬСЯ?]

Основной формой преподавания дисциплины является семинарское занятие с элементами лекции — это означает постоянный интерактивный контакт преподавателя с обучающимися и их активное участие в ходе занятия. Обеспечить такое активное участие возможно лишь в том случае, если обучающиеся сами, дома, готовятся к занятиям, читая и осваивая все предложенные преподавателем материалы.

Чтение всех параграфов, указанных после поурочной нумерации, является обязательным при подготовке к занятию.

Форму самостоятельной работы с текстами дома [конспект, план, тезисы] обучающийся выбирает самостоятельно. Изучение дополнительных материалов настоятельно рекомендуется всем мотивированным ученикам.

СПОСОБЫ ОЦЕНИВАНИЯ СТУДЕНТОВ [КАК И ЗА ЧТО МНЕ БУДУТ СТАВИТЬ ОЦЕНКИ?]

Для оценки успешности освоения студентами материала курса применяется балльная накопительная система оценивания. Каждая из перечисленных ниже форм работы в течение семестра «весит» некое, заранее зафиксированное, количество баллов, сумма которых впоследствии переводится в оценку, от «2» (плохо) до «5» (отлично), согласно установленным в Лицее правилам.

Менее 40 баллов за семестр - «2»

От 40 до 59 баллов за семестр - «3»

От 60 до 79 баллов за семестр - «4»

80 баллов и более за семестр - «5»

Преподаватель обладает правом вычета до 10 баллов за пропущенные без уважительной причины занятия, по одному баллу за каждое занятие. О пропусках занятий по уважительной причине - просьба уведомлять тьютора группы заранее.

Список контрольных точек за семестр:
Контрольные работы № 1 и № 2: по 15 баллов
Контрольная работа № 3: 25 баллов
Практические работы: 2 по 10 баллов
ИТОГО: 75 баллов
Итоговая работа: 25 баллов
ИТОГО: 100 баллов

ИСПОЛЬЗОВАНИЕ ТЕЛЕФОНА НА КОНТРОЛЬНЫХ ТОЧКАХ ВЕДЁТ К УДАЛЕНИЮ С ЗАНЯТИЯ, ОБНУЛЕНИЮ БАЛЛОВ ЗА РАБОТУ И ЛИШЕНИЯ ВОЗМОЖНОСТИ ПЕРЕПИСЫВАНИЯ. ОДИНАКОВЫЕ ПИСЬМЕННЫЕ РАБОТЫ ТАКЖЕ ПОДЛЕЖАТ ОБНУЛЕНИЮ.

ВАЖНАЯ ОРГАНИЗАЦИОННАЯ ИНФОРМАЦИЯ [ЧТО ЕЩЕ НЕОБХОДИМО ЗНАТЬ О КУРСЕ?]

Студенты должны обращать особое внимание на ведение конспектов занятий.

При работе с текстами и самостоятельной подготовке к занятиям дома рекомендуется делать планы, конспекты, списки терминов или наиболее важных аспектов прочитанных текстов. Это значительно облегчит работу в аудитории и позволит улучшить запоминание материала.

Использование технических средств [телефоны, ноутбуки, планшеты] в аудитории во время занятий допускается только в учебных целях.

Никакая информация, представленная преподавателем на занятии, не является эксклюзивной или недоступной более нигде: если вы пропустили, по тем или иным причинам, занятие, необходимо уточнить конспекты у одноклассников или обратиться за консультацией к преподавателю. Аналогичным образом можно прочитать снова то, что вы не поняли, забыли или пропустили во время занятия, обратившись к разделу «для повторения».

СОДЕРЖАНИЕ ЗАНЯТИЙ

15 января – 21 января

Занятия 1, 2

Характеристика кислорода и серы (§ 17)

Свойства и применение серы (§ 18)

22 января – 28 января

Занятия 3, 4

Сероводород. Сульфиды (§ 19). Оксид серы (IV). Сернистая кислота (§ 20)

Оксид серы (VI). Серная кислота (§ 21)

29 января – 4 февраля

Занятия 5, 6

Характеристика азота и фосфора. Свойства азота (§ 23). Аммиак (§ 24)

ПР № 1: Решение экспериментальных задач по теме «Соединения серы»

5 февраля – 11 февраля

Занятия 7, 8

Соли аммония (§ 26)

Азотная кислота (§ 27). Соли азотной кислоты (§ 28)

12 февраля – 18 февраля

Занятия 9, 10

Фосфор (§ 29). Оксид фосфора (V). Фосфорная кислота и ее соли (§ 30)

КР № 1: Соединения серы. Соединения азота

19 февраля – 25 февраля

Каникулы

26 февраля – 3 марта

Занятия 11, 12

Характеристика углерода и кремния. Аллотропия углерода (§ 31)

Химические свойства углерода. Адсорбция (§ 32)

4 марта – 10 марта

Занятия 13, 14

Оксид углерода (II) – угарный газ (§ 33). Оксид углерода (IV) – углекислый газ (§ 34)

Угольная кислота и ее соли. Круговорот углерода в природе (§ 35)

11 марта – 17 марта

Занятия 15, 16

Кремний. Оксид кремния (IV) (§ 37)

Кремниевая кислота и ее соли. Стекло. Цемент (§ 38)

ПР № 2: Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов

18 марта – 24 марта

Занятия 17, 18

Подготовка к КР № 1

КР № 2: Неметаллы

25 марта – 31 марта

Занятия 19, 20

Характеристика металлов (§ 39).

Нахождение металлов в природе и общие способы их получения (§ 40)

Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов (§ 41)

1 апреля – 7 апреля

Каникулы

8 апреля – 14 апреля

Занятия 21, 22

Сплавы (§ 42). Щелочные металлы (§ 43). Магний. Щелочноземельные металлы (§ 44).

Важнейшие соединения кальция. Жесткость воды (§ 45)

15 апреля – 21 апреля

Занятия 23, 24

Алюминий (§ 46). Важнейшие соединения алюминия (§ 47)

Железо (§ 48). Соединения железа (§ 49)

22 апреля – 28 апреля

Занятия 25, 26

Подготовка к КР № 2

КР № 3: Металлы

29 апреля – 12 мая

Занятия 29-32

Подготовка к итоговой работе

Итоговая работа