**9 класс**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| № урока | Время урока по расписанию | Уроки по расписанию | Тема урока | Задание для самостоятельной работы по теме урока | Обратная связь |
| 1 | 8.30 | химия | Общая характеристика элементов VIIА группы- галогенов | изучить §11. Выполнить тест**(смотри ниже)** | Выполненные задания отправить на эл. почту lana.korovina.1968@mail.ru или в ОК,ВК ,Viber |
| 2 | 9.25 | английский | Журналистика и различные журналы. | Учебник стр 101 , прочитать правило, стр 102№3, №4 (новые слова), стр 103 №5 | Выполненные задания присылать на вайбер по телефону 89129926984, в вк, или на почту anna.strelczova.88@mail.ru |
| 3 | 10:30 | история  | Национальная и религиозная политика Александра II. Национальный вопрос в России и в Европе. | Стр. 146-151 прочитать. Стр. 151 вопр. №1,2,3,4 | Выполненные задания присылать на вайбер по телефону 8-982-133-70-71 или в ВК Марина Чечикова, или на электронную почту marina.chechikov@mail.ru |
| 4 | 11:35 | алгебра | Функция у=ах2 и ее график | П.9 решаем по ссылкеhttps://edu.skysmart.ru/student/sakelovaxo | Готовое домашнее задание отправить на эл.почтуsvetlana131211@bk.ru или в вайбере89088712869 |
| 5 | 12:35 | физика | Вывод закона сохранения механической энергии  | изучить §22. Письменно ответить на вопросы 1,2 стр 94.Решить задачи:1)С какой высоты упала сосулька, если она ударилось о землю со скоростью 6 м/с?2)До какой максимальной высоты долетит пуля, выпущенная из ружья со скоростью 200 м/с? Сопротивление воздуха не учитывать. | Выполненные задания отправить на эл. почту lana.korovina.1968@mail.ru или в ОК,ВК, Viber |
| 6 | 13:30 | физкультур  | Строевые упражнения. О.Р.У. Акробатика. ОФП (прыжки, гибкость, челночный бег). | Наклон вперед из положения сидя на полу , прыжки в длину 5 раз. | Выполненное задание прислать ВК, kanat.aytkulov@mail.ru до 15.00, в виде фото.(видео продолжительностью 1-2 мин.\*) |
| 7 | 14:25 | русский яз | Роль указательных слов в сложноподчинённом предложении. | П.21 упр.99, 105 или <https://edu.skysmart.ru/student/xibitidabi> (для тех, кто не будет выполнять задание на сайте, решать тест 9). Сочинение по тексту (задание 8 ОГЭ) для всех обязательно. | Готовое домашнее задание отправить на эл.почтуptv.19@yandex.ruв контактеи вайбере, ватсапе8918055941989526879613 |

**Химия 9 кл. Тест «Элементы VIIА группы- галогены**

1**.В какой группе Периодической системы Д.И.Менделеева находятся галогены?**

А) пятой Б) шестой В) седьмой Г) восьмой

**2. Какой цвет имеет фтор:**

А)светло – жёлтый Б) фиолетовый В)черно-серый Г) желто – зеленый

3. **Сколько электронов на внешнем энергетическом уровне в атомах галогенов?**

А) 1 Б) 3 В) 5 Г) 7

**4.Жидкий галоген** : А) F Б) Cl В) Br Г)At

**5. Самый сильный окислитель среди галогенов**: А) F Б) Cl В) Br Г)At

**6. Среди галогенов – простых веществ - твердым является**:А) F Б) Cl В) Br Г) I

**7.  Галоген, который в виде своих соединений участвует в построении зубной эмали и поэтому присутствует в зубных пастах**

1) йод 2) хлор 3) фтор 4) бром

**8.  Кристаллические решётки галогенов**:

1) ионные 2) молекулярные 3) металлические 4) атомные

**9. Галоген, недостаток которого в пище приводит к снижению выработки гормона щитовидной железы и к заболеванию эндемическим зобом**

1) йод 2) хлор 3) фтор 4) бром

**10. Для обеззараживания воды используют**

1) йод 2) хлор 3) фтор 4) бром

**11. Не­ме­тал­ли­че­ские свой­ства про­стых ве­ществ в ряду I-Br-Cl-F**

  1) не изменяются 2) ослабевают 3) усиливаются 4) изменяются периодически

**12. Из пред­ло­жен­но­го пе­реч­ня от­ве­тов вы­бе­ри­те два пра­виль­ных и за­пи­ши­те цифры, под ко­то­ры­ми они ука­за­ны**.

 Для хлора верны сле­ду­ю­щие утвер­жде­ния:

1) яв­ля­ет­ся жидкостью при н.у.

2) молекула состоит из двух атомов

3) не ядо­вит

4) плохо рас­тво­рим в воде

5) всту­па­ет в ре­ак­цию с се­реб­ром

13. **С какими из перечисленных веществ хлор не взаимодействует?**

А)Водой; Б) раствором хлорида натрия; В)раствором бромида натрия; Г) раствором щелочи.

14. **Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:**Cl2 -> НС1 -> NaCl ->AgCl.