**Задание на период дистанционного обучения (с 20.04.2020 по 25.04.2020)**

Учитель\_\_\_\_Смирнова С.В.\_\_\_\_\_\_\_Предмет\_\_\_\_\_\_Русский язык\_\_\_\_\_\_\_\_\_Класс\_\_\_\_\_\_\_9 «А»\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| №  п/п | Дата | Тема урока | Ресурсы  (учебник, раб.тетрадь, сайты, презентации, раздаточный материал) | Д/З | Примечание |
| 1 | 21.04.20 | Знаки препинания в сложных предложениях | [Учебник HYPERLINK "https://otvet.mail.ru/question/87861609": HYPERLINK "https://otvet.mail.ru/question/87861609"§](https://otvet.mail.ru/question/87861609)38 – теория  Упр. № 217, РЭШ урок 47, 48 , к.з. прислать | Ссылка <https://videouroki.net/tests/48358306/> | Выслать на почту |
| 2 | 22.04.20 | Синтаксический и пунктуационный разбор сложного предложения с различными видами связи | Учебник §39  РЭШ (Урок 49) | РЭШ (Урок 49)  Контрольные задания  Упр №218 | Высылать на почту |
| 3 | 23.04.20 | Синтаксический и пунктуационный разбор сложного предложения с различными видами связи | Учебник §39, Упр. № 219 | Ссылка  <https://videouroki.net/tests/39338025/> | Выслать на почту |

**Задание на период дистанционного обучения (с 20.04.2020 по 25.04.2020)**

Учитель\_\_\_\_Смирнова С.В.\_\_\_\_\_\_\_Предмет\_\_\_\_\_\_Литература\_\_\_\_\_\_\_\_\_Класс\_\_\_\_\_\_\_9 «А»\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| № п/п | Дата | Тема урока | Ресурсы  (учебник, раб.тетрадь, сайты, презентации, раздаточный материал) | Д/З | Примечание |
| 1 | 20.04.20 | М. Шолохов  Судьба, личность и творчество писателя | Смотреть ссылку  [https://yandex.ru/video/preview?filmId=9248277229669105543 HYPERLINK "https://yandex.ru/video/preview?filmId=9248277229669105543&text=%D1%88%D0%BE%D0%BB%D0%BE%D1%85%D0%BE%D0%B2%20%D1%81%D1%83%D0%B4%D1%8C%D0%B1%D0%B0%20%D0%BB%D0%B8%D1%87%D0%BD%D0%BE%D1%81%D1%82%D1%8C%20%D1%82%D0%B2%D0%BE%D1%80%D1%87%D0%B5%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%BE%20%D0%B2%D0%B8%D0%B4%D0%B5%D0%BE%D1%83%D1%80%D0%BE%D0%BA&path=wizard&parent-reqid=1587028629348202-1745974500580289987300320-prestable-app-host-sas-web-yp-89&redircnt=1587034414.2"& HYPERLINK "https://yandex.ru/video/preview?filmId=9248277229669105543&text=%D1%88%D0%BE%D0%BB%D0%BE%D1%85%D0%BE%D0%B2%20%D1%81%D1%83%D0%B4%D1%8C%D0%B1%D0%B0%20%D0%BB%D0%B8%D1%87%D0%BD%D0%BE%D1%81%D1%82%D1%8C%20%D1%82%D0%B2%D0%BE%D1%80%D1%87%D0%B5%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%BE%20%D0%B2%D0%B8%D0%B4%D0%B5%D0%BE%D1%83%D1%80%D0%BE%D0%BA&path=wizard&parent-reqid=1587028629348202-1745974500580289987300320-prestable-app-host-sas-web-yp-89&redircnt=1587034414.2"text=%D1%88%D0%BE%D0%BB%D0%BE%D1%85%D0%BE%D0%B2%20%D1%81%D1%83%D0%B4%D1%8C%D0%B1%D0%B0%20%D0%BB%D0%B8%D1%87%D0%BD%D0%BE%D1%81%D1%82%D1%8C%20%D1%82%D0%B2%D0%BE%D1 HYPERLINK "https://yandex.ru/video/preview?filmId=9248277229669105543&text=%D1%88%D0%BE%D0%BB%D0%BE%D1%85%D0%BE%D0%B2%20%D1%81%D1%83%D0%B4%D1%8C%D0%B1%D0%B0%20%D0%BB%D0%B8%D1%87%D0%BD%D0%BE%D1%81%D1%82%D1%8C%20%D1%82%D0%B2%D0%BE%D1%80%D1%87%D0%B5%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%BE%20%D0%B2%D0%B8%D0%B4%D0%B5%D0%BE%D1%83%D1%80%D0%BE%D0%BA&path=wizard&parent-reqid=1587028629348202-1745974500580289987300320-prestable-app-host-sas-web-yp-89&redircnt=1587034414.2"%80%D1%87%D0%B5%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%BE%20%D0%B2%D0%B8%D0%B4%D0%B5%D0%BE%D1%83%D1%80%D0%B HYPERLINK "https://yandex.ru/video/preview?filmId=9248277229669105543&text=%D1%88%D0%BE%D0%BB%D0%BE%D1%85%D0%BE%D0%B2%20%D1%81%D1%83%D0%B4%D1%8C%D0%B1%D0%B0%20%D0%BB%D0%B8%D1%87%D0%BD%D0%BE%D1%81%D1%82%D1%8C%20%D1%82%D0%B2%D0%BE%D1%80%D1%87%D0%B5%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%BE%20%D0%B2%D0%B8%D0%B4%D0%B5%D0%BE%D1%83%D1%80%D0%BE%D0%BA&path=wizard&parent-reqid=1587028629348202-1745974500580289987300320-prestable-app-host-sas-web-yp-89&redircnt=1587034414.2"E%D0%BA HYPERLINK "https://yandex.ru/video/preview?filmId=9248277229669105543&text=%D1%88%D0%BE%D0%BB%D0%BE%D1%85%D0%BE%D0%B2%20%D1%81%D1%83%D0%B4%D1%8C%D0%B1%D0%B0%20%D0%BB%D0%B8%D1%87%D0%BD%D0%BE%D1%81%D1%82%D1%8C%20%D1%82%D0%B2%D0%BE%D1%80%D1%87%D0%B5%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%BE%20%D0%B2%D0%B8%D0%B4%D0%B5%D0%BE%D1%83%D1%80%D0%BE%D0%BA&path=wizard&parent-reqid=1587028629348202-1745974500580289987300320-prestable-app-host-sas-web-yp-89&redircnt=1587034414.2"& HYPERLINK "https://yandex.ru/video/preview?filmId=9248277229669105543&text=%D1%88%D0%BE%D0%BB%D0%BE%D1%85%D0%BE%D0%B2%20%D1%81%D1%83%D0%B4%D1%8C%D0%B1%D0%B0%20%D0%BB%D0%B8%D1%87%D0%BD%D0%BE%D1%81%D1%82%D1%8C%20%D1%82%D0%B2%D0%BE%D1%80%D1%87%D0%B5%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%BE%20%D0%B2%D0%B8%D0%B4%D0%B5%D0%BE%D1%83%D1%80%D0%BE%D0%BA&path=wizard&parent-reqid=1587028629348202-1745974500580289987300320-prestable-app-host-sas-web-yp-89&redircnt=1587034414.2"path=wizard HYPERLINK "https://yandex.ru/video/preview?filmId=9248277229669105543&text=%D1%88%D0%BE%D0%BB%D0%BE%D1%85%D0%BE%D0%B2%20%D1%81%D1%83%D0%B4%D1%8C%D0%B1%D0%B0%20%D0%BB%D0%B8%D1%87%D0%BD%D0%BE%D1%81%D1%82%D1%8C%20%D1%82%D0%B2%D0%BE%D1%80%D1%87%D0%B5%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%BE%20%D0%B2%D0%B8%D0%B4%D0%B5%D0%BE%D1%83%D1%80%D0%BE%D0%BA&path=wizard&parent-reqid=1587028629348202-1745974500580289987300320-prestable-app-host-sas-web-yp-89&redircnt=1587034414.2"& HYPERLINK "https://yandex.ru/video/preview?filmId=9248277229669105543&text=%D1%88%D0%BE%D0%BB%D0%BE%D1%85%D0%BE%D0%B2%20%D1%81%D1%83%D0%B4%D1%8C%D0%B1%D0%B0%20%D0%BB%D0%B8%D1%87%D0%BD%D0%BE%D1%81%D1%82%D1%8C%20%D1%82%D0%B2%D0%BE%D1%80%D1%87%D0%B5%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%BE%20%D0%B2%D0%B8%D0%B4%D0%B5%D0%BE%D1%83%D1%80%D0%BE%D0%BA&path=wizard&parent-reqid=1587028629348202-1745974500580289987300320-prestable-app-host-sas-web-yp-89&redircnt=1587034414.2"parent-reqid=1587028629348202-1745974500580289987300320-prestable-app-host-sas-web-yp-89 HYPERLINK "https://yandex.ru/video/preview?filmId=9248277229669105543&text=%D1%88%D0%BE%D0%BB%D0%BE%D1%85%D0%BE%D0%B2%20%D1%81%D1%83%D0%B4%D1%8C%D0%B1%D0%B0%20%D0%BB%D0%B8%D1%87%D0%BD%D0%BE%D1%81%D1%82%D1%8C%20%D1%82%D0%B2%D0%BE%D1%80%D1%87%D0%B5%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%BE%20%D0%B2%D0%B8%D0%B4%D0%B5%D0%BE%D1%83%D1%80%D0%BE%D0%BA&path=wizard&parent-reqid=1587028629348202-1745974500580289987300320-prestable-app-host-sas-web-yp-89&redircnt=1587034414.2"& HYPERLINK "https://yandex.ru/video/preview?filmId=9248277229669105543&text=%D1%88%D0%BE%D0%BB%D0%BE%D1%85%D0%BE%D0%B2%20%D1%81%D1%83%D0%B4%D1%8C%D0%B1%D0%B0%20%D0%BB%D0%B8%D1%87%D0%BD%D0%BE%D1%81%D1%82%D1%8C%20%D1%82%D0%B2%D0%BE%D1%80%D1%87%D0%B5%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%BE%20%D0%B2%D0%B8%D0%B4%D0%B5%D0%BE%D1%83%D1%80%D0%BE%D0%BA&path=wizard&parent-reqid=1587028629348202-1745974500580289987300320-prestable-app-host-sas-web-yp-89&redircnt=1587034414.2"redircnt=1587034414.2](https://yandex.ru/video/preview?filmId=9248277229669105543&text=%D1%88%D0%BE%D0%BB%D0%BE%D1%85%D0%BE%D0%B2%20%D1%81%D1%83%D0%B4%D1%8C%D0%B1%D0%B0%20%D0%BB%D0%B8%D1%87%D0%BD%D0%BE%D1%81%D1%82%D1%8C%20%D1%82%D0%B2%D0%BE%D1%80%D1%87%D0%B5%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%BE%20%D0%B2%D0%B8%D0%B4%D0%B5%D0%BE%D1%83%D1%80%D0%BE%D0%BA&path=wizard&parent-reqid=1587028629348202-1745974500580289987300320-prestable-app-host-sas-web-yp-89&redircnt=1587034414.2)  Чтение рассказа «Судьба человека» | Посмотреть фильм «Судьба человека» | \_ |
| 2 | 22.04.20 | История создания, композиция рассказа «Судьба человека» | Смотреть ссылку  <https://m.ok.ru/video/45459638848> | Чтение рассказа(дочитать), просмотр фильма | \_ |
| 3 | 24.04.20 | «Судьба человека» | Тест - <https://videouroki.net/tests/44028438/> | Чтение рассказа А.И. Солженицына «Матренин двор» | \_ |

**Биология**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 урок (9А-Б) | 20.04. 2020 | **Биологическое разнообразие и пути его сохранения** | **Параграф 47**  **.** | **Изучить параграф 47, заполнить таблицу.** | Таблицу заполнить в тетрадь до 22.04, работы будут проверены выборочно.  Отправлять всем не нужно. |
| 2 урок (9А-Б) | 20.04.20  9 б  24.04. 2020 | **Обобщение знаний по теме биоценоз.** | Записи в тетради и материал учебника стр.100-116 | Повторить записи в тетради и материал учебника стр.100-116 и выполнить тест на платформе видео уроки без регистрации. | Заходите на сайт видео уроки, в раздел тесты, в раздел выполнить тест и номер теста указывайте 11942127 и выполняете. |

Учитель Кузьмина И.Н. Предмет Информатика Класс 9 А класс

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | Дата | Тема урока | Ресурсы  (учебник, раб.тетрадь, сайты, презентации, раздаточный материал) | Д/З |
|  | 22.04.2020 | **Локальные и глобальные компьютерные сети** | Скачать и изучить презентацию  [Презентация «Локальные и глобальные компьютерные сети»](http://www.lbz.ru/metodist/authors/informatika/3/files/eor9/presentations/9-4-1.ppt) | <https://onlinetestpad.com/hnbv2qfrhu57e>  Пройти тест  результаты теста прислать на почту [innabaeva@mail.ru](mailto:innabaeva@mail.ru) |

Задание по физике на 3 неделю ( с 20 апреля до 25 апреля) для 9 а, б классов

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  | **9А, Б класс** |  |  |
| **№п/п** | **Тема урока** | **Ресурсы**  **(Учебник, рабочая тетрадь, сайты,**  **Презентации, раздаточный материал)** | **Домашняя работа** | **Примечание**  yar0551835@live.ru |
| 21 апреля | 88/13. Биологическое действие радиации. Закон радиоактивного распада. Период полураспада. Дозиметрия | § 61 – выписать основные формулы и выводы, закон радиоактивного распада, рис.165.  **Ресурсы**:  Классная физика 9 класс, 4.8. Биологическое действие радиации  <http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/669bee90-e921-11dc-95ff-0800200c9a66/4_8.swf> | Просмотреть презентации «61. Влияние радиоактивных излучений на живые организмы», 60. Дозиметрия. Период полураспада. Закон радиоактивного распада.  Ответить на тест «60. Тест. Дозиметрия. Период полураспада. Закон радиоактивного распада» | **На контроле:**  Тест «60. Тест. Дозиметрия. Период полураспада. Закон радиоактивного распада»  **Срок сдачи: 23.04.2020 г** |
| 23 апреля | 89/14. *Практическая работа «Моделирование процесса радиоактивного распада».* | Сделать «практ раб 9 класс Моделирование процесса радиоактивного распада» |  | **На контроле:**  Сдать «практ раб 9 класс Моделирование процесса радиоактивного распада».  **Срок сдачи: 25.04.2020 г** |
| 25 апреля | 90/15. Термоядерная реакция. Источники энергии Солнца и звёзд. | § 62. – краткий конспект. | § 62. – письменно ответить на вопросы. |  |

Задания на период дистанционного обучения 20.04.20. – 30.04.20.

Учитель Москвина О.Ю. Предмет Химия Класс 9 класс

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| № | Дата | Тема урока | Ресурс | Работа учащихся | Контрольное задание |
| 5 | 21.04.20. | Контрольная работа № 3 по теме «Неметаллы». | Смотри текст контрольной работы ниже таблицы заданий. | Определите, какой вариант вам нужно решить, ориентируясь на первую букву своей фамилии.  Решите нужный вам вариант.  **Внимание!**  За выбор другого варианта оценка будет значительно снижена | **9А** Учащиеся, фамилии которых начинаются на буквы с «А» до «П» включительно пишут 1 вариант.  Оставшиеся – 2 вариант.  **9Б** Учащиеся, фамилии которых начинаются на буквы с «А» до «К»включительно пишут 1 вариант.  Оставшиеся – 2 вариант.  **9В** Учащиеся, фамилии которых начинаются на буквы с «А» до «Л» включительно пишут  1 вариант.  Оставшиеся – 2 вариант.  Контрольное задание нужно отправить на проверку по указанному на сайте школы адресу электронной почты учителя**. Внимание! Не забудьте указать Фамилию и класс учащегося.** |
| 6 | 24.04.20. | Предмет органической химии. Первоначальные сведения о строении органических веществ. | <https://infourok.ru/videouroki/803>  Сайт Инфоурок . Химия. Предмет органической химии./Видеоуроки.  <https://www.youtube.com/watch?v=Ehw2pQFe630>  Особенности органических веществ 9кл 1 урок Химия | Пройти по первой ссылке. Посмотреть видеоролик.  Пройти по второй ссылке. Посмотреть второй видеоролик.  В конце второго ролика есть вопрос для закрепления. Устно ответьте на этот вопрос | Урок вводный и ознакомительный. Контрольных заданий нет. |
| 7 | 28.04.20. |  |  |  |  |

**Контрольная работа по неорганической химии, тема «Неметаллы», 9 класс**

**1 вариант**

**Инструкция для учащихся**

***Тест состоит из частей А, В и С. На его выполнение отводится 40 минут. Задания рекомендуется выполнять по порядку. Если задание не удается выполнить сразу, перейдите к следующему. Если останется время, вернитесь к пропущенным заданиям.***

**Часть А**

***К каждому заданию части А даны несколько ответов, из которых только один правильный. Выберите верный, по Вашему мнению, ответ.***

**А1.**В каком ряду представлены простые вещества-неметаллы:

       1) хлор, никель, серебро        2) железо, фосфор, ртуть

        3) алмаз, сера, кальций         4) кислород, озон, азот

**А2.**Химическому элементу 3-го периода VI группы периодической системы Д.И.Менделеева соответствует схема распределения электронов по слоям:

        1) 2,8,5       2) 2,3         3) 2,8,6          4) 2,5

**А3.**У элементов подгруппы углерода с увеличением атомного номера уменьшается:

        1) атомный радиус              2) число валентных электронов в атомах

        3) заряд ядра атома              4) электроотрицательность

**А4.**Наиболее прочная химическая связь в молекуле

       1) N2    2) Cl2        3) O2        4)F2

**А5.**Взаимодействие аммиака с хлороводородом относится к реакциям:

     1) соединения           2) разложения         3) обмена           4) замещения

**А6.**Сокращенному ионному уравнению   Ba2+ + SO42- = BaSO4 соответствует

Взаимодействие между:     1) фосфатом бария и раствором серной кислоты

                                              2) растворами сульфата свинца и нитрата бария

                                              3) растворами гидроксида бария и серной кислоты

                                              4) карбонатом бария и раствором серной кислоты

**А7.**Горящая свеча гаснет в закрытой пробкой банке, потому что:

       1) не хватает кислорода   3) повышается содержание азота

2) повышается температура   4) образуется водяной пар, гасящий пламя

**Часть В.**

**В1.**  Неметаллические свойства в ряду элементов Si , P  S , Cl слева направо

* не изменяются

2) ослабевают

        3) усиливаются

         4) изменяются периодически

**В2..** Расставьте коэффициенты в реакции, используя метод электронного баланса:

Р + КСlО3 = Р2О5 + КCl

**Часть С.**

**С1.**Какой объем оксида углерода (IV) образуется при взаимодействии 60 г мрамора, содержащего 8% примесей, с азотной кислотой( н.у.)?

**2 вариант**

**Инструкция для учащихся**

***Тест состоит из частей А, В и С. На его выполнение отводится 40 минут. Задания рекомендуется выполнять по порядку. Если задание не удается выполнить сразу, перейдите к следующему. Если останется время, вернитесь к пропущенным заданиям.***

**Часть А**

***К каждому заданию части А даны несколько ответов, из которых только один правильный. Выберите верный, по Вашему мнению, ответ.***

**А1.**О кислороде как о простом веществе говорится в предложении:

* кислород входит в состав воды

   2) растения, животные и человек дышат кислородом

3) кислород входит в состав химических соединений, из которых построена живая

         клетка

 4) оксиды состоят из двух элементов, один из которых – кислород

**А2.**В атоме фосфора общее число электронов и число электронных слоев соответственно

     равны:

  1) 31 и 3      2) 15 и5       3) 15 и 3      4) 31 и 5

**А3.**Сумма протонов и нейтронов в атоме углерода равны:

      1) 12              2) 14             3) 13           4) 15

**А4.** Ковалентная полярная химическая связь характерна для:

      1)  P4           2) CaCl2         3) KCl         4) HBr

**А5.**Реакция, уравнение которой  3N2 + H2 <=> 2NH3 + Q  ,  относят к реакциям:

      1) обратимым, экзотермическим       2) обратимым, эндотермическим

      3) необратимым, экзотермическим    4) необратимым, эндотермическим

**А6.**Сокращенное  ионное уравнение реакции   Ag+  +  Cl- = AgCl

соответствует взаимодействию между растворами:

        1) карбоната серебра и соляной кислоты  3) нитрата серебра и серной кислоты

        2) нитрата серебра и соляной кислоты  4) сульфата серебра и азотной кислоты

**А7.**Горящая свеча гаснет в закрытой пробкой банке, потому что:

       1) не хватает кислорода

2) повышается содержание азота

3) повышается температура

4) образуется водяной пар, гасящий пламя

**Часть В.**

**В1.**С уменьшением порядкового номера в А(главных)подгруппах периодической системы Д.И.Менделеева неметаллические свойства химических элементов :

       1) не изменяются        2) изменяются периодически

       3) усиливаются            4) ослабевают

**В 2.** Осуществите цепочку превращений:

С12 → НС1→ ZnСl2 → АgС1

↓

NаСl

**Часть С.**

**С1.**Рассчитайте массу оксида магния, который образуется при разложении 50 г карбоната магния содержащего 5 % примесей.



|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| №  п/п | Дата | Тема урока | Ресурсы  (учебник, рабочая тетрадь, сайты, презентации, раздаточный материал) | Работа ученика | Примечания (присылать на электронную почту в формате PDF) |
| 1 | 20.04.2020 | Фразовые глаголы (Глаголы с предлогами). Распознавание и употребление по теме «Экология» | Учебник Упр.7.8 с.99, Упр.9 с.100 (Написать 8-10 предложений о способах переработки в вашей жизни и способах переработки в вашей области). | Учебник Упр.9 с.100, собрать информацию в интернете | [Irina26-12@inbox.ru](mailto:Irina26-12@inbox.ru) (Богачева И.В.) [yanina-guseva@yandex.ru](mailto:yanina-guseva@yandex.ru) (Гусева Я.А.) |
| 2 | 21.04.2020 | Современные технологии и Экология. Влияние современных технологий на экологию. | Учебник Упр. 2-5 с.100-101 (Изучить лексику, уметь распознавать и употреблять в упражнениях), Упр.6,7 с.101-102 (выполнить задание к тексту) | Изучить новые слова, выучить, Упр.9 с.103 (Эссе 8-10 предложений) |  |
| 3 | 22.04.2020 | Глагольные времена. Повторение | Учебник Упр.4,5 с.104-105 (составить предложения), Упр.7,8 с.105 (правильно употребить в упражнениях видо-временные формы глаголов) | Учебник Упр.9 с.106 (Выполнить упр.8 с.105 письменно) |  |

Дистанционное обучение Предмет «Английский язык» 9»А» класс Учителя: Богачева И.В., Гусева Я.А.