Организация дистанционного обучения в период с 27 по 30 апреля 2020 года

в МОУ Васильковской ООШ , 9 класс

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| класс | Название предмета | ФИО учителя-консультанта | **Темы для изучения** | Ресурсы по теме | Форма консультации | Задания для текущего контроля | Срок и форма предоставления |
| 9 | Русский язык | Корнева Г.В. |  |  | Телефон, СМС, ватсап, |  | Сдача выполненных работ в тетради  Понедельник |
| 9 | Алгебра | Кастюкевич С.М. | Это надо уметь  Проверьте себя  стр.322-324 | Учебник  стр.322-324  сайт Российская электронная школа | Соц. сеть Одноклассники,  Эл.почта : sergeyhoromci@mail.ru | стр.322-324  Это надо уметь  1-4  Проверьте себя тест 1-10 | Сдача решенных работ в тетради  Понедельник |
| 9 | Геометрия | Кастюкевич С.М. | Подготовка к ОГЭ | Сайт ФИПИ математика 9  Геометрия одно задания из 1,15,25,35, 45 страниц | Соц. сеть Одноклассники,  Эл.почта : sergeyhoromci@mail.ru | Выполнение заданий 16-20 | Сдача решенных работ в тетради  Понедельник |
| 9 | Информатика | Кастюкевич С.М. | Создание веб-сайта | Учебник  Стр.165-169  сайт Российская электронная школа | Соц. сеть Одноклассники,  Эл.почта : sergeyhoromci@mail.ru | П.4.3  Стр.169  Вопросы и задания 1-9 | Сдача решенных работ в тетради  Понедельник |
| 9 | Физика | Кастюкевич С.М. | Атомная энергетика. Биологическое действие радиации. Термоядерная реакция. | Учебник  Стр241-251  сайт Российская электронная школа | Соц. сеть Одноклассники,  Эл.почта : sergeyhoromci@mail.ru | П. 60-62  Проверь себя стр. 267-268  № 1-4 | Сдача решенных работ в тетради  Понедельник |
| 9 | литература | Китаева Т.Н. | 1.Ф.М. Достоевский «Бедные люди»  2. А.П. Чехов «Крыжовник», «Шуточка», «Анна на шее»  3. И. Бунин «птицы небесные», «Сверчок», «Косци», «Молодость и старость» | Учебник;  сайт Российская электронная школа | Телефон, СМС, скайп, ватсап,  Соц. сеть ВК,  Эл.почта : | 1. Характеристика главных героев.  2. Сочинение «Нравственные и философские уроки произведений А.П. Чехова»  3. Конспект –биография И.Бунина, письменно отзыв о рассказе (по выбору) | Сдача самостоятельных работ  Среда, четверг |
| 9 | география | Китаева Т.Н. | 1. Россия в мире | Пр.50 | Телефон, СМС, скайп, ватсап,  Соц. сеть ВК,  Эл.почта : | Пр.50, сообщение по теме урока | Сдача самостоятельных работ среда, четверг |
| 9 | Немецкий язык | Мазур Елена Павловна | 1. Грамматика. Повторение предлогов, которые употребляются с падежами Dativ, Akkusativ, Dativ/Akkusativ.  **Знакомство с предлогами, которые употребляются с *Genitiv*** (родительный падеж)  **2. Союз *wenn* (когда/если) в придаточных предложениях времени и условных.**  **3. Повторять лексико-грамматический материал за курс 5-9**  **классов**  **4. Тестовая работа.** | **Учебник, Немецкий язык, 8 класс, И.Л.Бим**  1. стр. 179, № 1 в) - обратить внимание на значение предлогов, требующих ***Genitiv*** (родительный падеж). Перевести (письм.) словосочетания в левом столбце.    2. стр. 182, № 7 – ознакомиться с памяткой.  3. Учебник, памятки, интернет-ресурсы.  **Тестовые задания**. | Телефон 89206507189, СМС,  Соц. сеть ВК, Facebook, Одноклассники  Эл.почта : mazur\_el\_pa@mail.ru | 1. стр. 179, № 1 в) - Перевести (письм.) словосочетания в левом столбце.  2. стр. 182, № 8 – перевести письменно предложения 1. и 4  3. По своему выбору.  4.Ответы занести в таблицу. | 29.04.2020, фото ответа в тетр.  30.04.2020  06.05.2020 фото ответов к тесту в таблице. |
| 9 | Биология | Герасимова Ирина Владимировна | Урок 1. Биологические ритмы. Сон и бодрствование. Значение сна. Предупреждение нарушений сна.  Урок 2. Высшая нервная деятельность человека |  | Телефон: 890513876049  Эл.почта : [belogrina1964@gmail.ru](mailto:belogrina1964@gmail.ru)  Можно Соц.сеть ВК | Прочитать текст на стр.241-244.  Проверь свои знания по вопросам 1-10 на стр.244  Составь в тетради правила гигиены сна.  Объясни письменно биологический смысл пословицы «Утро вечера мудренее».  Прочитать текст на стр.245-256  Выполни в рабочей тетради № 209, 210,214, 216, 217 | Задания присылаем до 30.04.  Задания присылаем до 01.05. |
| 9 | Химия | Герасимова Ирина Владимировна | Урок 1. Виды химиче­ских связей и типы кристалли­ческих решеток. Взаимосвязь строения и свойств веществ.  Урок 2. Классификация  химических реакций по различным при­знакам. Ско­рость химиче­ских реакций. |  | Телефон: 890513876049  Эл.почта : [belogrina1964@gmail.ru](mailto:belogrina1964@gmail.ru)  Можно Соц.сеть ВК | Прочитать параграф 37.  Задание будет отдельно.  Прочитать параграф 38.  Рассмотреть схему 2 на стр.279.  В тетради привести примеры уравнений химических реакций по каждому виду классификации. Например.  Реакция соединения.  CaO + H2O = Ca(OH)2  Реакция разложения.  Cu(OH)2 = CuO + H2O  И так далее | Задания присылаем до 30.04.  Задания присылаем до 01.05. |
| 9 | История России ( часть2) | Кузякина Г.А. | 1.Социально-экономическое развитие страны на рубеже XIX–XXв.в | Стр. 71-75  сайт Российская электронная школа | Соц. сеть ВК,  Эл.почта : shga1966@mail.ru | Вопросы и задания для работы с текстом параграфа стр. 75;  Работаем с картой | Сдача самостоятельных работ  Понедельник, четверг |
| 9 | обществознание | Кузякина Г.А. | 1.Правовое регулирование отношений в сфере образования. | Стр.184-190  сайт Российская электронная школа | Соц. сеть ВК,  Эл.почта : shga1966@mail.ru | Проверим себя стр.190-191 и тут же в классе и дома. | Сдача самостоятельных работ  Понедельник, четверг |
| 9 | ОБЖ | Кузякина Г.А. |  |  | Соц. сеть ВК,  Эл.почта : shga1966@mail.ru |  | Сдача самостоятельных работ  Понедельник, четверг |
| 9 | Физическая культура | Кузякина Г.А. | 1.Беговые упражнения. Пульсовый режим работы (ЧСС) изменение пульса в процессе тренировки.  2.Кроссовый бег. Правила самоконтроля и подбор упражнений для самостоятельной подготовки. | сайт Российская электронная школа | Соц. сеть ВК,  Эл.почта : shga1966@mail.ru |  |  |

**Химия. Задание к параграфу 37.**

1. Определить степень окисления в следующих соединениях.

N2O5 , NO, N2O3 , N2O.

1. Определить степень окисления каждого элемента в веществе (NH4)2Cr2O7.
2. Определить вид химической связи в веществах:

А) белый фосфор;

Б) хлорид калия;

В) оксид фосфора( V):

Г) серебро.

4. Определить тип кристаллической решетки веществ:

А) оксид натрия;

Б) оксид серы (IV);

В) магний;

Г) графит.

5. Верны ли следующие суждения о хлориде аммония?

А. Хлорид аммония - вещество ионного строения, образовано за счет ковалентной полярной и ионной связей.

Б. Хлорид аммония - вещество ионного строения, а потому твердое, тугоплавкое и нелетучее.