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 тетрадиПонедельник  |
| 9 | Алгебра | Кастюкевич С.М. | Это надо уметь Проверьте себястр.322-324 | Учебникстр.322-324сайт Российская электронная школа | Соц. сеть Одноклассники,Эл.почта : sergeyhoromci@mail.ru | стр.322-324Это надо уметь 1-4Проверьте себя тест 1-10 | Сдача решенных работ в тетрадиПонедельник |
| 9 | Геометрия | Кастюкевич С.М. | Подготовка к ОГЭ | Сайт ФИПИ математика 9Геометрия 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 тетрадиПонедельник |
| 9 | Информатика | Кастюкевич С.М. | Создание веб-сайта | УчебникСтр.165-169сайт Российская электронная школа | Соц. сеть Одноклассники,Эл.почта : sergeyhoromci@mail.ru | П.4.3Стр.169 Вопросы и задания 1-9 | Сдача решенных работ в тетрадиПонедельник |
| 9 | Физика | Кастюкевич С.М. | Атомная энергетика. Биологическое действие радиации. Термоядерная реакция. | УчебникСтр241-251сайт Российская электронная школа | Соц. сеть Одноклассники,Эл.почта : sergeyhoromci@mail.ru | П. 60-62Проверь себя стр. 267-268№ 1-4 | Сдача решенных работ в тетрадиПонедельник |
| 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 работСреда, 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, ОдноклассникиЭл.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 43. По своему выбору.4.Ответы занести в таблицу. | 29.04.2020, фото ответа в тетр.30.04.202006.05.2020 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: 890513876049Эл.почта : belogrina1964@gmail.ruМожно 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. Классификацияхимических реакций по различным при­знакам. Ско­рость химиче­ских реакций. |  | Телефон: 890513876049Эл.почта : belogrina1964@gmail.ruМожно 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)2Реакция разложения.Cu(OH)2 = CuO + H2OИ 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. 71-75сайт 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 работПонедельник, четверг |
| 9 | обществознание  | Кузякина Г.А. | 1.Правовое регулирование отношений в сфере образования. | Стр.184-190сайт 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 работПонедельник, четверг |
| 9 | ОБЖ | Кузякина Г.А. |  |  | Соц. сеть ВК,Эл.почта : shga1966@mail.ru |  | Сдача самостоятельных работПонедельник, 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.