

Расписание 8 класса на 26.05.2020

№	время	способ	предмет	тема урока	ресурс	домашнее задание
1	8-30-9-00	Самостоятельная работа	Геометрия	Итоговое повторение курса	Используя знания, полученные в ходе изучения курса геометрии 8 класса, составить тест. В тесте должно быть минимум 10 вопросов с вариантами ответов. Не забудьте в конце указать правильные ответы. Полученный тест прислать в Вайбер или на e-mail: liubovnikolaevna.golovanova@yandex.ru	
2	9-10-9-40	Самостоятельная работа	Русский язык	Повторение и обобщение изученного в 5-8 классах	По учебнику повторить все виды разборов (с.243-254). С. 244-245- разобрать трудные случаи фонетического разбора, любые 10 слов записать в тетрадь	В тетради выполнить морфологический разбор всех изученных самостоятельных частей речи (по 1 слову каждой части речи). Выполненную работу прислать на электр. почту: e.tan2011@mail.ru или ВК
3	10-00 - 10-30	Самостоятельная работа	Обществознание	Итоговое повторение курса	Используя изученные материалы, составить 10 вопросов- тестов по темам (всего 10)	Ответы присылать: Вк
Завтрак						
4	10-50 - 11-20	Самостоятельная работа	Литература	Литература и история в произведениях, изученных в 8 классе. Итоги года и задание на лето	Проанализировать прочитанные за год произведения (выбрать по одному стихотворному и прозаическому). Вспомнить главных героев, сюжет, дать краткую характеристику (чем запомнилось и понравилось произведение). Список литературы для летнего чтения 9 класс Слово о полку Игореве А.Н. Радищев «Путешествие из Петербурга в Москву»	В тетради дать определения всем терминам- с. 342-347(дописать недостающие, коротко). Выполненную работу прислать на электр. почту: e.tan2011@mail.ru или ВК

					<p>Н.М. Карамзин «Бедна Лиза» А.С. Грибоедов «Горе от ума» А.С. Пушкин «Евгений Онегин» М.Ю. Лермонтов «Герой нашего времени» Н.В. Гоголь «Мертвые души» Ф.М. Достоевский «Белые ночи» А.П. Чехов «Тоска», «Студент», «Попрыгунья», «Спать хочется» И.А. Бунин «Легкое дыхание» М. Шолохов «Судьба человека» М.А. Булгаков «Собачье сердце» А.И. Солженицын «Матренин двор» <u>Зарубежная литература: Данте Алигьери</u> «Божественная комедия», Шекспир трагедия «Гамлет», И-В Гёте «Фауст»</p>	
5	11-30 - 12-00	Самостоятель ная работа	Химия	<p>Контрольная работа №4 по темам: «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома. Строение веществ. Химическая связь»</p>	<p>Контрольная работа по темам «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома», «Строение веществ. Химическая связь»</p> <p>1. Порядковый номер щелочного металла 1) 11 2) 23 3) 17 4) 18</p> <p>2. Элемент 2 периода с формулой оксида состава R₂O₅ 1) гелий 2) бериллий 3) фосфор 4) азот</p> <p>3. В ряду оксидов MgO → Al₂O₃ → SiO₂ свойства изменяются от 1) кислотных к амфотерным 2) амфотерных к основным 3) основных к кислотным 4) кислотных к основным</p>	<p>решенную контрольную работу прислать сообщением на почту</p> <p>olg.uxanova@yandex.ru или по вайберу 89277499372</p>

				<p>4. В ряду элементов $\text{Li} \rightarrow \text{Na} \rightarrow \text{K}$</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) уменьшается радиус атомов 2) уменьшается электроотрицательность 3) усиливаются металлические свойства 4) уменьшается число электронных уровней <p>5. Установите соответствие:</p> <p><i>Положение в периодической системе Элемент</i></p> <ol style="list-style-type: none"> А) 2 период, 3 группа Б) 3 период, 2 группа В) 5 период, 1 группа, побочная подгруппа Г) 4 период, 7 группа, главная подгруппа <ol style="list-style-type: none"> 1) магний 2) марганец 3) бром 4) бор 5) рубидий 6) серебро <p>А-,Б-,В-,Г-</p> <p>6. Установите соответствие:</p> <p><i>Формула Вид химической связи</i></p> <ol style="list-style-type: none"> А) CF_4 Б) NaF В) F_2 <ol style="list-style-type: none"> 1) ковалентная неполярная 2) ковалентная полярная 3) ионная <p>А-,Б-,В-</p> <p>7. Атом элемента имеет на 7 электронов больше, чем ион цинка. Определите элемент.</p> <p>8. Определите степени окисления атомов элементов SO_3 , S , SO_2 , H_2S , H_2SO_4</p> <p>9. Определите элемент V группы, молярная масса водородного соединения которого равна 34.</p>	
--	--	--	--	---	--

					<p>10. Расставьте коэффициенты с помощью схемы электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель</p> $K + O_2 = K_2O$ $Fe_2O_3 + H_2 = Fe + H_2O$ <p>11. Охарактеризуйте по периодической системе магний.</p>	
6	12-10 - 12-40	С помощью ЭОР Самостоятельная работа.	География	Городское и сельское население. Особенности урбанизации.	<p>Посмотреть видеурок по ссылке https://www.youtube.com/watch?v=s467LrjjAwY</p> <p>Если видео не загружается, то в учебнике Параграф №57.</p>	<p>Читать параграф №57</p> <p>Ответить на вопросы на стр.289(1 ,3)</p> <p>Отправлять ответы на электронную почту t.f.kriwosheewa@yandex.ru или вайбер на 8892778715</p>
7	12-50 - 13-20	С помощью ЭОР Самостоятельная работа.	ОБЖ	Первая медицинская помощь при утоплении.	<p>Посмотреть видеурок по ссылке https://www.youtube.com/watch?v=uB3QsoTC0zA</p> <p>Если видео не загружается, то в учебнике стр.230-233</p>	<p>Читать стр.230-233</p> <p>Ответить на вопрос : Что нужно делать ,если человек, извлеченный из воды после утопления находится без сознания, но у него не нарушено дыхание. Отправлять ответы на электронную почту t.f.kriwosheewa@yandex.ru или вайбер на 8892778715</p>