

**РАСПИСАНИЕ ЗАНЯТИЙ ДЛЯ 9 "Г" КЛАССА НА СРЕДУ**

среда, 13.05.2020	Урок	Время	Способ	Предмет	Тема урока (занятия)	Ресурс	Домашнее задание
	1	9.00 - 9.30	ЭОР, самостоятельная работа с учебником и атласом	География	Восточная Сибирь.	Изучите в учебнике тему «Восточная Сибирь». При наличии связи можно дополнительно посмотреть видеоурок по ссылке: <a href="https://youtu.be/3LH_w7WzLz0">https://youtu.be/3LH_w7WzLz0</a> . Составить характеристику района по плану (1-4 вопросы). План отправлен в письме в АСУ РСО	Не задано
	2	9.50 - 10.20	Самостоятельная работа	Алгебра	Контрольная работа № 5	Текст контрольной работы размещен в группе ВК	Не задано
	3	10.40 - 11.10	Самостоятельная работа	Литература	В.В.Быков. Основные биографические сведения. Тема войны в творчестве писателя. «Альпийская баллада». Проблематика повести. Образы главных героев.	Пройдите по ссылке, посмотрите видео. <a href="blob:https://www.youtube.com/bcfdbbb8-5341-4ea9-a206-63fad928d5d9">blob:https://www.youtube.com/bcfdbbb8-5341-4ea9-a206-63fad928d5d9</a> Ответьте на вопросы: почему героям было отпущено только три дня счастья? Что помешало им быть счастливыми всю жизнь? Можно ли героев повести назвать счастливыми? Почему повесть называется балладой?	Не задано
<b>ЗАВТРАК 11.10 - 11.40</b>							
4	11.40 - 12.10	ЭОР	Химия	Свойства веществ с	Пройти видеоурок по ссылке: <a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/1606/start/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/1606/start/</a> Выполнить тренировочные	Не задано	

				позиции ТЭД	задания. При отсутствии связи рассмотреть с позиции ТЭД следующие уравнения реакций: $Ba + 2HCl = BaCl_2 + H_2$ ; $AgNO_3 + NaCl = AgCl + NaNO_3$ ; $2KClO_3 = 2KCl + 3O_2$ ; $2KOH + MgCl_2 = Mg(OH)_2\downarrow + 2KCl$	
5	12.20 - 12.50	ЭОР, самостоятельная работа по УМК.	Биология	Пройти видеоурок по ссылке: <a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/1606/start/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/1606/start/</a> Выполнить тренировочные задания. При отсутствии связи рассмотреть с позиции ТЭД следующие уравнения реакций: $Ba + 2HCl = BaCl_2 + H_2$ ; $AgNO_3 + NaCl = AgCl + NaNO_3$ ; $2KClO_3 = 2KCl + 3O_2$ ; $2KOH + MgCl_2 = Mg(OH)_2\downarrow + 2KCl$	По учебнику § 51,52 прочитать. В печатной рабочей тетради №197 заполнить первые три эры. Фотоотчёт не нужно присылать о выполненном задании учителю в ВК.	Не задано
6	13.10 - 13.40	Самостоятельная работа	Физика	Большие планеты Солнечной системы.	Параграф 64, разобрать вопросы после параграфа.	Не задано