

8 Г класс, 9.04.24			
	Предмет	Задание	Обратная связь с учителем
1			
2	История	<p><b>Тема: Народы России. Национальная и религиозная политика Екатерины II</b> стр.32-37 прочитайте</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Запиши в тетрадь дату и тему урока.</li> <li>2. Посмотреть на youtube видеоурок: <a href="https://www.youtube.com/watch?v=KRcSTv_LR UU&amp;t=93s">https://www.youtube.com/watch?v=KRcSTv_LR UU&amp;t=93s</a></li> <li>3. Вопросы с. 37 устно (самоконтроль)</li> <li>4. Ответить письменно в тетради: <ol style="list-style-type: none"> <li>1) В чем заключалась национальная политика (назовите основные моменты)?</li> <li>2) В чем заключалась религиозная политика (назовите основные моменты)?</li> <li>3) С какой целью привлекали иностранных колонистов?</li> </ol> </li> </ol> <p>Работы высылать не надо. *** На проверку можно сдать контурные карты, с выполненными заданиями по теме «Восстание под предводительством Е.И.Пугачева». Карты можно оставить на вахте.</p>	Проверка ДЗ будет на уроке, сразу после дистанционного обучения.
3	Химия	<p>Написать уравнения следующих реакций, формулы составлять по зарядам, расставить коэффициенты:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. барий + кислород → оксид бария;</li> <li>2. карбонат бария → оксид бария + оксид углерода(IV).</li> <li>3. железо + сульфат меди(II) → сульфат железа(II) + медь.</li> <li>4. )железо + хлор → хлорид железа(III);</li> <li>5. )фосфат калия + сульфат магния → фосфат магния + сульфат калия;</li> <li>6. кальций + кислород → оксид кальция.</li> </ol>	Проверка по выходу на очное обучение
4	Русский язык	<p>Тема: Повторение. На сайте «Решу ВПР» выполните 3 вариант с записью в тетради.</p>	
5	Литература	<p>Тема: М.А.Осоргин. Рассказ «Пенсне». В тетради запишите число, тему урока. Откройте учебник на стр. 115 - 116 – прочитайте, сделайте краткие записи. Стр. 121 – запишите определения. Стр. 116 - 121 – прочитайте рассказ, составьте план и запишите в тетрадь.</p>	
6	Математика	Задание в электронном журнале	