

четверг	08.30-09.10	химия	п.30-33 1. Заполнить таблицу " Типы химических реакций" 1. Тип реакции 2. Определение типа реакции 3. Примеры уравнений реакции 2. Закончить уравнения рекций(расставить коэффициенты), определить тип реакции 1. Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций и определите типы реакций: 1) $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{NaCl}$; 2) $\text{Ca} + \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\uparrow$; 3) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\uparrow + \text{Fe}_2\text{O}_3$; 4) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{H}_2$; 5) $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2\uparrow$;; 6) $\text{Mg} + \text{HCl} \rightarrow \text{H}_2\uparrow + \text{MgCl}_2$; 7) $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{NaCl}$; 8) $\text{NaBr} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl} + \text{Br}_2$; 9) $\text{PCl}_3 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{PCl}_5$ 10) $\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO}_2$; 11) $\text{CuCl}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{NaCl}$; 12) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \rightarrow \text{Fe} + \text{H}_2\text{O}$ 13) $\text{CaCl}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{NaCl}$; 14) $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$; 15) $\text{Zn} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{ZnCl}_2$; 16) $\text{NH}_3 \rightarrow \text{N}_2 + \text{H}_2$; 17) $\text{Cu} + \text{S} \rightarrow \text{CuS}$; 18) $\text{AgF} + \text{NaCl} \rightarrow \text{AgCl} + \text{NaF}$;		ОБЖ		Светлана Сирина приглашает вас на запланированную конференцию: Zoom. Тема: химия 8 класс Время: 10 февр. 2022 09:00 Екатеринбург Подключиться к конференции Zoom https://us04web.zoom.us/j/72496923076?pwd=cFyJnaaXUCJuKk56NxqhhL2izsaGeu.1 Идентификатор конференции: 724 9692 3076 Код доступа: fDXjr7
	09.20-10.00	ОБЖ	-		химия	п.30-33 1. Заполнить таблицу " Типы химических реакций" 1. Тип реакции 2. Определение типа реакции 3. Примеры	Светлана Сирина приглашает вас на запланированную конференцию: Zoom.

					уравнений реакции 2. Закончить уравнения рекций(расставить коэффициенты), определить тип реакции1.Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций и определите типы реакций: 1) $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{NaCl}$; 2) $\text{Ca} + \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\uparrow$; 3) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\uparrow + \text{Fe}_2\text{O}_3$; 4) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{H}_2$; 5) $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2\uparrow$;; 6) $\text{Mg} + \text{HCl} \rightarrow \text{H}_2\uparrow + \text{MgCl}_2$; 7) $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{NaCl}$; 8) $\text{NaBr} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl} + \text{Br}_2$; 9) $\text{PCl}_3 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{PCl}_5$ 10) $\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO}_2$; 11) $\text{CuCl}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{NaCl}$; 12) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \rightarrow \text{Fe} + \text{H}_2\text{O}$ 13) $\text{CaCl}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{NaCl}$; 14) $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$; 15) $\text{Zn} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{ZnCl}_2$; 16) $\text{NH}_3 \rightarrow \text{N}_2 + \text{H}_2$; 17) $\text{Cu} + \text{S} \rightarrow \text{CuS}$; 18) $\text{AgF} + \text{NaCl} \rightarrow \text{AgCl} + \text{NaF}$;	Тема: химия 8 класс Время: 10 февр. 2022 09:00 Екатеринбург Подключиться к конференции Zoom https://us04web.zoom.us/j/72496923076?pwd=cFyJnaaXUCJuKk56NxqhhL2izsaGeu.1 Идентификатор конференции: 724 9692 3076 Код доступа: fDXjr7
--	--	--	--	--	--	---

10.10-10.50	геометрия	<u>Выполнить задания по ссылке</u> https://edu.skysmart.ru/student/tebolaheno		английский язык	С.99 упр.57 (написать, как изменится ваша жизнь без интернета, не менее 3-х аргументов).	<u>Время: 10 февр. 2022 10:10</u> <u>Подключиться к конференции Zoom</u> https://us04web.zoom.us/j/77274140135?pwd=9nLnmXWZyp0e1V4Q8G257UJTH15nYu.1 <u>Идентификатор конференции: 772 7414 0135</u> <u>Код доступа: 111</u>
11.05-11.45	английский язык	С.99 упр.57 (написать, как изменится ваша жизнь без интернета, не менее 3-х аргументов).	<u>Время: 10 февр. 2022 11:05</u> <u>Подключиться к конференции Zoom</u> https://us04web.zoom.us/j/74772101572?pwd=4XJa3nLoiMZgHmN9OXPeYGuB6ArtU1.1 <u>Идентификатор конференции: 747 7210 1572</u> <u>Код доступа: 111</u>	физика	Задание на 10.02 1.Выполнить лабораторные работы по физике № 6,7. Описание работ в учебнике на стр 217-221. 2.План - название работы, цель работы, приборы и материалы, ход работы (схема, таблица и вывод.) https://youtu.be/KLfQxUs2YMk 5,6,7. https://zen.yandex.ru/video/watch/60c221879e917c0f9f5c9131 лабор. Работа № 6 https://zen.yandex.ru/video/watch/60c221889e917c0f9f5c9135 лабор. Работа № 7 Повторить п.45,47 Решить № 1316,1321., задачи решать в рабочей тетраде.	Галина Быкова Zoom. Тема: Реостаты. Время: 10 февр. 2022 11:15 AM Екатеринбург Идентификатор конференции: 814 9530 1923 Код доступа: 0JuMB7
12.00-12.40	физика 1.Выполнить лабораторные работы по физике № 4,5,6,7. Описание работ в учебнике на стр 217-221. 2.План - название	Задание на 10.02 1.Выполнить лабораторные работы по физике № 6,7. Описание работ в учебнике на стр 217-221. 2.План - название работы, цель работы, приборы и материалы, ход работы (схема, таблица и вывод.) https://youtu.be/KLfQxUs2YMk 5,6,7. https://zen.yandex.ru/video/watch/60c221879e917c0f9f5c9131 лабор. Работа № 6 https://zen.yandex.ru/video/watch/60c221889e917c0f9f5c9135 лабор. Работа № 7 Повторить п.45,47 Решить № 1316,1321., задачи решать в рабочей тетраде.	Галина Быкова Zoom. Тема: Ресист Время: 10 февр. 2022 12:15 PM Екатеринбург Идентификатор конференции: 838 3781 2093 Код доступа: XbGB0g	геометрия	инд.карточки	Тема: Zoom meeting invitation - Zoom Meeting Юлия Петрова Время: 10 февр. 2022 12:15 PM Екатеринбург Подключиться к конференции Zoom https://us05web.zoom.us/j/2866261824?pwd=dlFvZGtYSjl2cFFLT1lhNE1ZNktKdz09 Идентификатор конференции: 286 626 1824 Код доступа: 200

		работыце ль работы, приборы и материал ы, ход работы (схема, таблица и вывод.) https://youtu.be/KLfQxUs2YMk 5,6,7. https://zen.yandex.ru/video/watch/60c221879e917c0f9f5c9131 лабор. Работа № 6 https://zen.yandex.ru/video/watch/60c221889e917c0f9f5c9135 лабор. Работа № 7 Повторит ь п.45,47 Решить № 1316,1321 ., задачи решать в рабочей тетраде.					
--	--	--	--	--	--	--	--

	12.50-13.30	история	Повторить тему: Эпоха дворцовых переворотов, параграф 13-14, сделать таблицу по эпохе дворцовых переворот (1 столбик правитель+годы правления, 2 столбик опора переворота+фавориты, 3 столбик основное содержание правления, 4 столбик итоги правления)		литература	Посмотреть урок по ссылке https://www.youtube.com/watch?v=ScI1dY0W438 По ссылке выполнить задания https://edu.skysmart.ru/student/kirurulivo Кто не может никуда зайти. Ответить на вопросы (вышлю в группу класса).	
	13.40-14.20	литература	Посмотреть урок по ссылке https://www.youtube.com/watch?v=ScI1dY0W438 По ссылке выполнить задания https://edu.skysmart.ru/student/kirurulivo Кто не может никуда зайти. Ответить на вопросы (вышлю в группу класса).				