Дата	*Класс*	*Предмет*	*Учитель*
21 .04.2022г.	*7*	*Эл.курс химия*	*Сытникова И.В.*
ТЕМА урока:	*Типы химических реакций. Классификация химических реакций по числу и составу исходных и образующихся веществ.*		
ЭТАПЫ УРОКА			

1. **Изучите видеоматериал:**

https://www.youtube.com/watch?v=jAAADO5yhz4

2. **Изучите материал**

запишите в тетрадь схемы реакций разных видов в виде схем(тип- схема)

Типы химических реакций

Тип реакции	Схема	Примеры
Соединения	А + Б => АБ	2Na+Cl2=2NaCl
	АБ + СД => АБСД	CaO+H2O=Ca(OH)2
Разложения	АБ => А + Б	2HCl=H2+Cl2
	АБСД => АБ + СД	Cu(OH)2=CuO+H2O
Замещения	АВ + С => СВ + А	CuCl2+Mg=MgCl2+Cu
Обмена	АБ + СД => АД + СБ	NaCl + KBr = NaBr + KCl

Выполните задание: **перепишите уравнения первого варианта, укажите тип реакции к каждому уравнению через тире.**

Задание №5: напротив каждого уравнения химической реакции записать его тип.

Вариант 1

1. **C + O2 = CO2**
2. **2Ag2O = 4Ag + O2-**
3. **AgNO3 + NaCl = AgCl + NaNO3**
4. **2HCl + Zn = ZnCl2 + H2**
5. **CaCO3 = CaO + CO2**

Вариант 2

1. **Na2O + CO2 = Na2CO3**
2. **(NH4)2Cr2O7=N2 + Cr2O3 + 4H2O**
3. **CaCO3 + SiO2 = CaSiO3 + CO2**
4. **2NaI + Cl2 = 2NaCl + I2**
5. **NH3 + CO2 + H2O = NH4HCO3**

Критерии выставления отметки:

Отметка «5» – 5 правильных ответов
Отметка «4» – 4 правильных ответа
Отметка «3» – 3 правильных ответа
Отметка «2» – 2 и меньше правильных ответа

проверьте свои ответы, поставьте оценку сами

Ответы

Вариант 1	Вариант 2
1. Соединения	1. Соединения
2. Разложения	2. Разложения
3. Обмена	3. Обмена
4. Замещения	4. Замещения
5. Разложения	5. Соединения

Критерии выставления отметки:
Отметка «5» – 5 правильных ответов
Отметка «4» – 4 правильных ответа
Отметка «3» – 3 правильных ответа
Отметка «2» – 2 и меньше правильных ответа

.**Домашнее задание:** изучить материал, выполнить задание:

Определите тип каждой химической реакции.
Из букв, которыми обозначены правильные ответы, вы получите фамилию французского химика, сформулировавшего в 1789 году независимо от Ломоносова, закон сохранения массы веществ.

Схема химической реакции	Реакция обмена	Реакция соединения	Реакция разложения	Реакция замещения
$2Na + S \longrightarrow Na_2S$	К	Л	Е	К
$2Al + 3H_2SO_4 \longrightarrow Al_2(SO_4)_3 + 3H_2$	П	Ш	Ж	А
$2H_2O \longrightarrow 2H_2 + O_2$	Р	В	В	З
$Na_2O + H_2O \longrightarrow 2NaOH$	Е	У	Л	И
$Mg(OH)_2 + 2HNO_3 \longrightarrow Mg(NO_3)_2 + 2H_2O$	А	Б	О	Р
$Zn + 2HCl \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$	Н	Г	У	З
$2NO + O_2 \longrightarrow 2NO_2$	Я	Ь	Ф	С
$2NaOH + H_2SO_4 \longrightarrow Na_2SO_4 + 2H_2O$	Е	Д	Х	Т

таблицу не переписывать, составить только правильное слово и записать его.
Не забывайте писать название темы после даты!

Выполненные работы присылайте на адрес электронной почты *isytnikova@mail.ru*

Консультация: присылайте вопросы на электронную почту *isytnikova@mail.ru*