

Министерство образования и науки Российской Федерации
ФГБОУ ВО «Северо-Осетинский государственный университет
имени Коста Левановича Хетагурова»
Факультет химии, биологии и биотехнологии
Кафедра общей и неорганической химии

КУРСОВАЯ РАБОТА

МЕТОДИКА ИЗУЧЕНИЯ ТЕМЫ «ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ» В КУРСЕ ХИМИИ ВОСЬМОГО КЛАССА ОСНОВНОГО ОБЩЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

Выполнила: студентка 4 курса
направления подготовки
04.03.01 Химия

Бекошвили Кристина Элгуджаевна

Научный руководитель:
к.х.н., доцент Бигаева И.М.

*Химия – это область чудес,
в ней скрыто счастье человечества,
величайшие завоевания разума
будут сделаны именно в этой области.*

М.Горький

- **Цель урока:**

повторить классификацию веществ, типы химических реакций и признак их классификации, научить учащихся применять полученные знания о типах химических реакций на практике – составлять уравнения химических реакций, определять типы химических реакций.

- **Форма учебного процесса:** классный урок.

- **Тип урока:** урок обобщения и систематизации знаний учащихся.

- **Вид урока:** урок- игра.

- **Оборудование:** лист с заданиями: таблица «Угадай слово», шифровки, «Крестики - нолики», рабочий лист с результатами.

ХОД УРОКА

1. Организационный момент

Приветствие.

2. Проверка домашнего задания

Проверяем правильность выполнения задач

3. Сообщение темы, цели урока, мотивация учения учащихся

4. Закрепление изученного материала

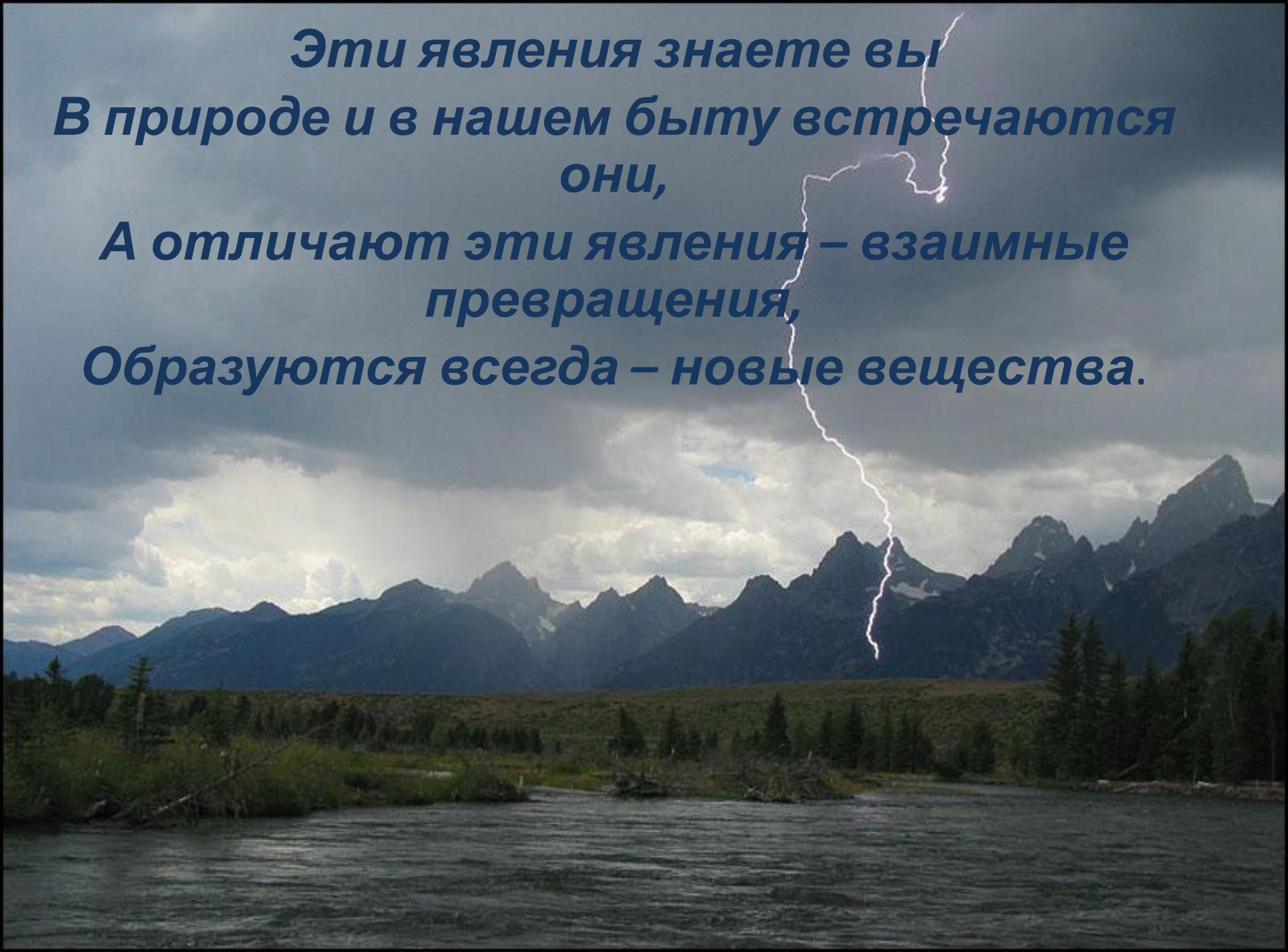
5. Подведение итогов

6. Домашнее задание

Тема: «ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ»

УРОК ИГРА - ПУТЕШЕСТВИЕ

**Эти явления знаете вы
В природе и в нашем быту встречаются
они,
А отличают эти явления – взаимные
превращения,
Образуются всегда – новые вещества.**





**Химический
снегопад**

**Химический
букет
«Эдельвейс»**

**Письм
о**

**Угадай
слово**

**Шифров
ка**



Пассажирский поезд

Запишите формулы веществ в соответствующие столбцы таблицы: H_2 , Na_2S , Al , $CuCl_2$, Mg , KI , S , $Ca(OH)_2$, O_3 , $FeBr_3$

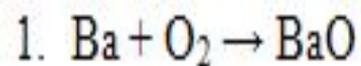
Простые вещества		Сложные вещества	
1.	H_2	1.	Na_2S
2.	Al	2.	$CuCl_2$
3.	Mg	3.	KI
4.	S	4.	$Ca(OH)_2$
5.	O_3	5.	$FeBr_3$

Скорый поезд.

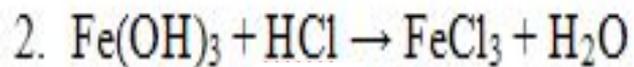
Запишите формулы веществ в соответствующие столбцы таблицы: P_2O_5 , I_2 , HNO_3 , $Ca(OH)_2$, Na_2O , K_2SO_4 , Fe , H_3PO_4 , N_2 , Na_2SiO_3 , $LiOH$, Cu

Простые вещества		Сложные вещества
металлы	неметаллы	
Fe	I_2	P_2O_5 , HNO_3 , $Ca(OH)_2$ Na_2O , K_2SO_4 , H_3PO_4 Na_2SiO_3 , $LiOH$
Cu	N_2	

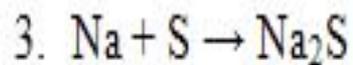
ШИФРОВКА



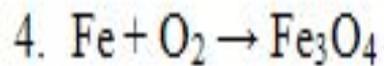
5



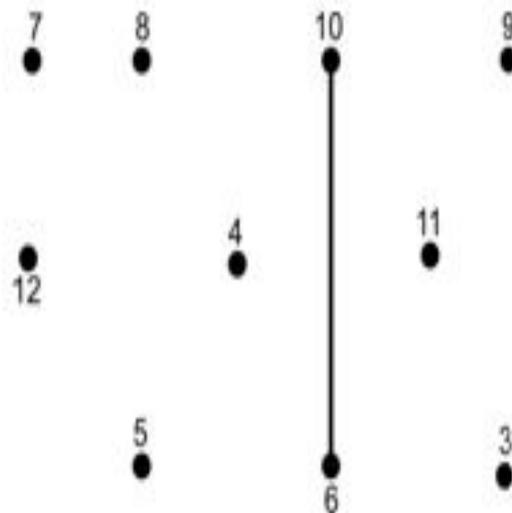
8



4



6





Химический
снегопад

Химический
букет
«Эдельвейс»

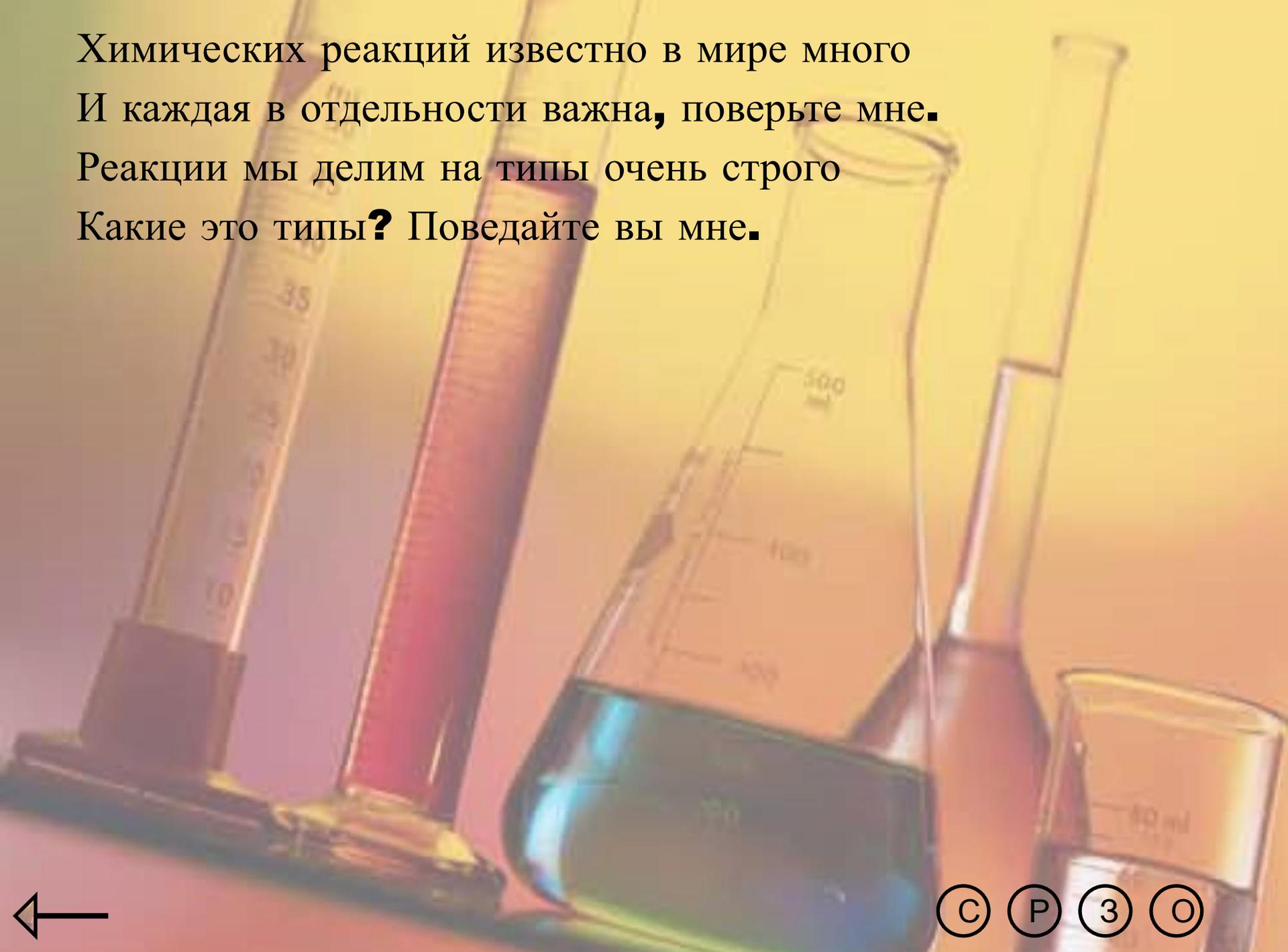
Письм
о

Угадай
слово

Шифров
ка



Химических реакций известно в мире много
И каждая в отдельности важна, поверьте мне.
Реакции мы делим на типы очень строго
Какие это типы? Погадайте вы мне.





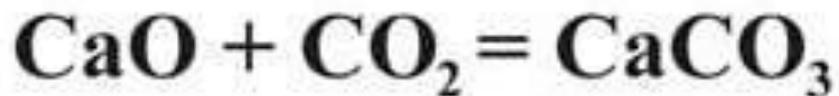
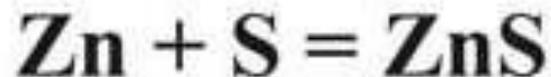
РЕАКЦИЯ СОЕДИНЕНИЯ

СХЕМА



ПРИМЕР

ы

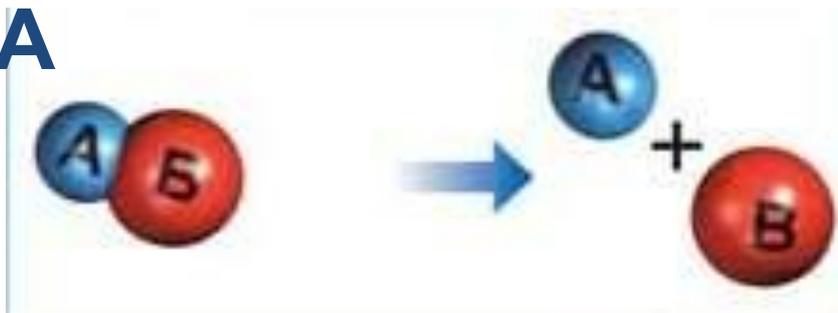




РЕАКЦИЯ РАЗЛОЖЕНИЯ

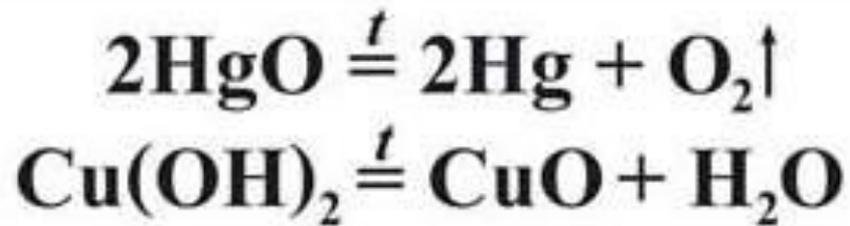
СХЕМА

А



ПРИМЕР

ы

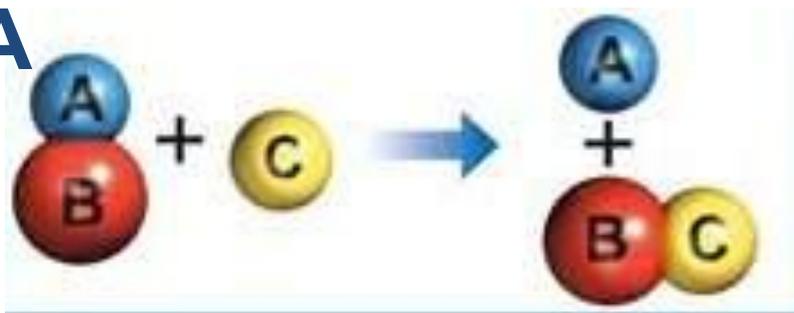




РЕАКЦИЯ ЗАМЕЩЕНИЯ

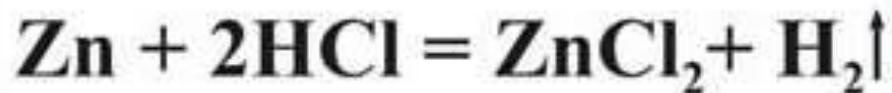
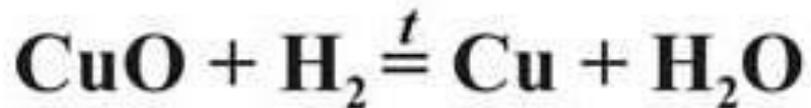
СХЕМА

А



ПРИМЕР

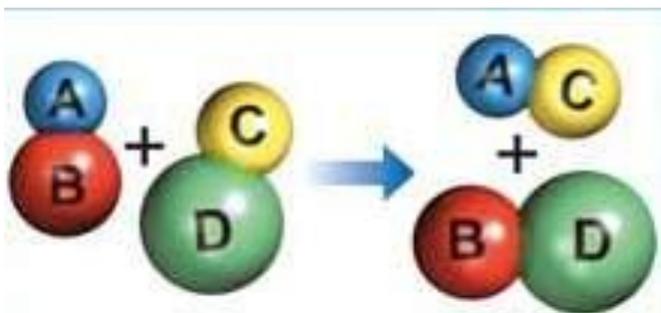
ы



← РЕАКЦИЯ ОБМЕНА

СХЕМ

А



ПРИМЕР

ы

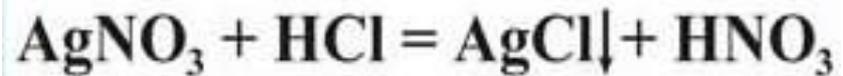
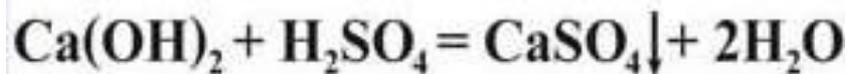


Таблица «Угадай слово»

Уравнения реакций	Типы химических реакций			
	соединения	разложения	замещения	обмена
$\text{Mg} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$	Б	В	П	З
$2\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$	Г	И	К	Д
$2\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CaO}$	С	Ж	С	Ф
$\text{K}_3\text{PO}_4 + 3\text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Ag}_3\text{PO}_4\downarrow + 3\text{KNO}_3$	Н	У	Т	Ь
$2\text{HgO} \rightarrow 2\text{Hg} + \text{O}_2$	А	М	Р	П
$\text{Br}_2 + 2\text{KI} \rightarrow 2\text{KBr} + \text{I}_2$	Ш	Л	О	И

$\text{Br}_2 + 2\text{KI} \rightarrow 2\text{KBr} + \text{I}_2$	Ш	Л	О	И
$2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$	А	М	Р	П



Химический
снегопад



Химический
букет
«Эдельвейс»



Письм

о



Угадай
слово



Шифров
ка



ПИСЬМО

Химический
снегопад

Химический
букет
«Эдельвейс»

Письм
о

Угадай
слово

Шифров
ка



Химический букет

*На химической поляне
Чудо – формулы
цветут
Соберем давайте с
вами
Из цветов букеты
тут.*



Химический
снегопад



Химический
букет
«Эдельвейс»



Письм
о



Угадай
слово



Шифров
ка





Химический
снегопад

Химический
букет
«Эдельвейс»

Письм
о

Угадай
слово

Шифров
ка



Задание СУПЕРИГРЫ:

Суперигра – «Крестик-нолик»; за 30 секунд необходимо найти выигрышный путь, состоящий из уравнений реакций замещения

$\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{Fe}$	$\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \rightarrow \text{HNO}_3$	$\text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Ag} + \text{NO}_2 + \text{O}_2$
$\text{Cl}_2 + \text{KI} \rightarrow \text{KCl} + \text{I}_2$	$\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4\downarrow + \text{NaCl}$	$\text{Zn} + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO}$
$\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2\uparrow$	$\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$	$\text{HCl} + \text{Zn} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$



СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ!