

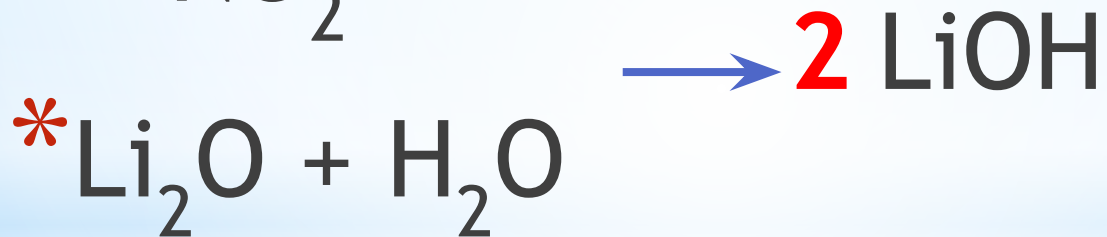


Добрый день.



Урок химии 8 класс
учитель :
Гатауллина Ю.Т.
МБОУ лицей №3
г.Учалы РБ

* ПОВТОРИМ



Тема урока:

* *Химические
реакции.
Классификация.*

*Что такое химическая реакция?

Химические реакции или химические явления - это процессы, в результате которых одни вещества превращаются в другие;

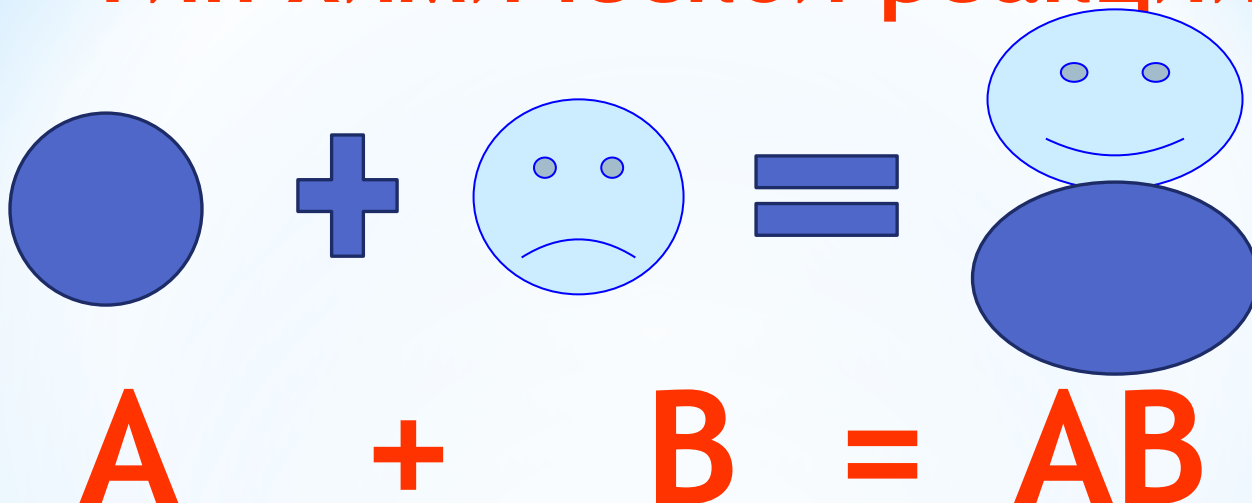


* По каким признакам можно определить химические реакции?

- * Выделение газа;
- * Образование осадка;
- * Выделение (поглощение) тепла и света;
- * Появление или изменение запаха или вкуса;
- * Изменение цвета;



* Тип химической реакции?



* Расставьте коэффициенты в уравнениях

* химических реакций:

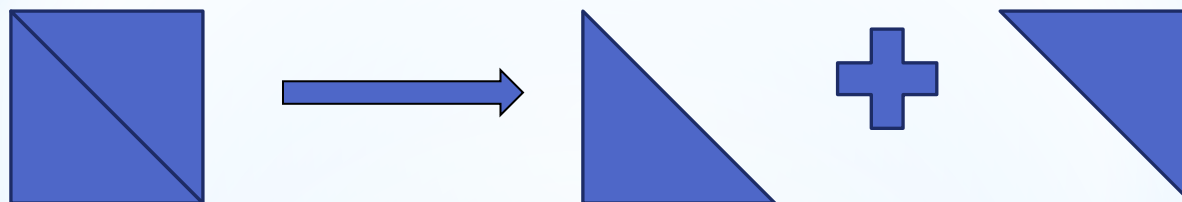


* Как одним словом мы можем
назвать процесс, который
протекает?



РЕАКЦИИ
СОЕДИНЕНИЯ

Тип химической реакции?



Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций.

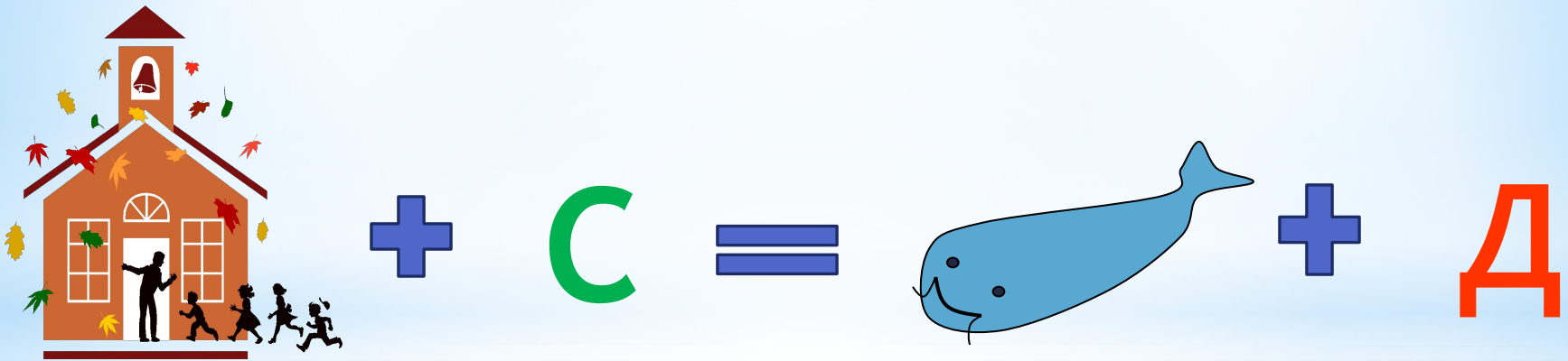


* Как одним словом мы можем
назвать процесс, который
протекает?



РЕАКЦИИ
РАЗЛОЖЕНИЯ

Тип химической реакции?



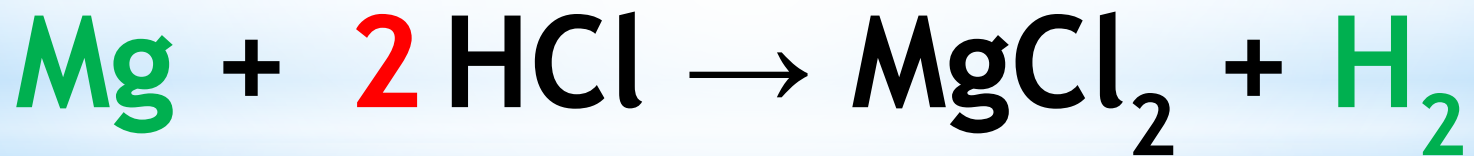
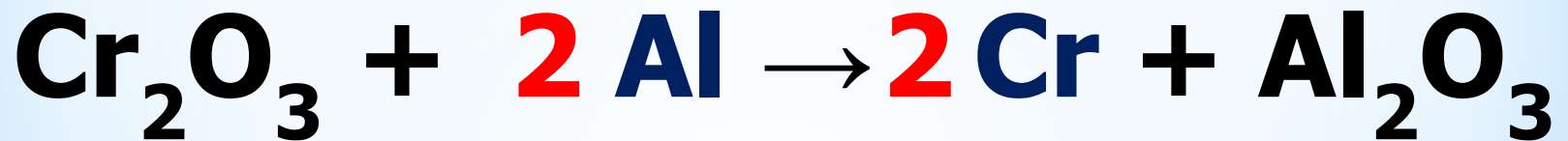
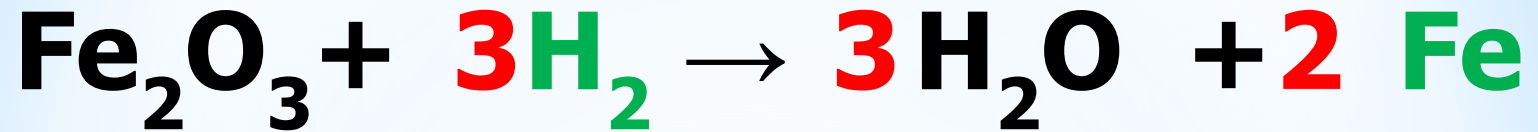
ДОМ

СОМ

* Как одним словом мы можем
назвать процесс, который
протекает?



**РЕАКЦИИ
ЗАМЕЩЕНИЯ**

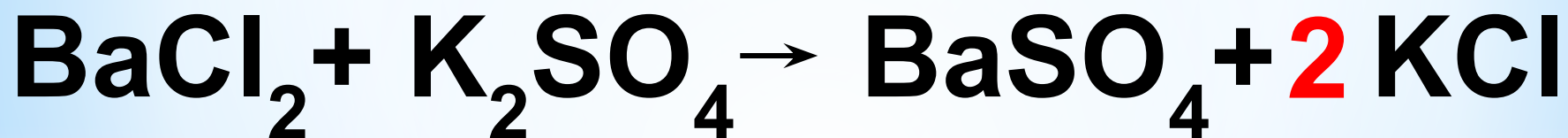
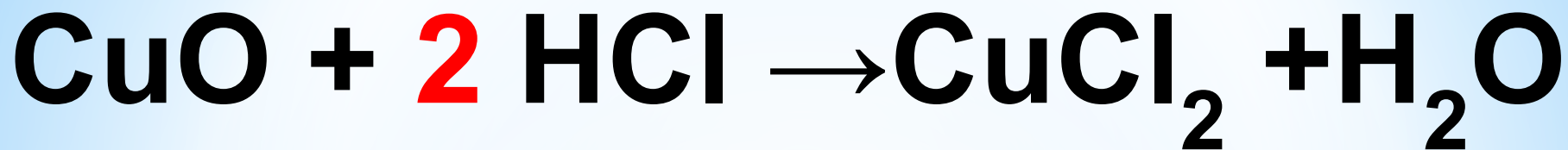


* Как одним словом мы можем
назвать процесс, который
протекает?



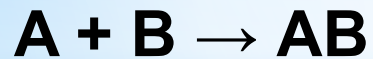
РЕАКЦИИ

ОБМЕНА

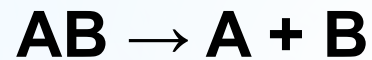


Химические реакции

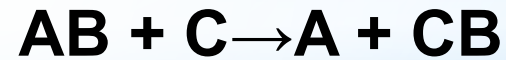
Соединения



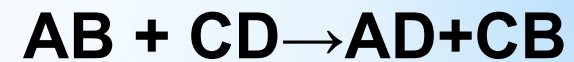
Разложения



Замещения



Обмена



Инструкции по проведению лабораторной работы №3

«Типы химических реакций»

Ход работы:

Опыты **№1, №2** демонстрирует учитель.

Опыты **№3№4** ученики проводят самостоятельно.

При выполнении работы соблюдаем правила ТБ.

Работаем аккуратно и внимательно.

Желаю успехов.

№	Что делали.	Наблюдения
1.	$\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$ (Д.О.)	
2.	$\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$ (Д.О.)	
3.	$\text{HCl} + \text{Zn} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$	
4.	$\text{CuCl}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{NaCl}$	

Домашнее задание:

***§20 , в. 3 (п) ,
конспект***



* Итоги урока:

* 1) по какому принципу мы разделили химические реакции на четыре типа? (по исходным веществам и продуктам реакции).

* 2) с какими именно типами реакций мы ознакомились сегодня?

(соединения, разложения , замещения , обмена .)

Спасибо за урок!
До новых встреч!



