

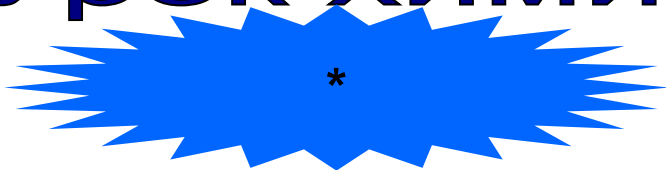
«Я слышу – я забываю  
Я вижу – я запоминаю  
Я действую – я понимаю!»



Китайская народная мудрость

МБОУ СОШ г. Багратионовска

Урок химии



РЕАКЦИИ

СОЕДИНЕНИЯ

ЦАРИКЕИ

ДИЕНОСЕНИЯ

Яременко В.И.

Blank box for notes.

Blank box for notes.

Схема

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Примеры

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

# Типы химических реакций

Схема

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Примеры

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Blank box for notes.

Blank box for notes.

Схема

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Примеры

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Схема

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Примеры

\_\_\_\_\_

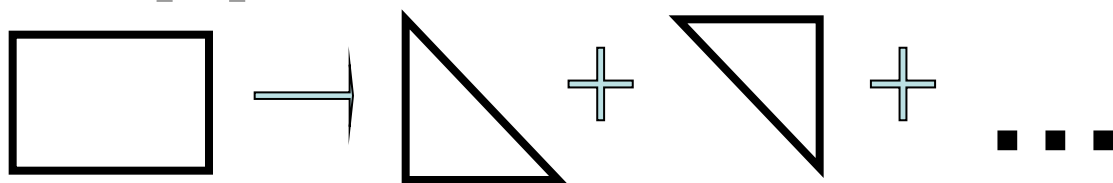
\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

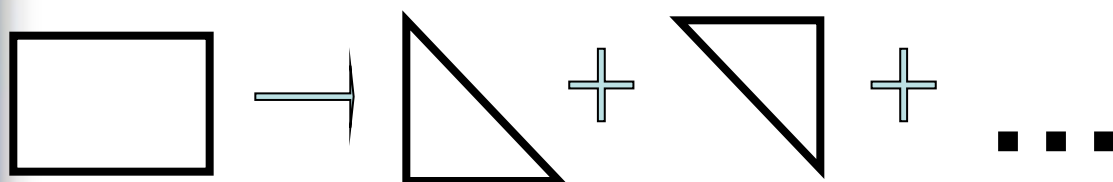
# Повторим?

- $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$
- $\text{Zn} + \text{O}_2 = \text{ZnO}$
- $\text{Zn} + \text{HCl} = \text{H}_2 + \text{ZnCl}_2$
- $\text{N}_2 + \text{H}_2 = \text{NH}_3$
- $\text{H}_2\text{O} = \text{H}_2 + \text{O}_2$
- $\text{CuCl}_2 + \text{Fe} = \text{FeCl}_2 + \text{Cu}$

## Подсказка



# Реакция разложения



Вспомните - какие реакции называются реакциями разложения?



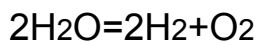
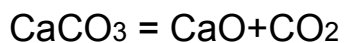
Стр. 155

Запишите примеры Р.Р. в опорный конспект.  
Расставьте коэффициенты!

Реакция, при которой из одного сложного вещества образуется два или несколько простых или сложных веществ называется реакцией разложения



Примеры



Схема

---

---

Примеры

---

---

---

# Типы химических реакций

Схема

---

---

Примеры

---

---

---

Схема

---

---

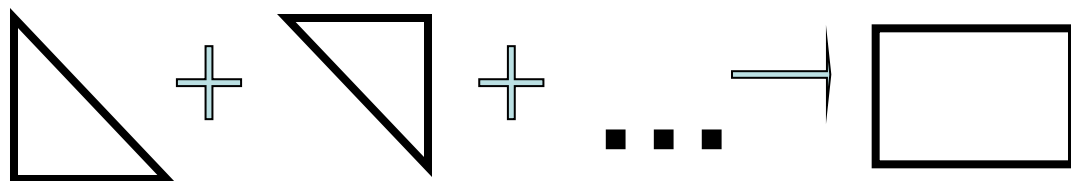
Примеры

---

---

---

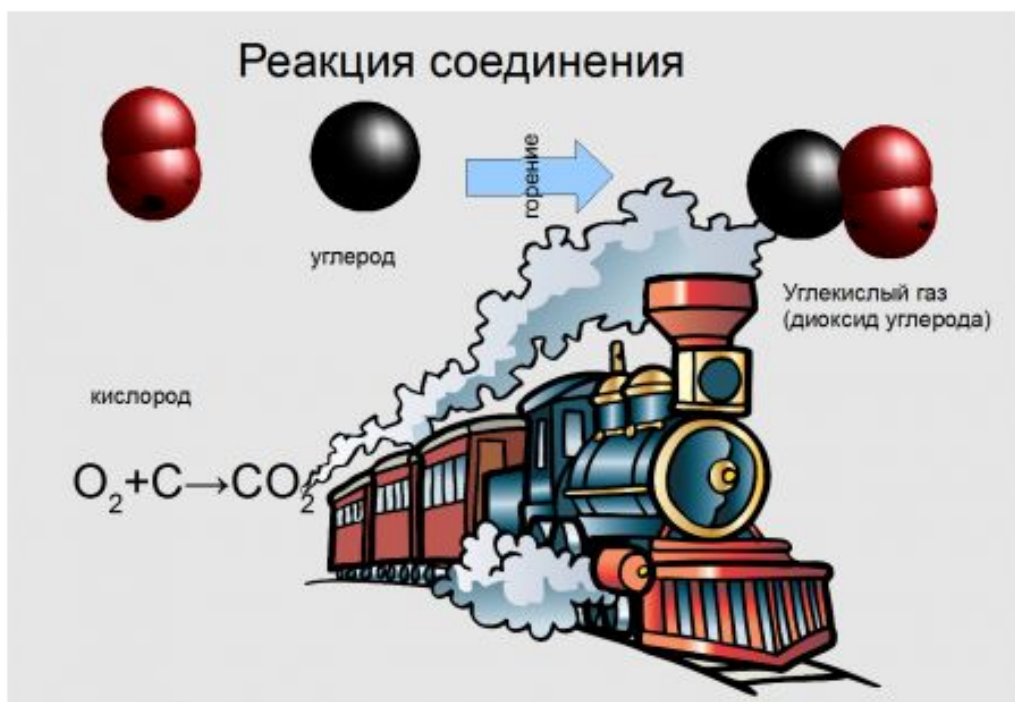
# Реакция соединения



*Запишите реакцию соединения*



Стр. 156



Реакция, при которой из одного сложного вещества образуется два или несколько простых или сложных веществ называется реакцией разложения

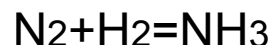
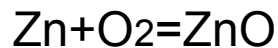
Реакции, при которых из нескольких веществ образуется одно сложное вещество, называется реакцией соединения



Примеры



Примеры



# Типы химических реакций

Blank box for notes or examples of decomposition reactions.

Blank box for notes or examples of synthesis reactions.

Схема

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Примеры

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Схема

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_


Примеры

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

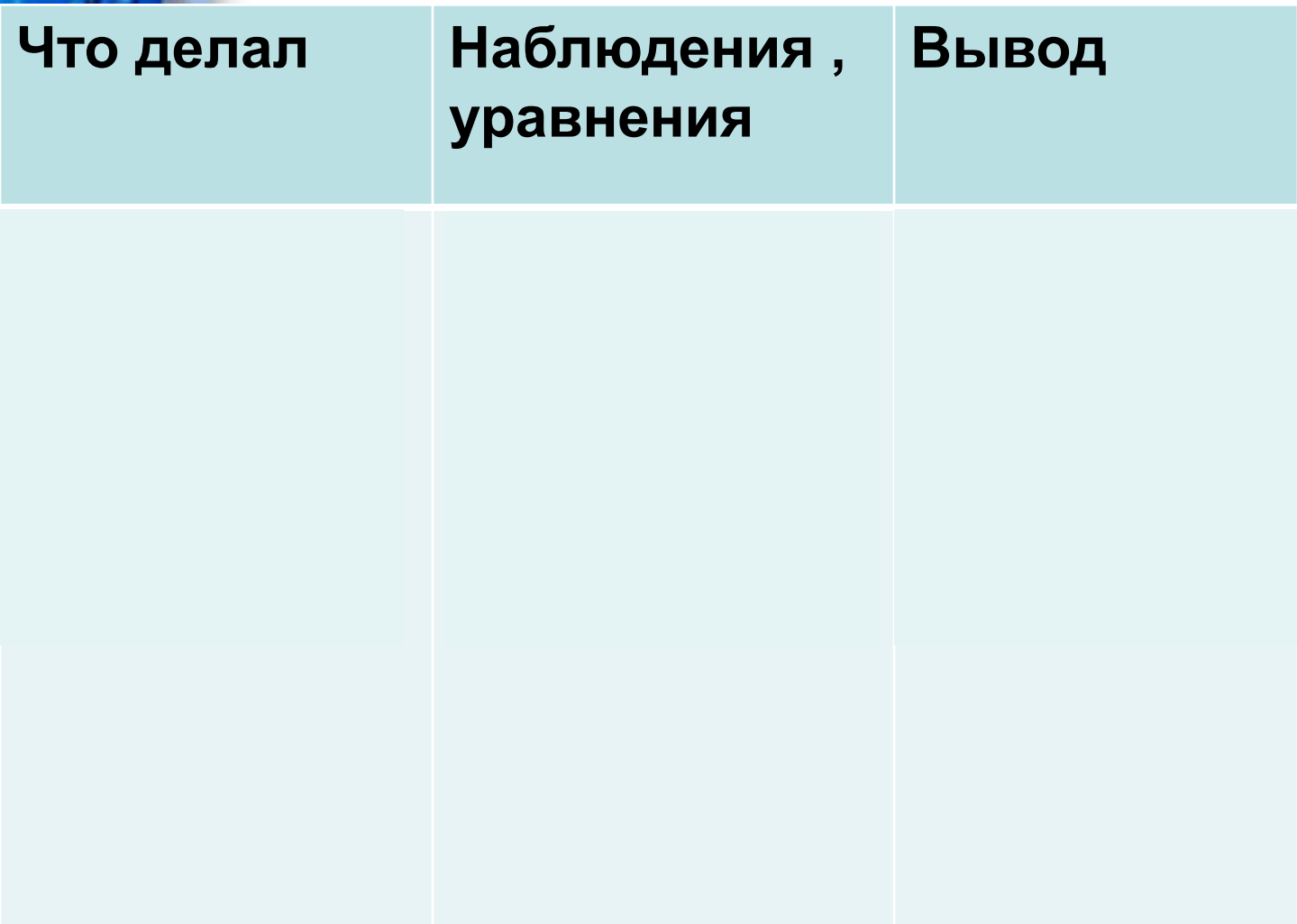
\_\_\_\_\_





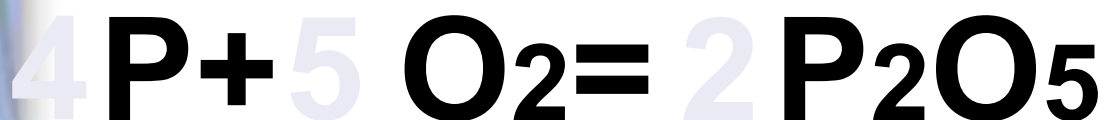
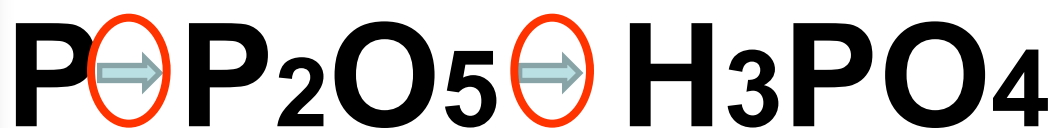
Лабораторная  
работа  
«Взаимодействие  
меди с кислородом»

Рассмотрим реакции  
соединения на  
конкретных примерах



<b>Что делал</b>	<b>Наблюдения , уравнения</b>	<b>Вывод</b>





# Проверочная работа

## 1 вариант

Определите тип реакции. Из букв, соответствующих правильным ответам составьте слово.

Уравнения реакций	Типы химических реакций		
	Реакции разложения	Реакции соединения	Реакция мне неизвестная
$2\text{Na} + \text{S} \Rightarrow \text{Na}_2\text{S}$	<b>К</b>		<b>А</b>
$\text{CaCO}_3 \Rightarrow \text{CO}_2 + \text{CaO}$		<b>Г</b>	<b>Л</b>
$\text{Zn} + 2\text{HCl} \Rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$	<b>О</b>	<b>Е</b>	
$2\text{Fe}(\text{OH})_3 \Rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$		<b>Б</b>	<b>Ж</b>
$\text{Fe} + \text{CuCl}_2 \Rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{Cu}$	<b>Ф</b>	<b>П</b>	
$2\text{Al} + 3\text{I}_2 \Rightarrow 2\text{AlI}_3$	<b>Я</b>		<b>Ч</b>

*У м н и ц а*


# Проверочная работа

## 2 вариант

Определите тип реакции. Из букв, соответствующих правильным ответам составьте слово.

Уравнения реакций	Типы химических реакций		
	Реакции разложения	Реакции соединения	Реакция мне неизвестная
$\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_3 \Rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$	О		Ф
$\text{Fe} + \text{CuCl}_2 \Rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{Cu}$	П	Ж	
$\text{Cu}(\text{OH})_2 \Rightarrow \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$		К	Э
$2\text{NaNO}_3 \Rightarrow 2\text{NaNO}_2 + \text{O}$		Л	Ю
$\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \Rightarrow 2\text{NH}_3$	С		Г
$\text{Zn} + 2\text{HCl} \Rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$	Т	Ч	

*У м н и ц а*



Домашнее задание  
§30 стр.159  
упр. 1(б), 2