



VectorStock®

VectorStock.com/23666080

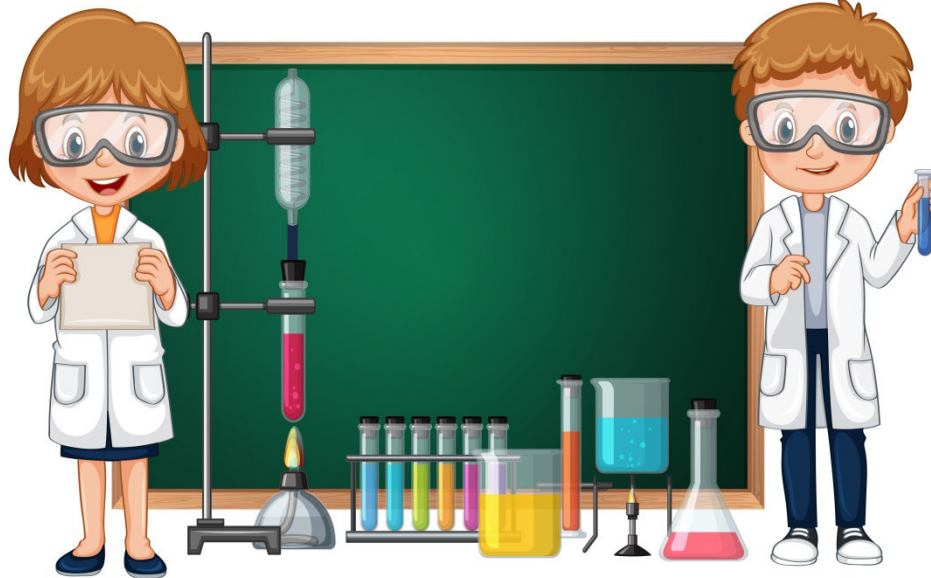
# ХИМИИ

## 8 КЛАСС

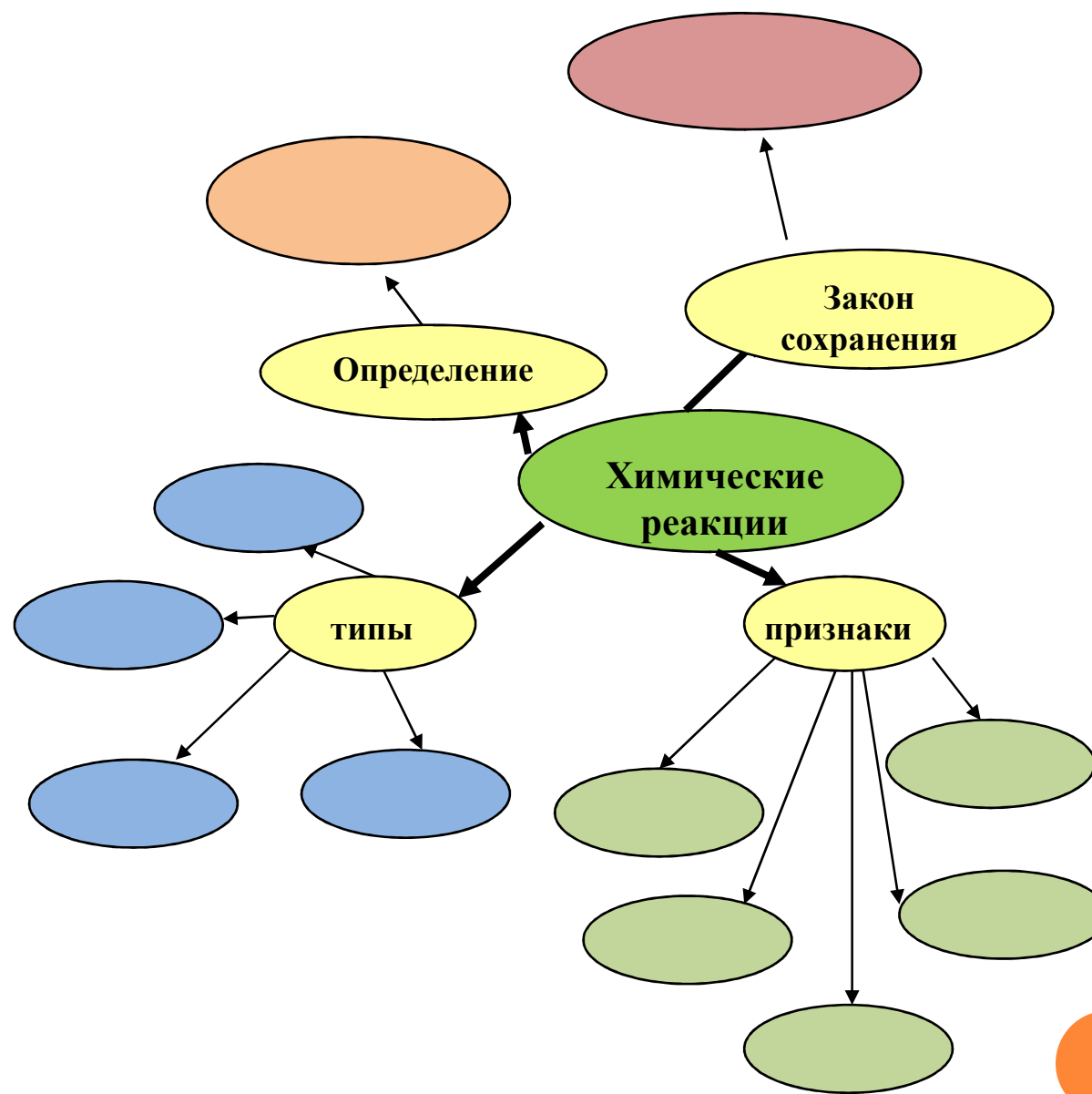
**Погожева Галина Алексеевна**  
**учитель химии первой категории**  
**ГБОУ СОШ с. Мосты»**

*Расскажи мне, и я забуду.  
Покажи мне, и я запомню.  
Дай мне попробовать, и я  
научусь.*

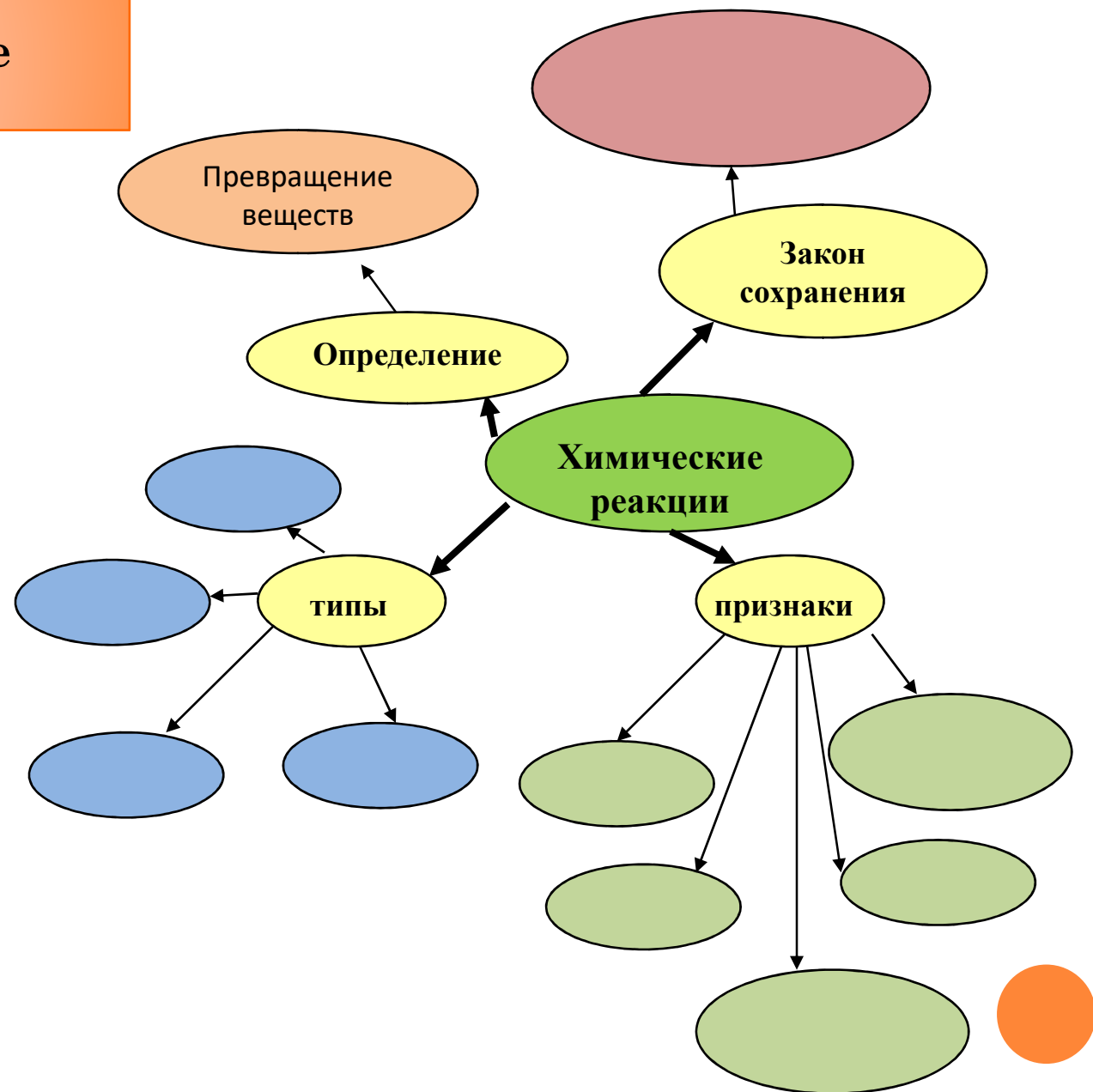
древняя китайская



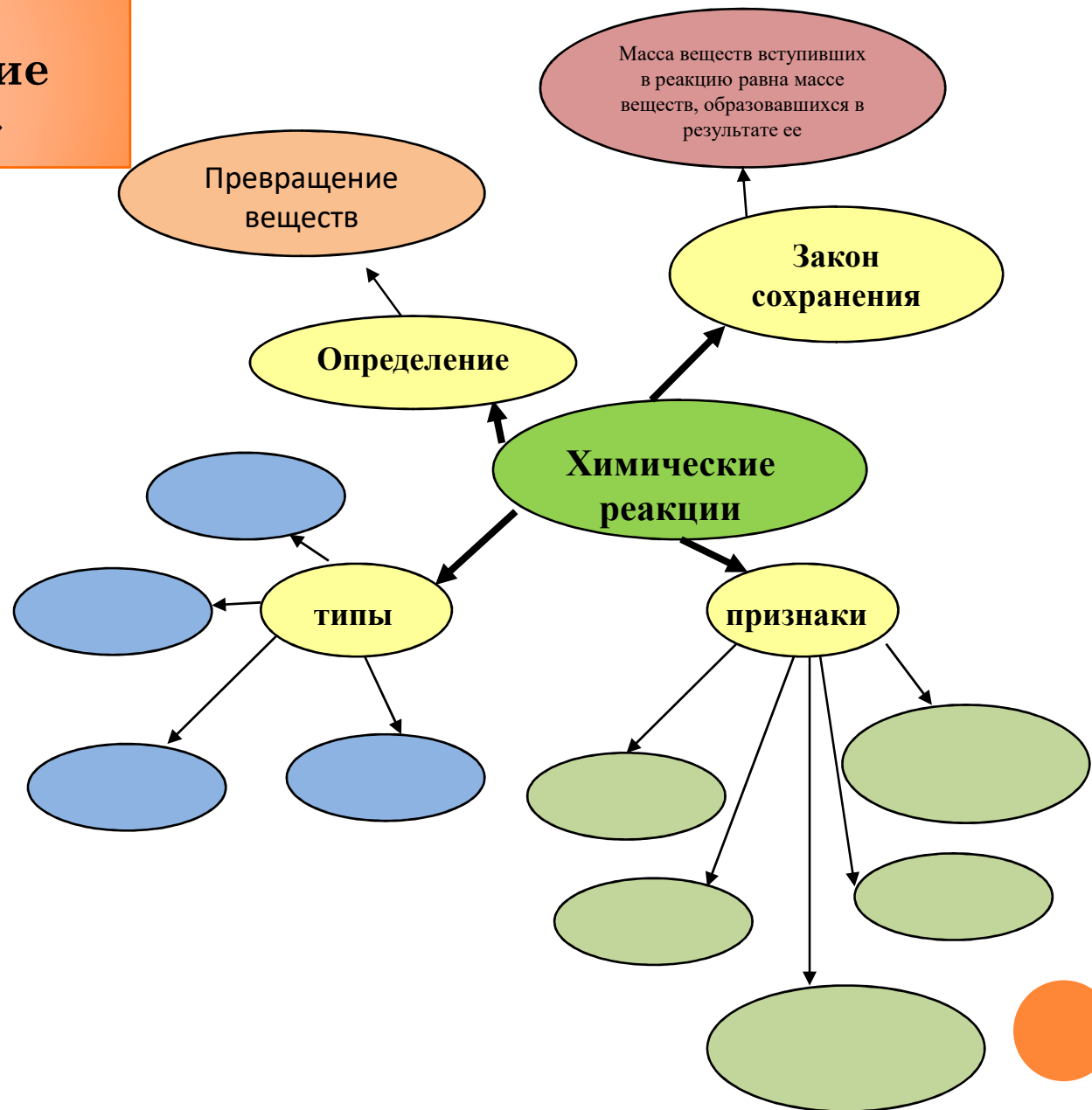
**Задание:**  
заполните  
пустые овалы  
соответствующ  
ей  
информацией.  
Раскройте  
каждый  
признак.



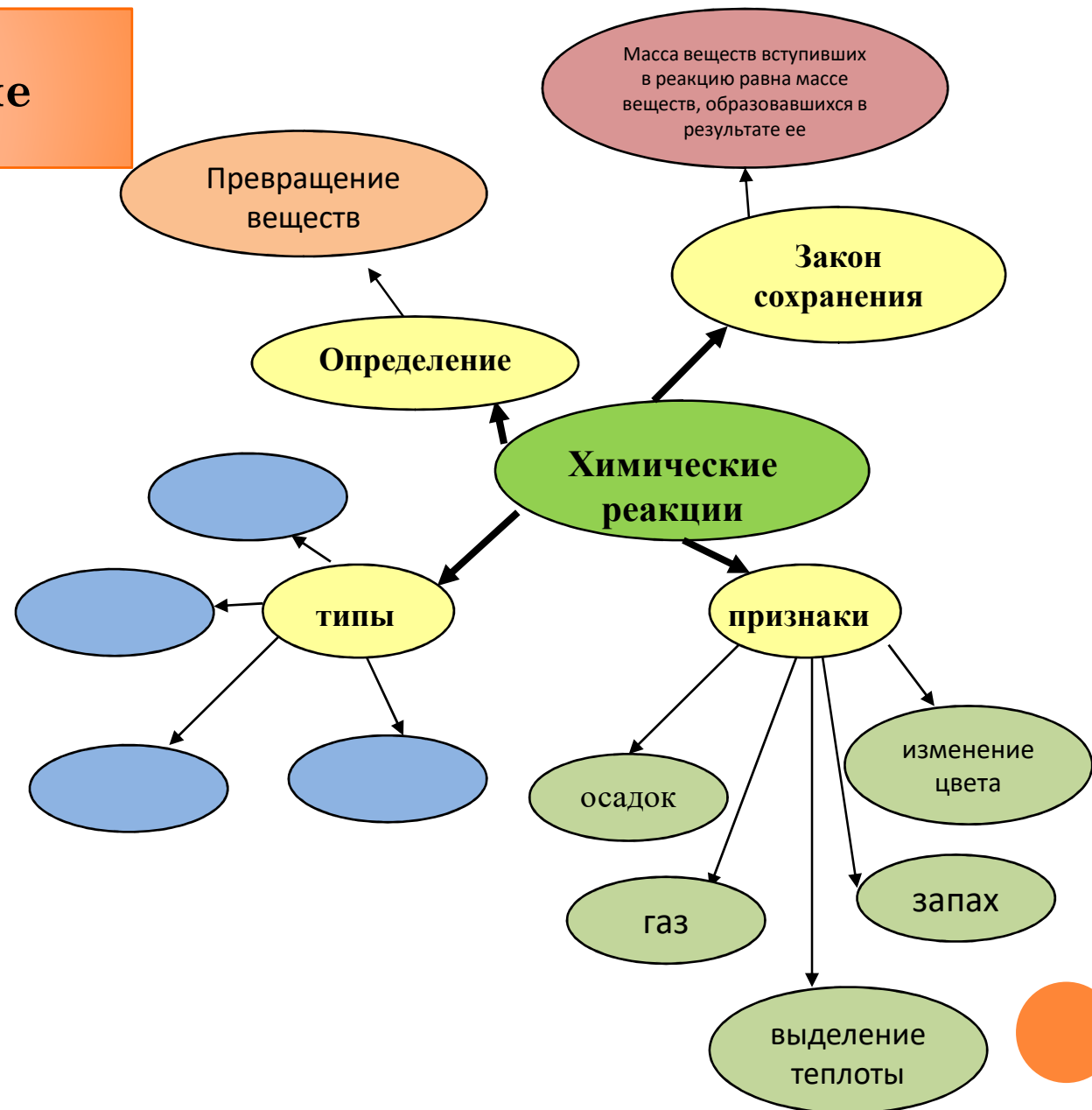
**Кластер  
«Химические  
реакции»**



# Кластер «Химические реакции»



# Кластер «Химические реакции»



**Тема урока**  
**«Типы химических реакций»**



**Выполняется ли закон сохранения массы в  
следующих схемах химических реакций?**

Схемы химических реакций	Да/Нет
1. $\text{Ca} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CaCl}_2$	
2. $2\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}$	
3. $\text{Fe}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{FeO} + \text{H}_2\text{O}$	
4. $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$	
5. $2\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$	
6. $\text{Fe} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{FeCl}_2$	
7. $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$	
8. $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{NaCl} + \text{BaSO}_4$	



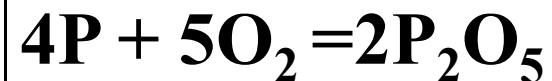
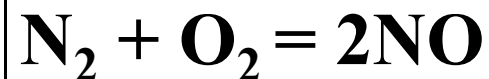
***Выполняется ли закон сохранения массы в  
следующих схемах химических реакций?***

<b>Схемы химических реакций</b>	<b>Да/Нет</b>
1. $\text{Ca} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CaCl}_2$	Да
2. $2\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}$	Да
3. $\text{Fe}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{FeO} + \text{H}_2\text{O}$	Да
4. $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$	Да
5. $2\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$	Нет
6. $\text{Fe} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{FeCl}_2$	Да
7. $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$	Да
8. $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{NaCl} + \text{BaSO}_4$	Нет

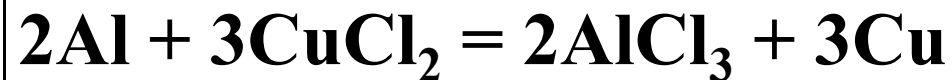
**Выполняется ли закон сохранения массы в  
следующих схемах химических реакций?**

Схемы химических реакций	Да/Нет
1. $\text{Ca} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CaCl}_2$	Да
2. $2\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}$	Да
3. $\text{Fe}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{FeO} + \text{H}_2\text{O}$	Да
4. $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$	Да
5. $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$	Нет
6. $\text{Fe} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{FeCl}_2$	Да
7. $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$	Да
8. $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{BaSO}_4$	Нет

*Реакции соединения*



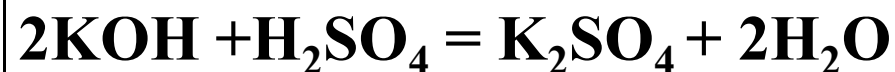
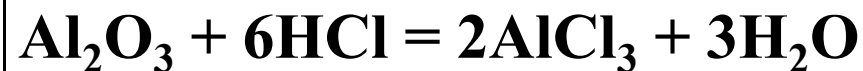
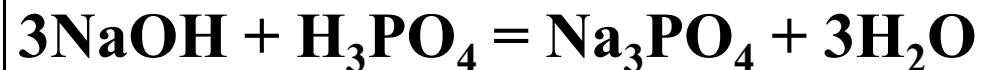
*Реакции замещения*



*Реакции разложения*



*Реакции обмена*



## Тренажерная карта (ответы)

### 1 вариант

1. реакция соединения
2. реакция замещения
3. реакция замещения
4. реакция замещения
5. реакция соединения
6. реакция обмена
7. реакция обмена
8. реакция обмена
9. реакция соединения

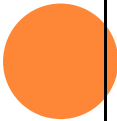
### 2 вариант

1. реакция замещения
2. реакция соединения
3. реакция замещения
4. реакция обмена
5. реакция соединения
6. реакция обмена
7. реакция замещения
8. реакция обмена
9. реакция разложения

### 3 вариант

1. реакция соединения
2. реакция обмена
3. реакция замещения
4. реакция соединения
5. реакция обмена
6. реакция обмена
7. реакция обмена
8. реакция замещения
9. реакция замещения

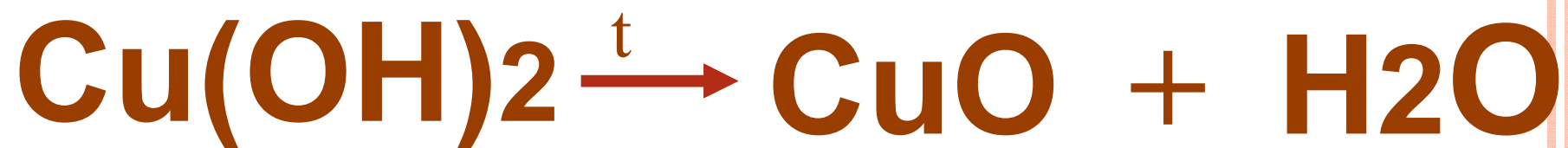
### 4 вариант

1. реакция замещения
  2. реакция замещения
  3. реакция замещения
  4. реакция соединения
  5. реакция разложения
  6. реакция обмена
  7. реакция обмена
  8. реакция обмена
  9. реакция соединения
- 

*Соблюдайте правила техники безопасности*



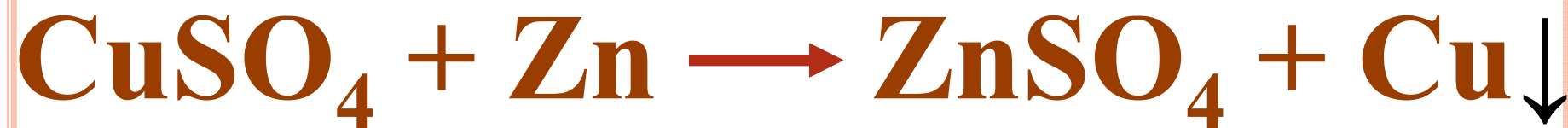
*Соблюдайте правила техники безопасности*



*Соблюдайте правила техники безопасности*



*Соблюдайте правила техники безопасности*





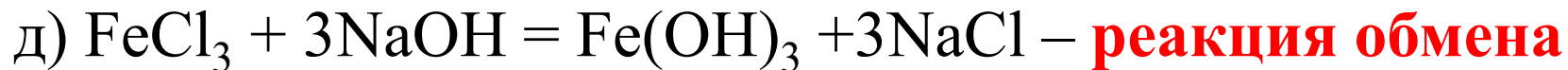
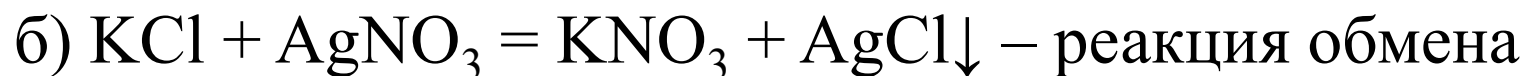
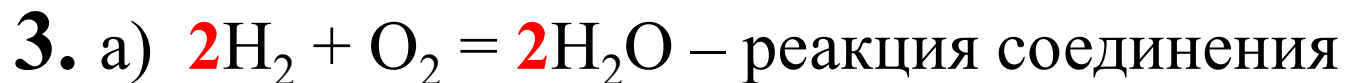
## *Третий лишний*



## *Карточка 2 (ответы)*



2. А 3, Б 2 (2 балла)



*Итого за карточку 2 – тах 12 баллов*

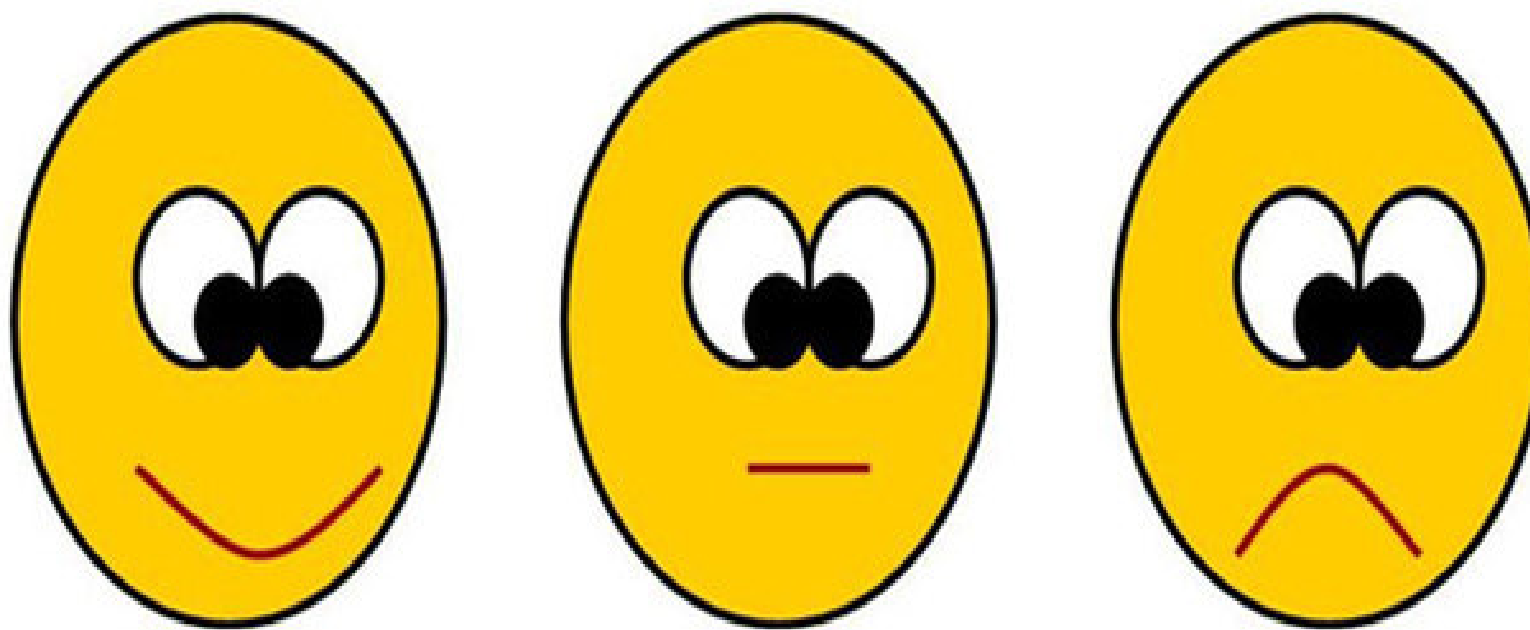
## *Критерии выставления отметки*

29-25 баллов - отметка «5»

24-18 баллов - отметка «4»

17-10 баллов - отметка «3»





Твоё отношение к уроку (нарисовать смайлику улыбку).

- 1) Отличный, интересный, захватывающий, заставляющий работать — *улыбка*;
- 2) Нормальный, обычный — *полоска*;
- 3) Скучный, работа без интереса. Бесполезный — нарисовать *опущенные уголки губ*.

## Домашнее задание:

выучить конспект (приложение №1),  
выполнить упражнение письменно (карточка №3)

### Карточка №3

Допишите практически осуществимые уравнения реакций, расставьте коэффициенты, укажите типы реакций

Уравнение реакции	Тип реакции
а) $\text{CuCl}_2 + \text{Zn} \rightarrow$	
б) $\text{Fe}(\text{OH})_2 \rightarrow$	
в) $\text{KI} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow$	
г) $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow$	

