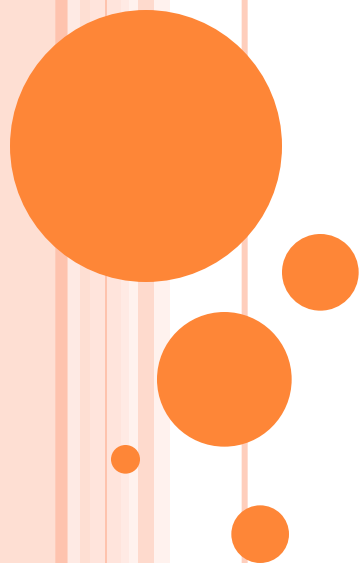


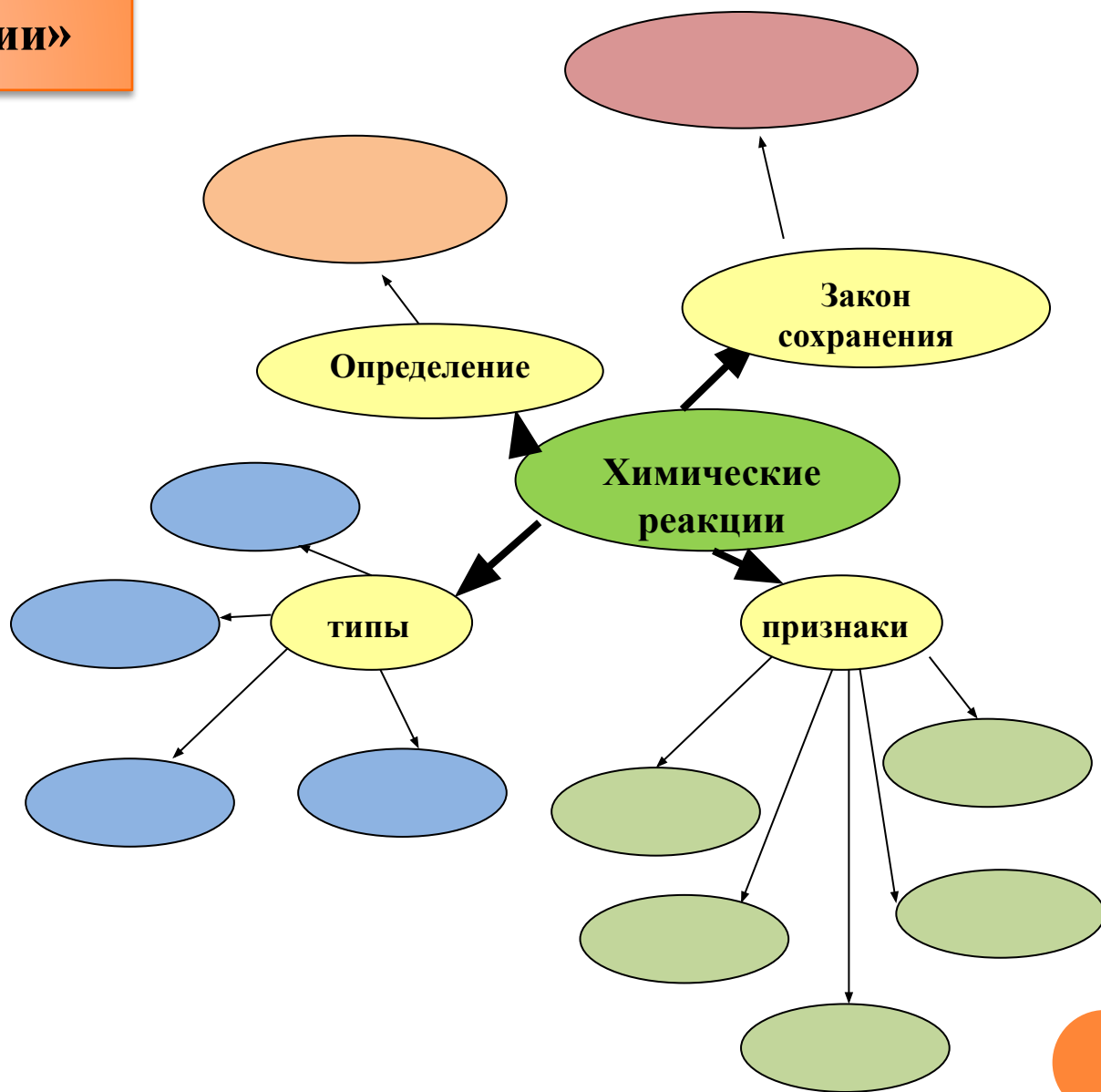
УРОК ХИМІИ

8 КЛАСС

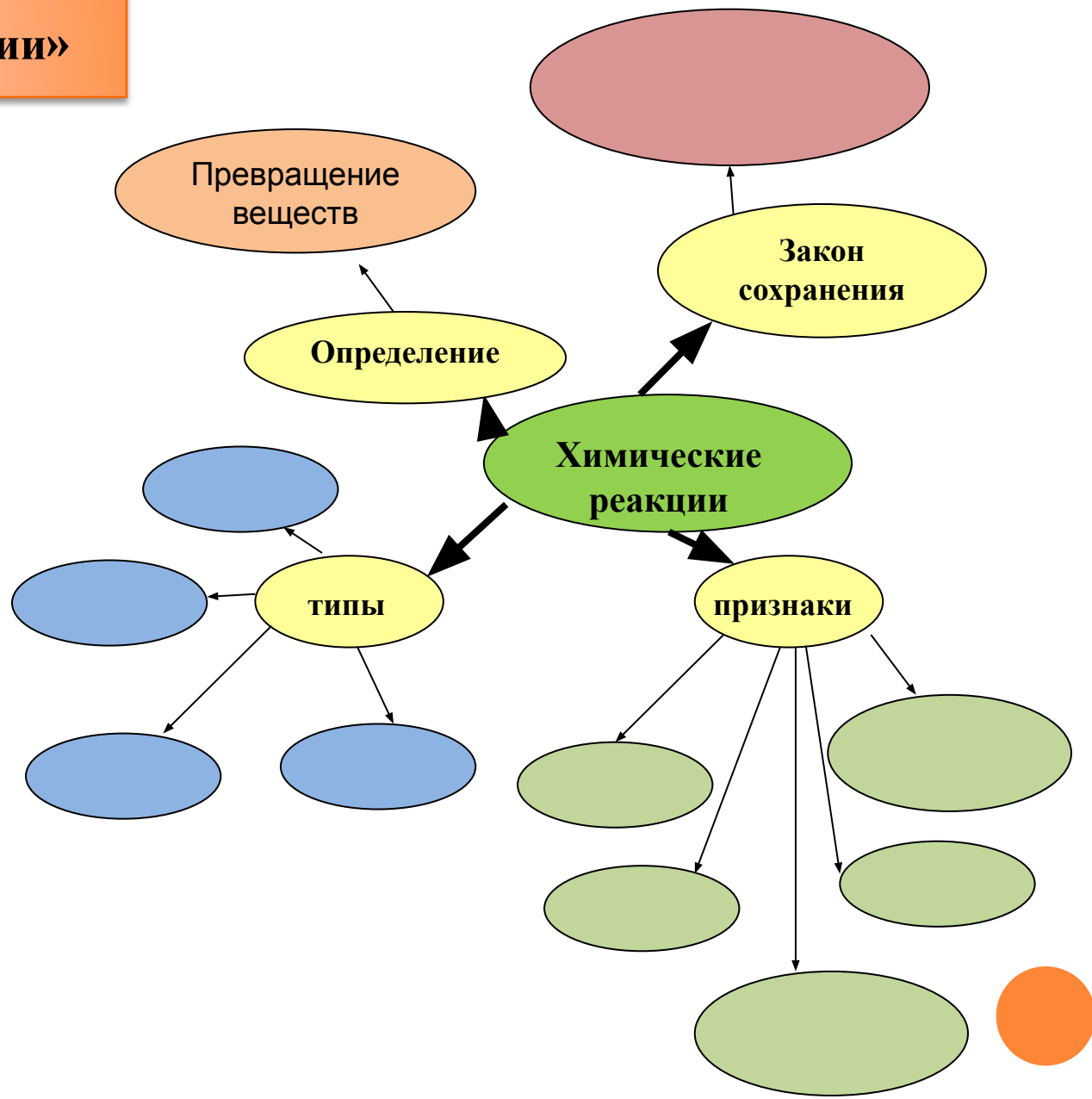


**Кластер
«Химические реакции»**

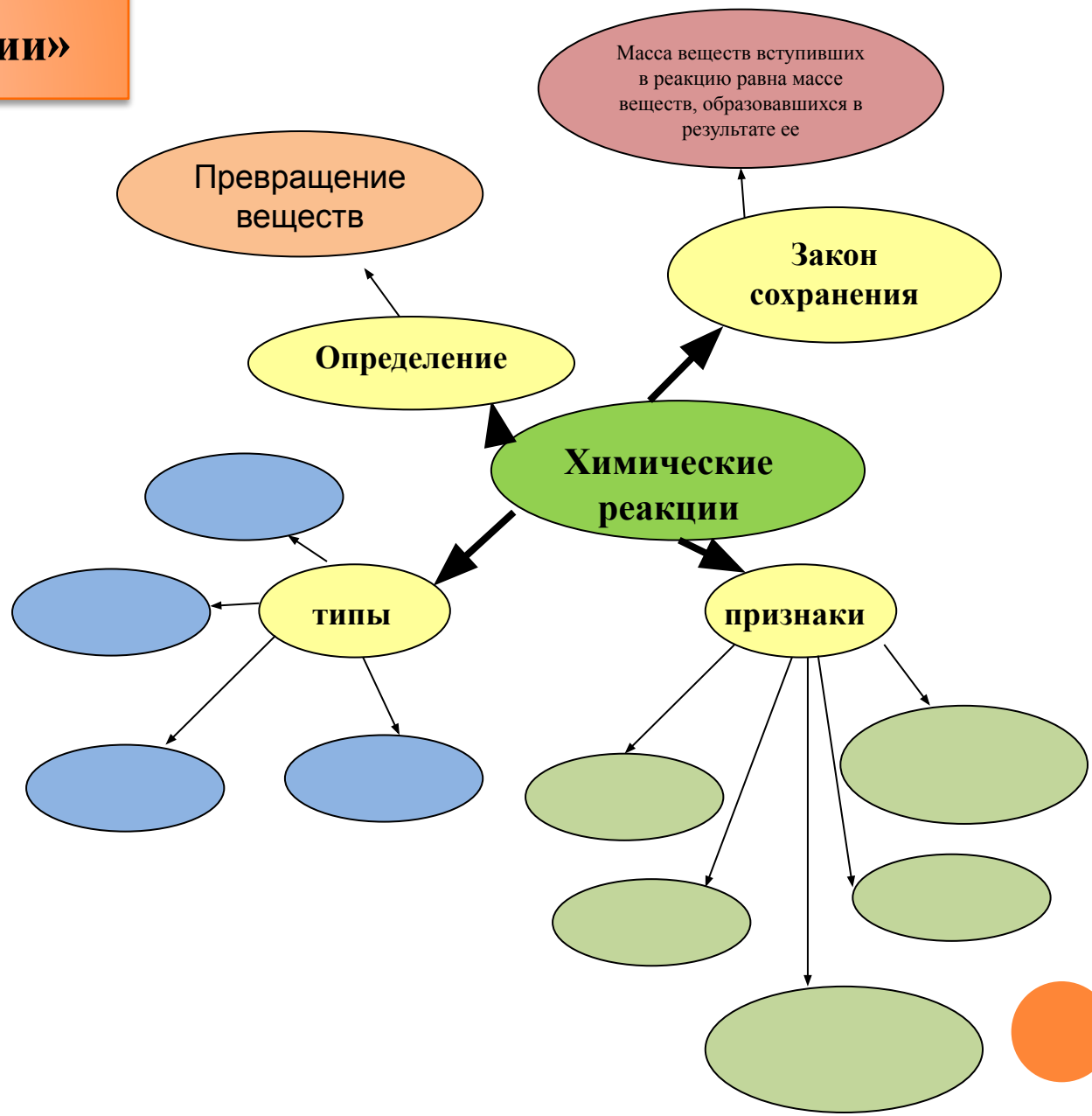
Задание: заполните
пустые овалы
соответствующей
информацией.
Раскройте каждый
признак.



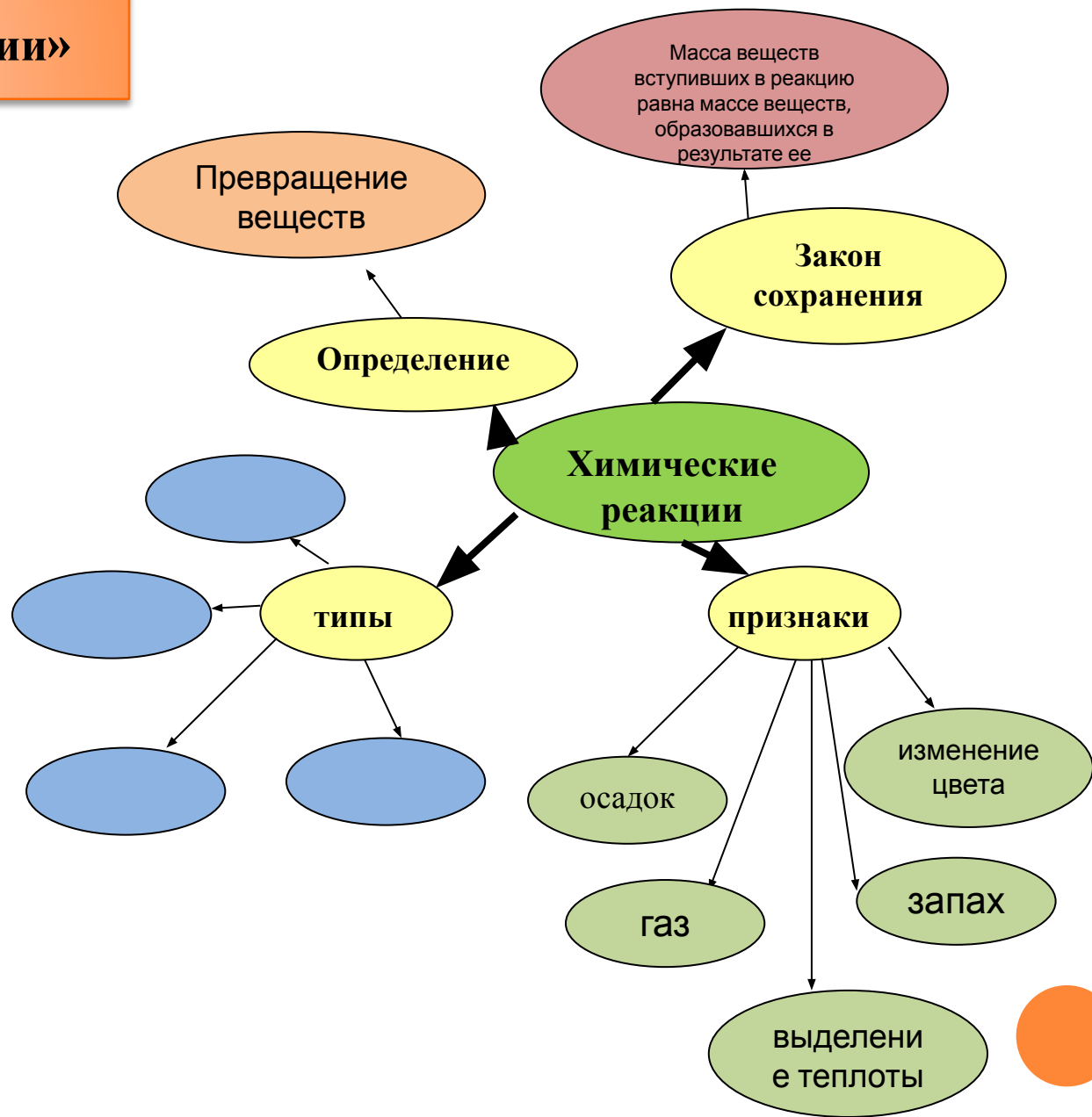
Кластер «Химические реакции»



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. $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{NaCl} + \text{BaSO}_4$	



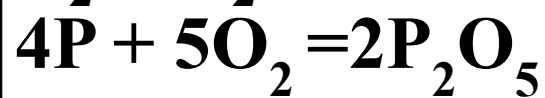
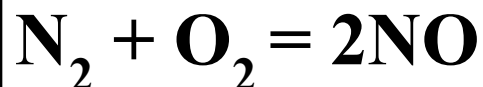
**Выполняется ли закон сохранения массы в
следующих схемах химических реакций?**

Схемы химических реакций	Да/Нет
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

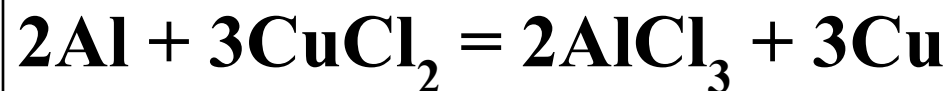
Выполняется ли закон сохранения массы в следующих схемах химических реакций?

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



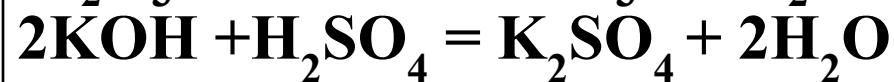
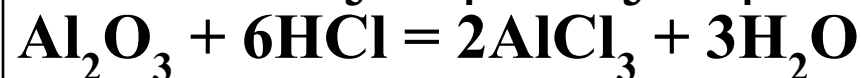
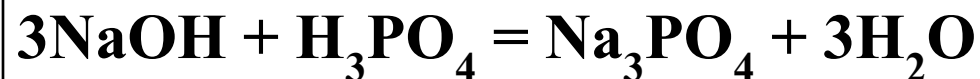
Реакции замещения



Реакции разложения



Реакции обмена



Соблюдайте правила техники безопасности



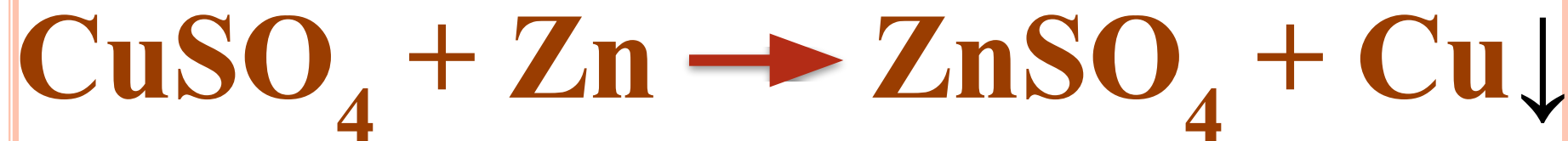
Соблюдайте правила техники безопасности



Соблюдайте правила техники безопасности



Соблюдайте правила техники безопасности



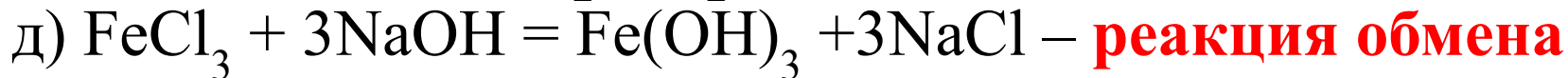
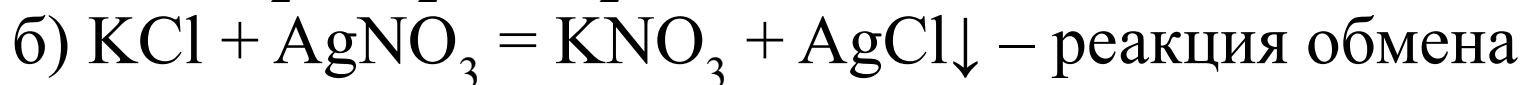
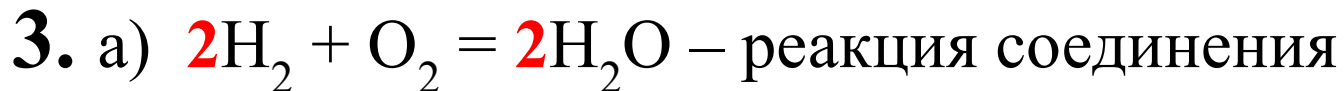
ТРЕТИЙ ЛИШНИЙ



Карточка 2 (ответы)



2. А 3, Б 2 (2 балла)



Итого за карточку 2 – макс 12 баллов

Домашнее задание:

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) $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow$	

