

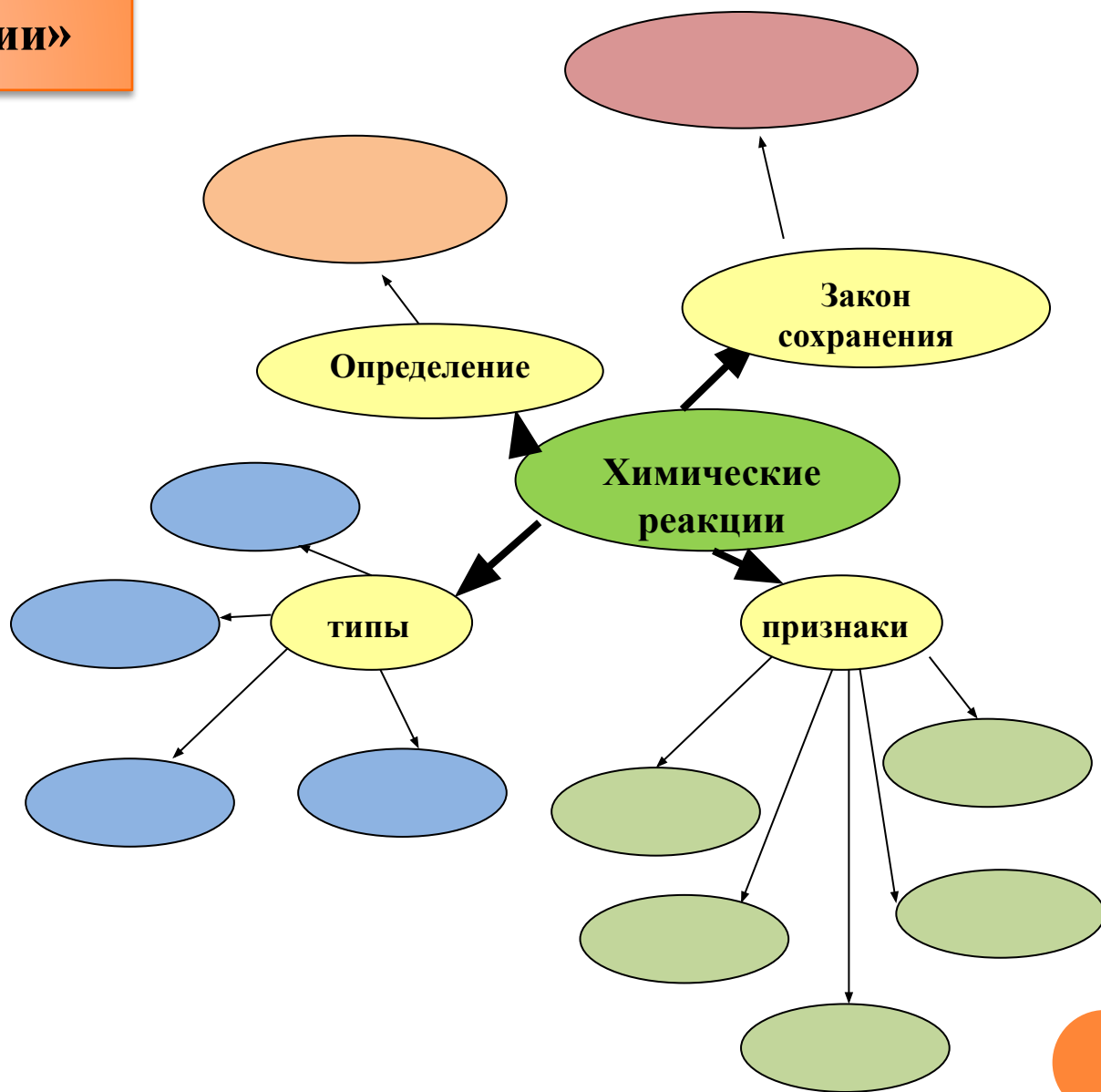
УРОК ХИМИИ

8 КЛАСС

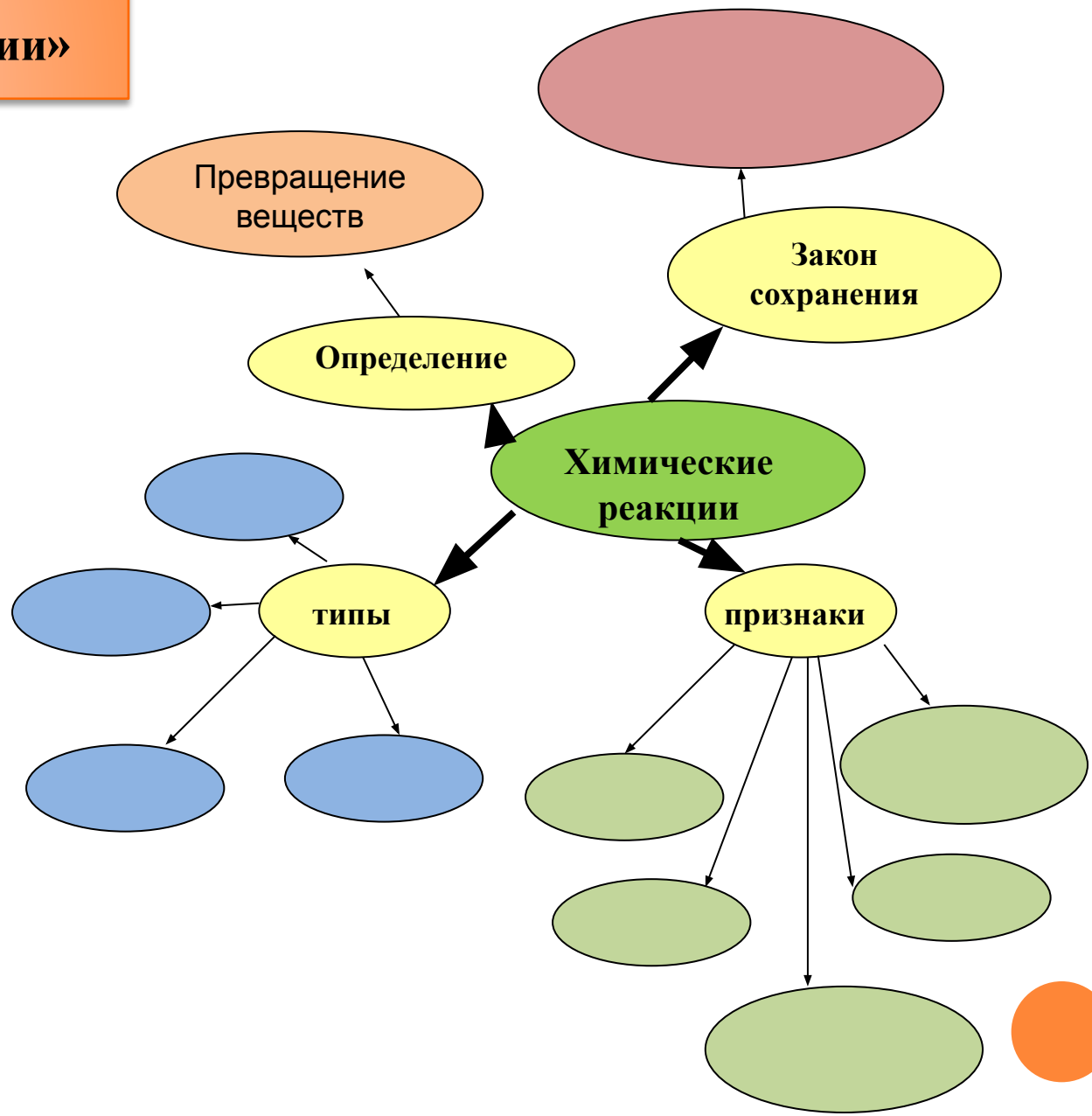
Рогачева Наталья Васильевна
учитель химии первой категории
МБОУ «Рождественская СОШ»

**Кластер
«Химические реакции»**

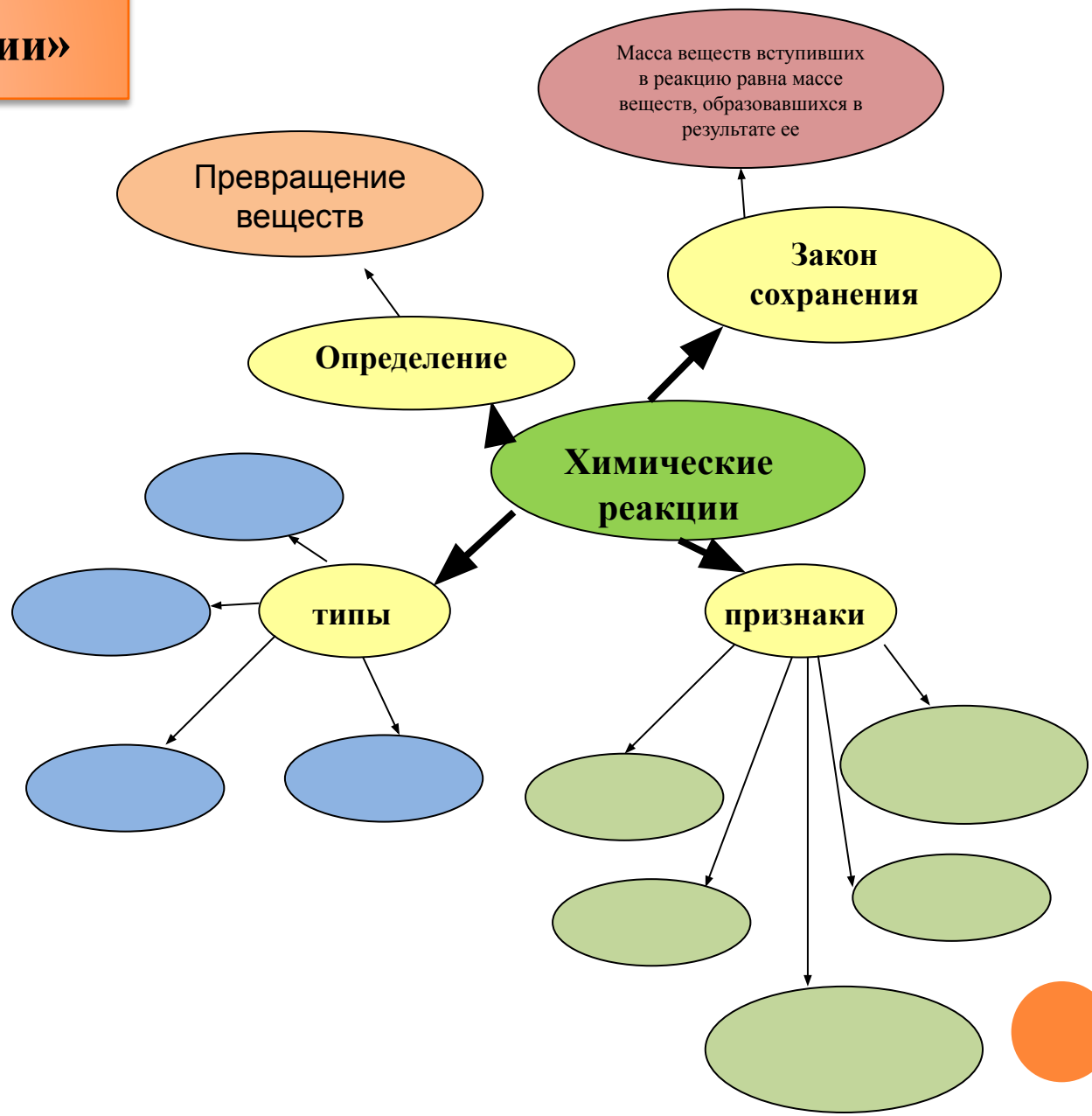
Задание: заполните
пустые овалы
соответствующей
информацией.
Раскройте каждый
признак.



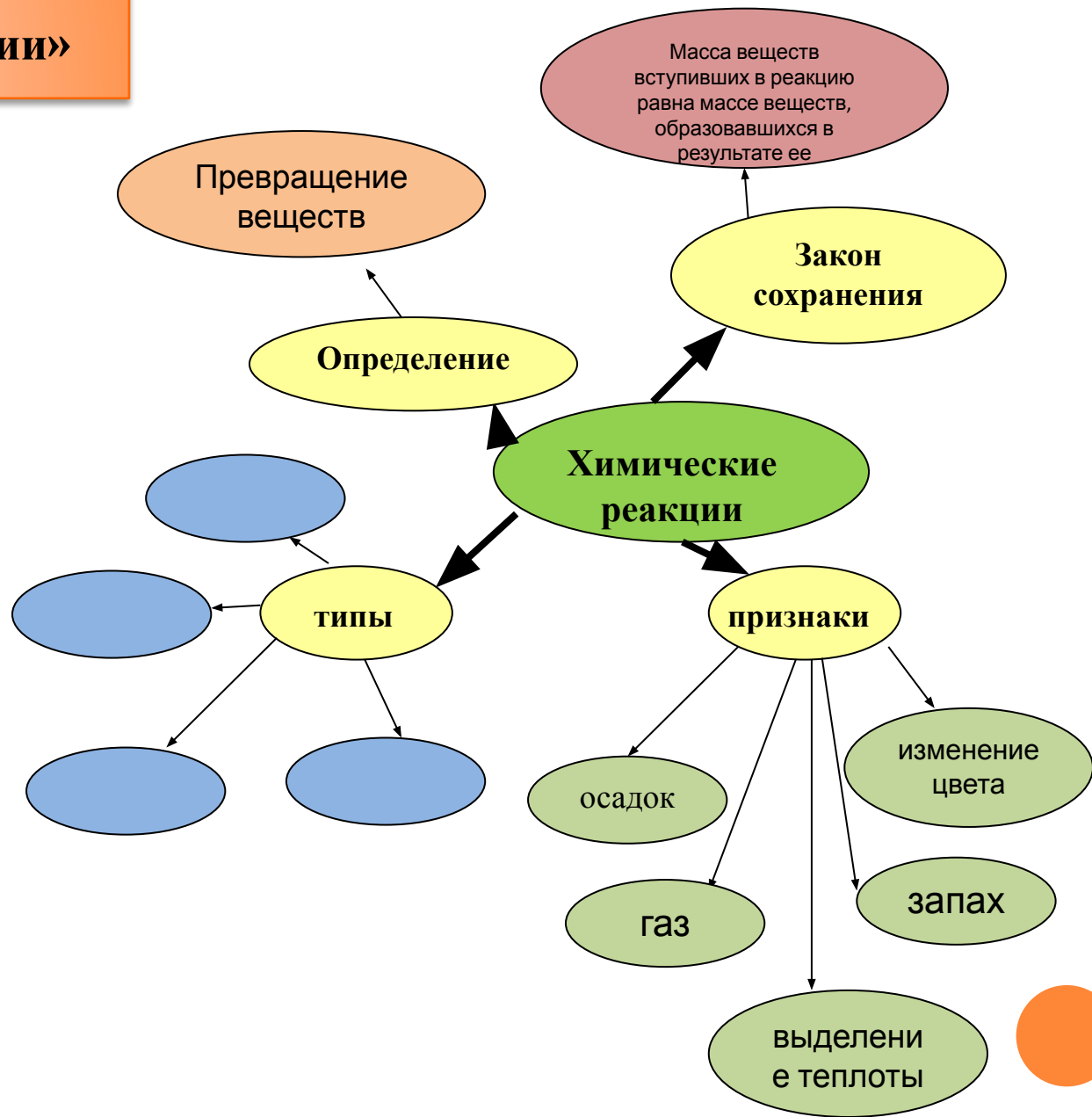
Кластер «Химические реакции»



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



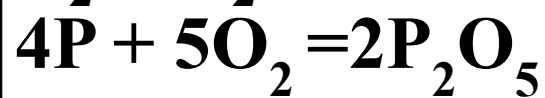
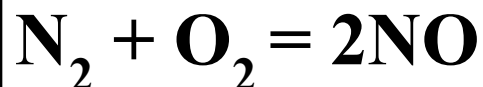
**Выполняется ли закон сохранения массы в
следующих схемах химических реакций?**

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

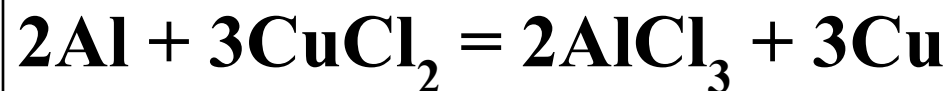
Выполняется ли закон сохранения массы в следующих схемах химических реакций?

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



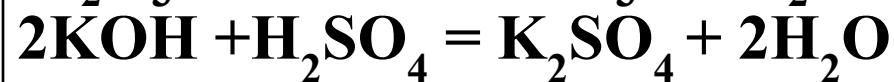
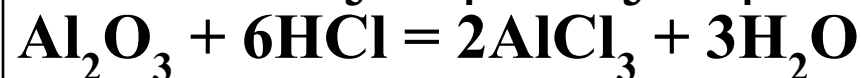
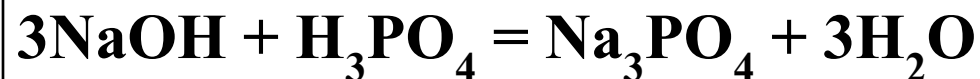
Реакции замещения



Реакции разложения



Реакции обмена



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



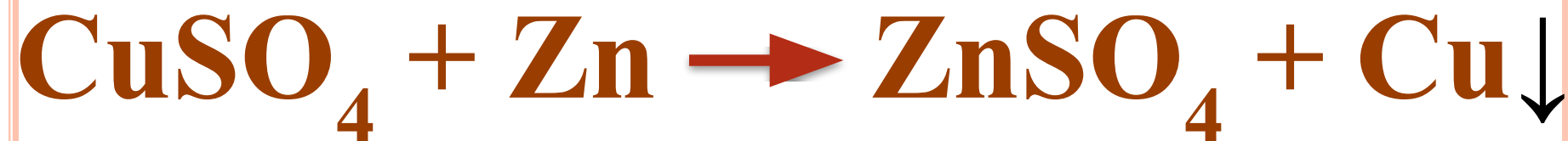
Соблюдайте правила техники безопасности



Соблюдайте правила техники безопасности



Соблюдайте правила техники безопасности



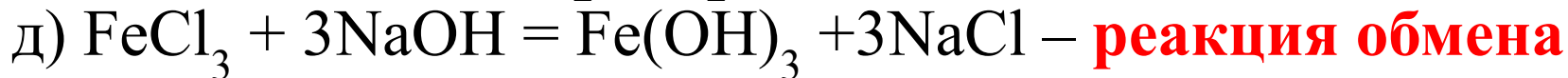
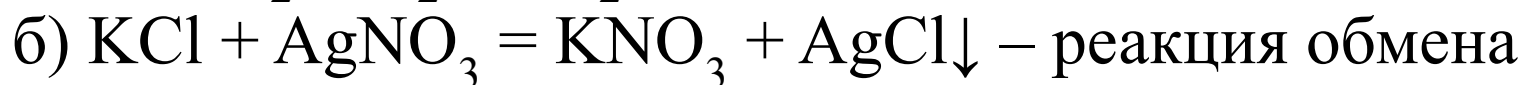
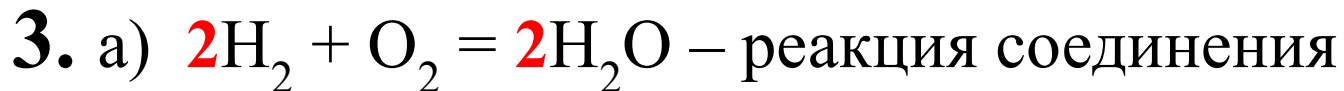
ТРЕТИЙ ЛИШНИЙ



Карточка 2 (ответы)



2. А 3, Б 2 (2 балла)



Итого за карточку 2 – максимум 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. Бесплезный — 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) $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow$	

