

# Отгадай загадку и узнай о чем пойдет речь на сегодняшнем уроке



Она  
идет,  
она  
прошла!  
Никто  
не скажет,  
что пришла!

Г<sup>®</sup> Она - \*\*\*\*\*

\*\*\*\*\* !

# Типы химических реакций

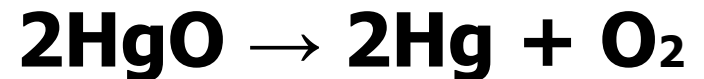
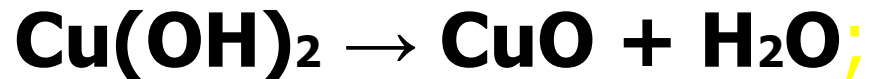
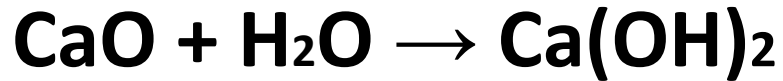
**Запишите тему  
в рабочую тетрадь**



# Типы реакций по числу и составу участников

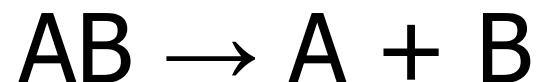
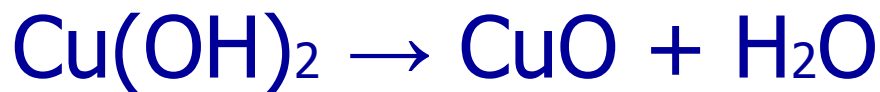


Можно ли выделить признак,  
по которому возможно разделить  
эти реакции на группы?



Различаются ли между  
собой реакции одной группы?

# Реакции разложения



Что объединяет все эти реакции?

В чём их отличие?

Как одним словом мы можем назвать процесс, который протекает?

# Реакция разложения

C



A

+

B

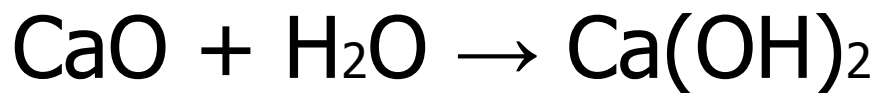
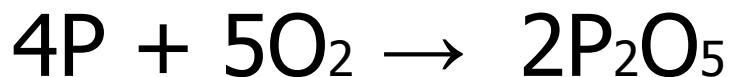
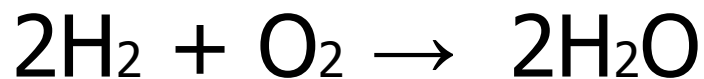


+





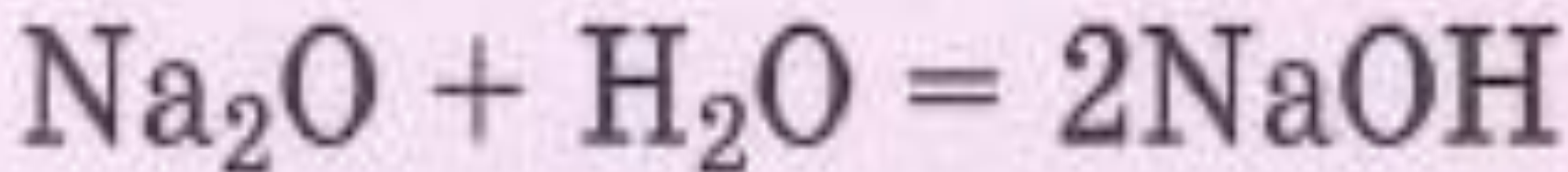
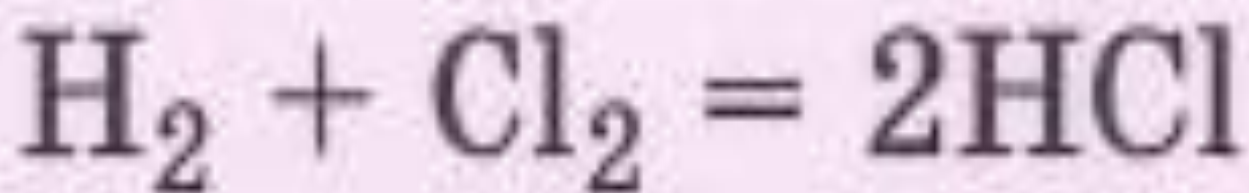
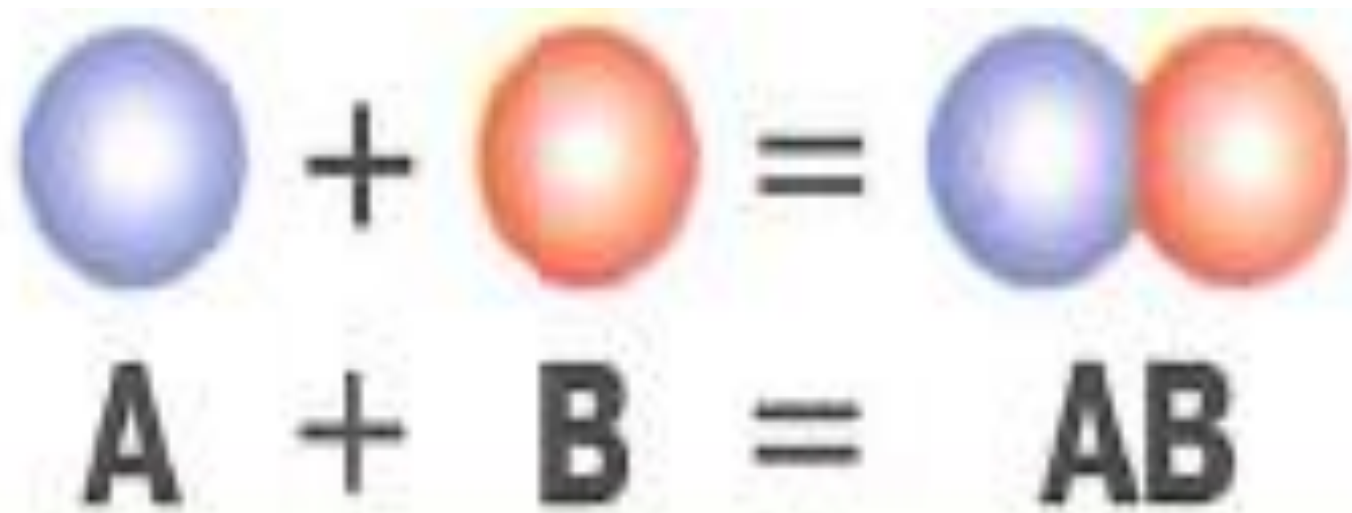
# Реакции соединения



**Что объединяет все эти реакции?**

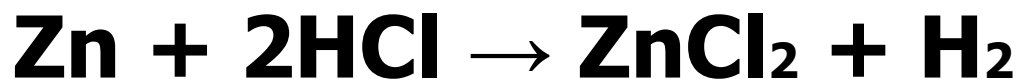
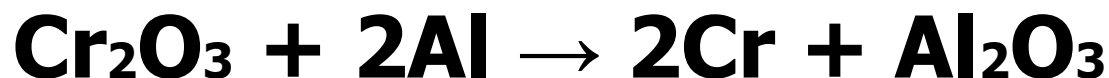
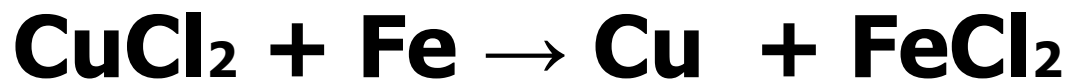
**В чём их отличие?**

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





# Реакции замещения

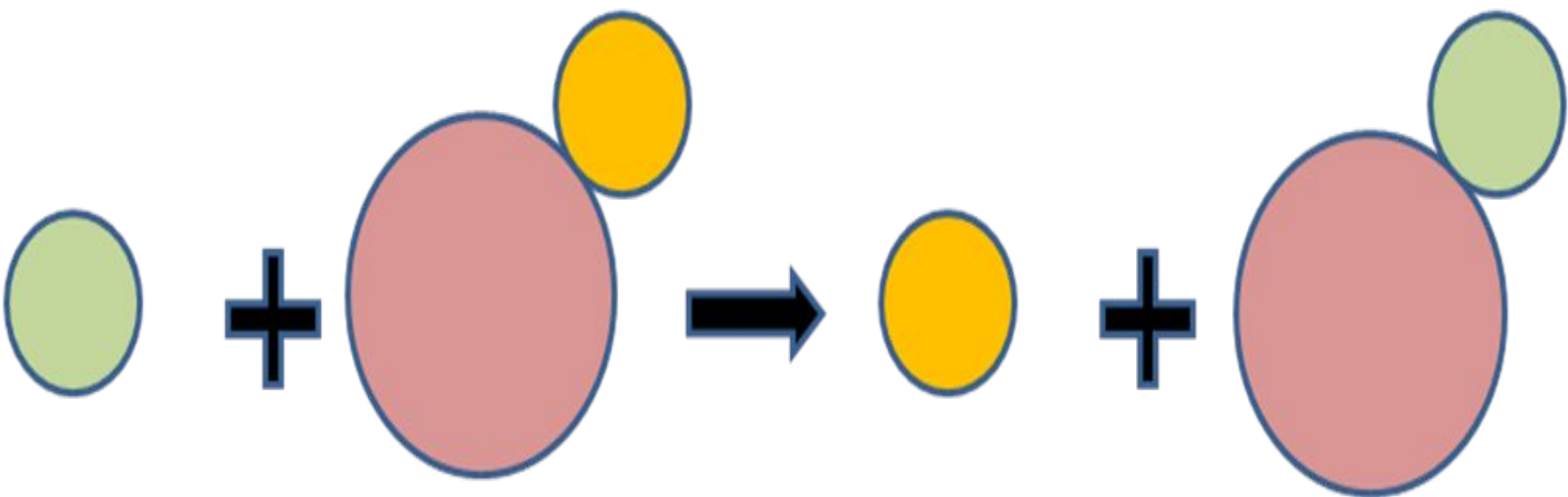


Что объединяет все эти реакции?

В чём их отличие?

Как одним словом мы можем назвать процесс, который протекает?

# Реакции замещения



# Реакции обмена



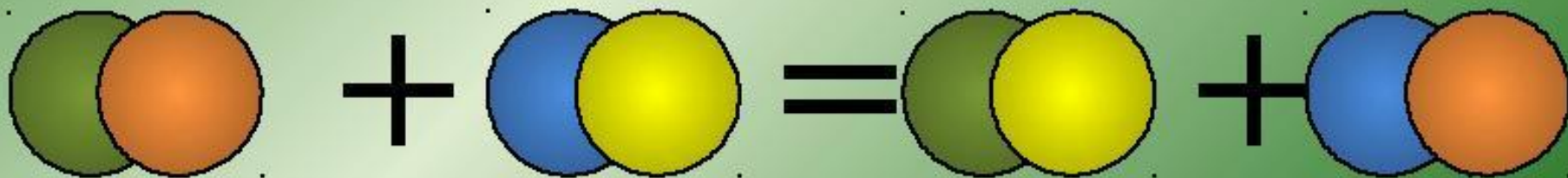
**Что объединяет все эти реакции?**

**В чём их отличие?**

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

# Реакции обмена -

Реакции между двумя сложными веществами, в результате которых они обмениваются своими составными частями называются реакциями обмена.



# Признаки химических реакций

- Появление запаха
- Выделение газа
- Изменение окраски
- Выпадение осадка
- Растворение осадка
- Образование воды
- Выделение теплоты
- Поглощение теплоты





# Условия течения химических реакций

- Тесное соприкосновение (необходимо)
- Измельчение и перемешивание
- Нагревание (возможно):
  - а) для начала реакции;
  - б) постоянно.





Реакция  
соединения



Реакция  
разложения



Реакция  
замещения



Реакция  
обмена

