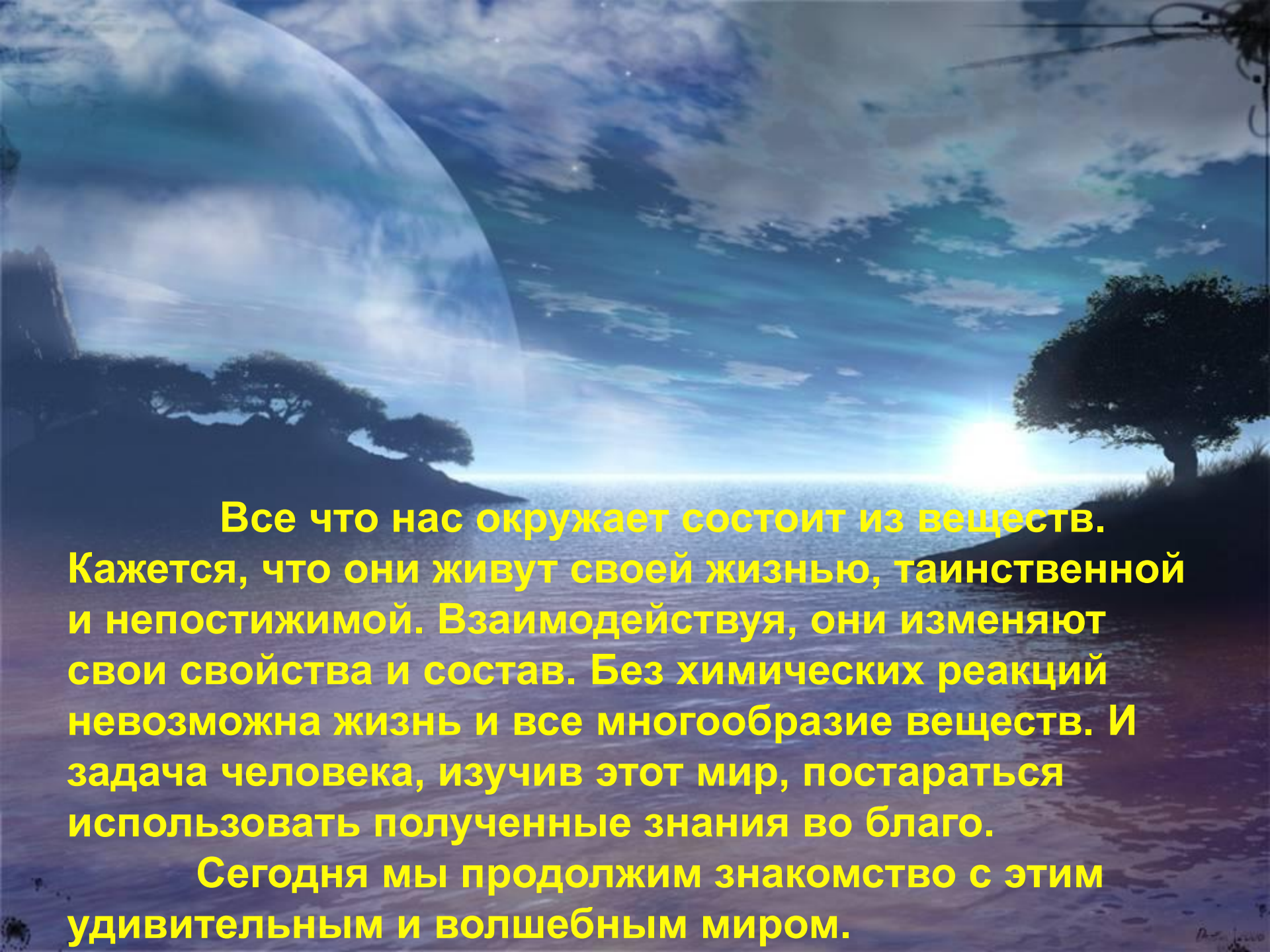




ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ





Все что нас окружает состоит из веществ. Кажется, что они живут своей жизнью, таинственной и непостижимой. Взаимодействуя, они изменяют свои свойства и состав. Без химических реакций невозможна жизнь и все многообразие веществ. И задача человека, изучив этот мир, постараться использовать полученные знания во благо.

Сегодня мы продолжим знакомство с этим удивительным и волшебным миром.

Отгадай загадку и узнай о чем пойдет речь на сегодняшнем уроке



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

Она - *** !**

Тема урока:

«Типы химических
реакций»



Что такое химическая реакция?

Химические реакции или химические явления – это процессы, в результате которых из одних веществ образуются другие;



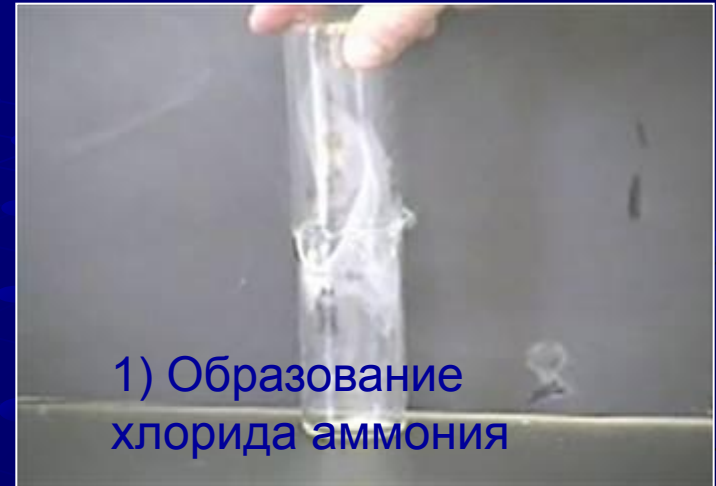
По каким признакам можно определить химические реакции?

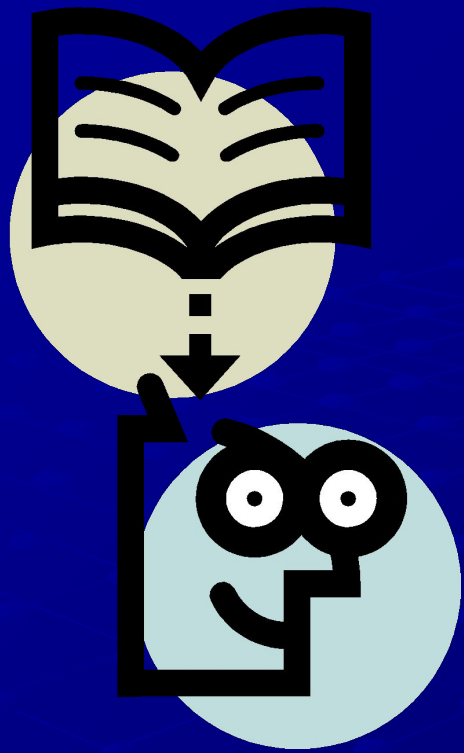
- Выделение газа;
- Образование осадка;
- Выделение (поглощение) тепла и света;
- Появление или изменение запаха или вкуса;
- Изменение цвета;



Каковы условия возникновения реакций:

- Смешивание веществ;
- Нагревание;
- Измельчение;
- Соприкосновение ;
- Растворение;





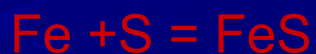
Химические реакции.

Как

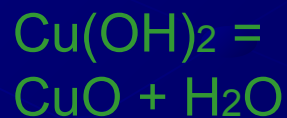
классифицировать ?

Химические реакции

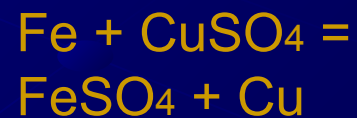
Соединения



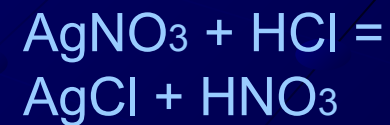
Разложения

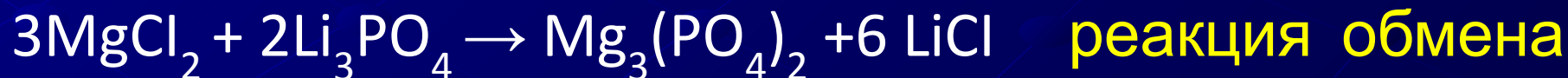
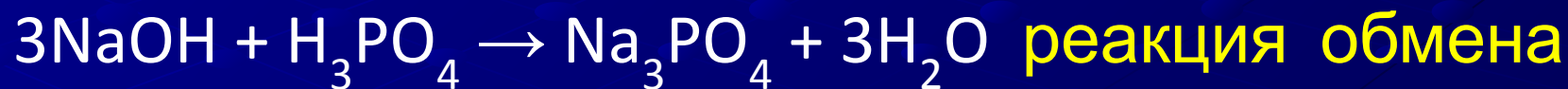


Замещения



Обмена





Запишите уравнения следующих реакций:

а) кремний + кислород

б) натрий + азот

в) калий + сера

г) алюминий + кислород

д) калий + хлор

е) оксид кальция + вода



Инструктивная карта

Проведите реакции между следующими веществами:

1В пробирку налейте 2 мл раствора сульфата меди (II). Затем добавьте раствор гидроксида натрия. Что наблюдаете?

2В пробирку налейте 2 мл раствора сульфата натрия. Затем добавьте раствор хлорида бария. Что наблюдаете?

3 В пробирку налейте 2 мл раствора хлорида железа (III), а затем добавьте несколько капель раствора роданида калия $KSCN$. Что наблюдаете?

4В пробирку налейте 2 мл раствора гидроксида натрия, а затем добавьте несколько капель фенолфталеина. Что наблюдаете? Добавьте 2 мл соляной кислоты. Что наблюдаете? Объясните наблюдения.

5Поместите в пробирку 1-2 кусочка мела. Затем прилейте столько соляной кислоты, чтобы ею покрылись кусочки мела. Что наблюдаете?

Какие типы химических реакций мы сегодня вспомнили?

- **Соединение**

- **Разложение**

- **Замещение**

- **Обмен**

Реакция соединения.



Реакция соединения - это реакция, при которой из двух или нескольких простых или сложных веществ образуется одно сложное вещество.

Реакция разложения

H_2O

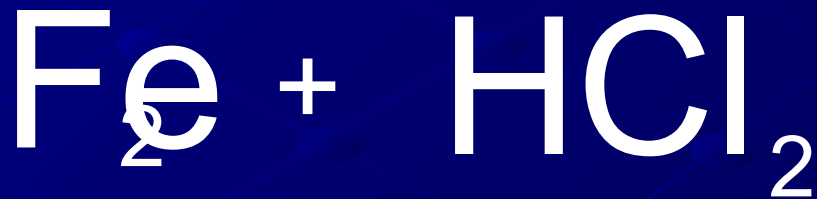
Реакция разложения - это реакция, при которой одно сложное вещество распадается на два или несколько простых или сложных веществ.

+

2

Реакция замещения

Реакция замещения -это реакция, при которой атомы простого вещества замещают атомы в СЛОЖНОМ веществе



Реакция обмена



Реакция обмена - это реакция, при которой два сложных вещества обмениваются своими составными частями.



Домашнее задание:

повторить § 29-32

Спасибо за урок!

До новых встреч!

