

ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ



ЦЕЛИ НАШЕГО УРОКА:

1. Узнать, что такое **химическая** реакция
2. Выяснить, по каким **признакам** можно определить химическую реакцию
3. Выяснить, при каких **условиях** протекают химические реакции
4. Узнать, как **классифицируют** химические реакции.

ПОВТОРИМ ОТЛИЧИЕ
ХИМИЧЕСКИХ
ЯВЛЕНИЙ
ОТ ФИЗИЧЕСКИХ

ФИЗИЧЕСКОЕ ЯВЛЕНИЕ



ХИМИЧЕСКОЕ ЯВЛЕНИЕ



ФИЗИЧЕСКОЕ ЯВЛЕНИЕ



ХИМИЧЕСКОЕ ЯВЛЕНИЕ



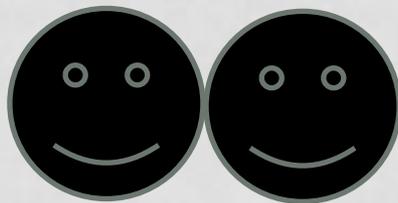
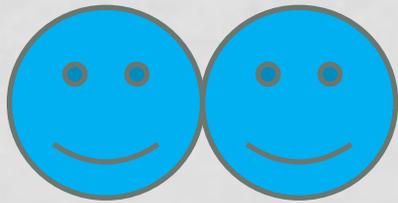
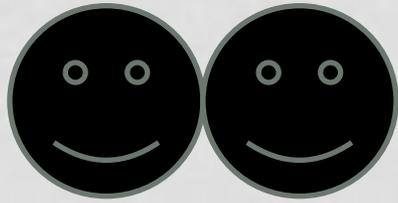
Фото Максима Сырникова
www.syrnikov.ru ©

ХИМИЧЕСКОЕ ЯВЛЕНИЕ



ФИЗИЧЕСКОЕ ЯВЛЕНИЕ





ЧТО ТАКОЕ ХИМИЧЕСКАЯ РЕАКЦИЯ?

Химическая реакция – химическое явление, при котором одни вещества превращаются в другие.

ПО КАКИМ ПРИЗНАКАМ МОЖНО УЗНАТЬ ХИМИЧЕСКУЮ РЕАКЦИЮ?

1. Появление запаха
2. Выпадение осадка
3. Растворение осадка
4. Выделение газа
5. Изменение цвета
6. Выделение теплоты и света
7. Поглощение теплоты

ПРИ КАКИХ УСЛОВИЯХ ПРОТЕКАЮТ ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ?

1. Соприкосновение реагирующих веществ.
2. Подача теплоты
3. Применение катализатора

Реакции, протекающие с
выделением тепла называются
ЭКЗОТЕРМИЧЕСКИМИ.

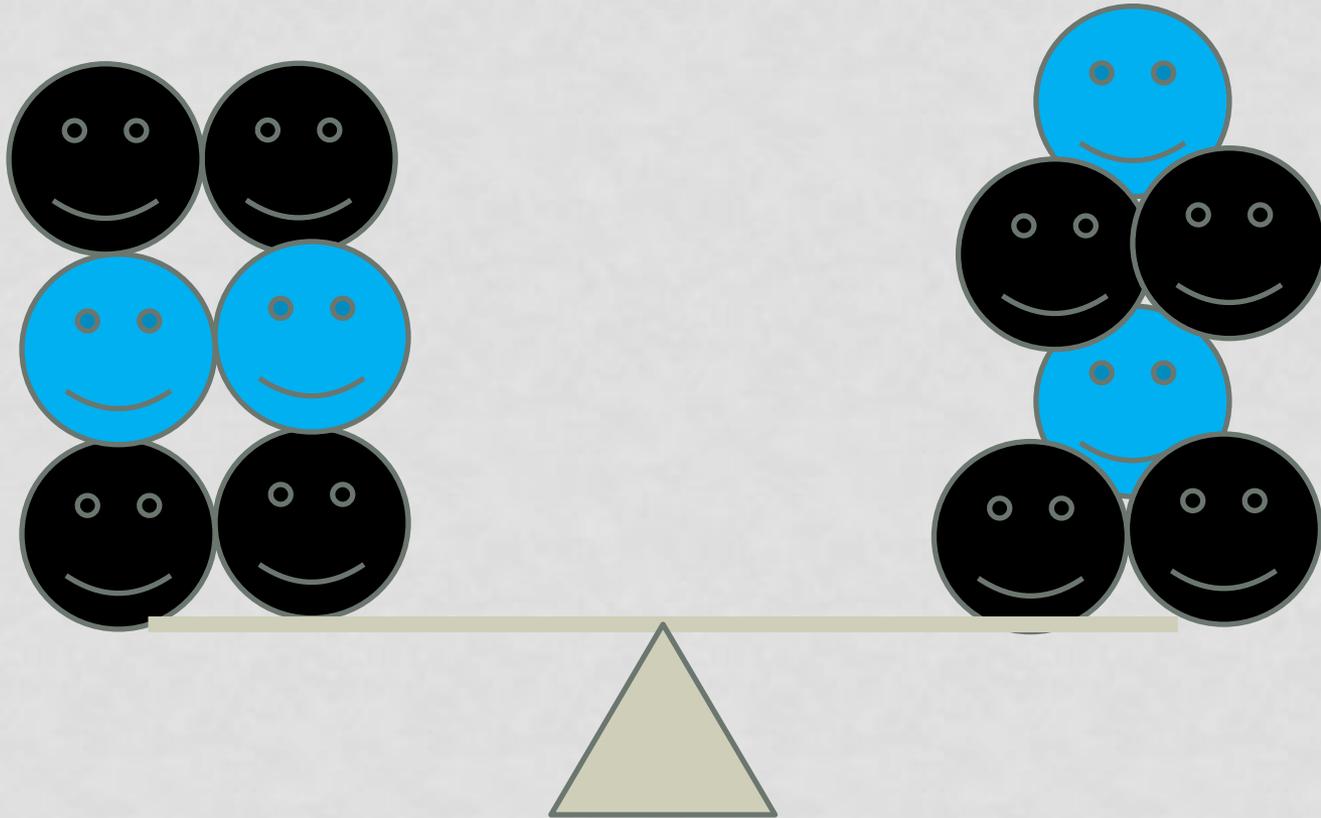
Реакции, протекающие с
поглощением тепла,
называются
ЭНДОТЕРМИЧЕСКИМИ.

Катализаторы –
вещества, ускоряющие
химические реакции.

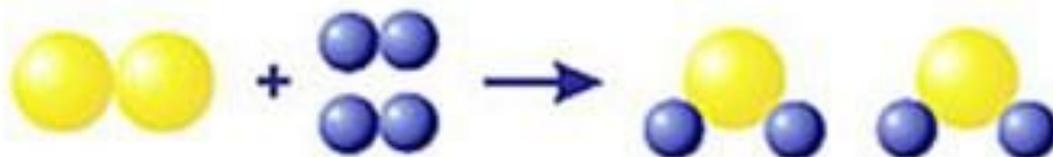
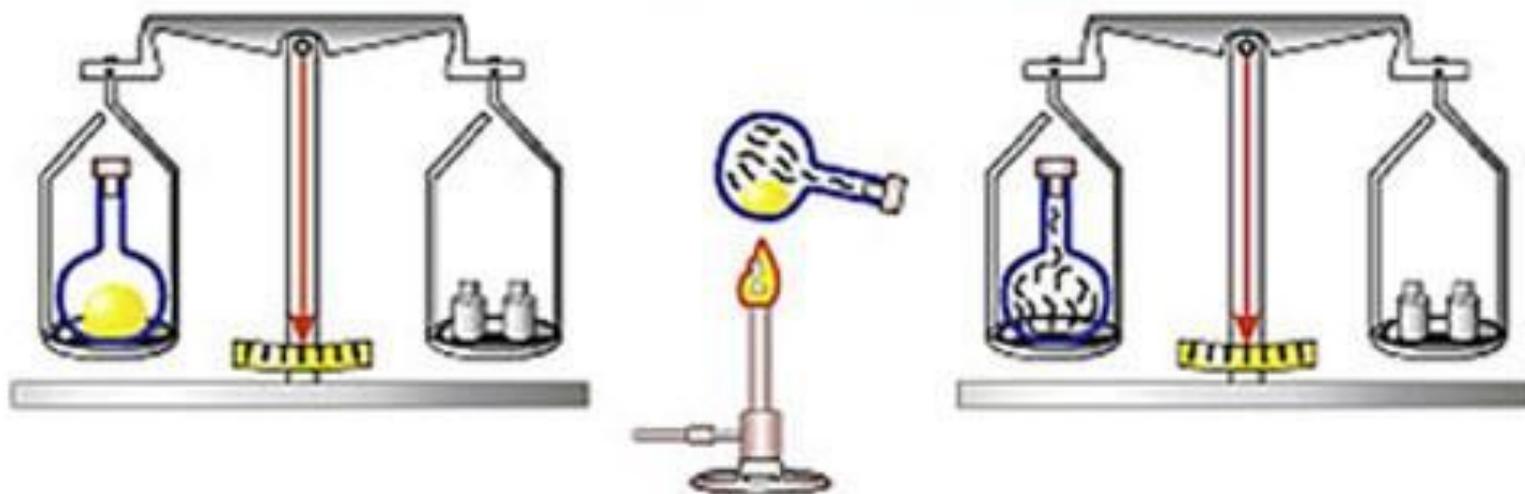
ПРОБЛЕМА!

Изменится ли масса реагирующих веществ по сравнению с массой продуктов реакции?

ЗАКОН СОХРАНЕНИЯ МАССЫ ВЕЩЕСТВ



ЗАКОН СОХРАНЕНИЯ МАССЫ ВЕЩЕСТВА





ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

ТЕСТ

