

- КАКИМ ОБРАЗОМ
ПРОИСХОДИТ
ПРЕВРАЩЕНИЕ ОДНИХ
ВЕЩЕСТВ В ДРУГИЕ?
- КАК ОБРАЗУЮТСЯ НОВЫЕ
ВЕЩЕСТВА?
- ПО КАКИМ ЗАКОНАМ
ПРОТЕКАЮТ
ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ?

ЗАКРЕПЛЕНИЕ ПРОЙДЕННОГО МАТЕРИАЛА

- Дайте определения физических и химических явлений
- Чем отличаются одни от других?
- Приведите примеры

ИГРА «крестики-нолики»

Укажите выигрышный путь который
составляют
только физические явления

ГОРЕНИЕ СВЕЧИ	СКИСАНИЕ МОЛОКА	КИПЕНИЕ ВОДЫ
ТАЯНИЕ СНЕГА	РАСПРОСТРА- НЕНИЕ ЗАПАХА	РЖАВЛЕНИЕ ЖЕЛЕЗА
ПЛАВЛЕНИЕ МЕТАЛЛА	ФОТОСИНТЕЗ	РАСТВОРЕНИЕ САХАРА

ПРИЗНАКИ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

- Образование осадка (CuSO_4 и NaOH)
- Растворение осадка (Cu(OH)_2 и HCl)
- Изменение окраски (NaOH и фенолфталеин)
- Выделение газа (CaCO_3 и H_2SO_4)

ЦЕЛИ УРОКА

- Дать понятие о химическом уравнении как об условной записи химической реакции
- Начать формирование навыков составления химических уравнений

ХИМИЧЕСКИЕ УРАВНЕНИЯ



Михайло Ломоносовъ



Стол химика. Экспонаты химической лаборатории М.В.Ломносова.

ЗАКОН СОХРАНЕНИЯ МАССЫ ВЕЩЕСТВ

**Масса веществ вступивших в
реакцию равна массе
образовавшихся веществ**

ХИМИЧЕСКИЕ УРАВНЕНИЯ

**ЗАКОН СОХРАНЕНИЯ
МАССЫ ВЕЩЕСТВ**

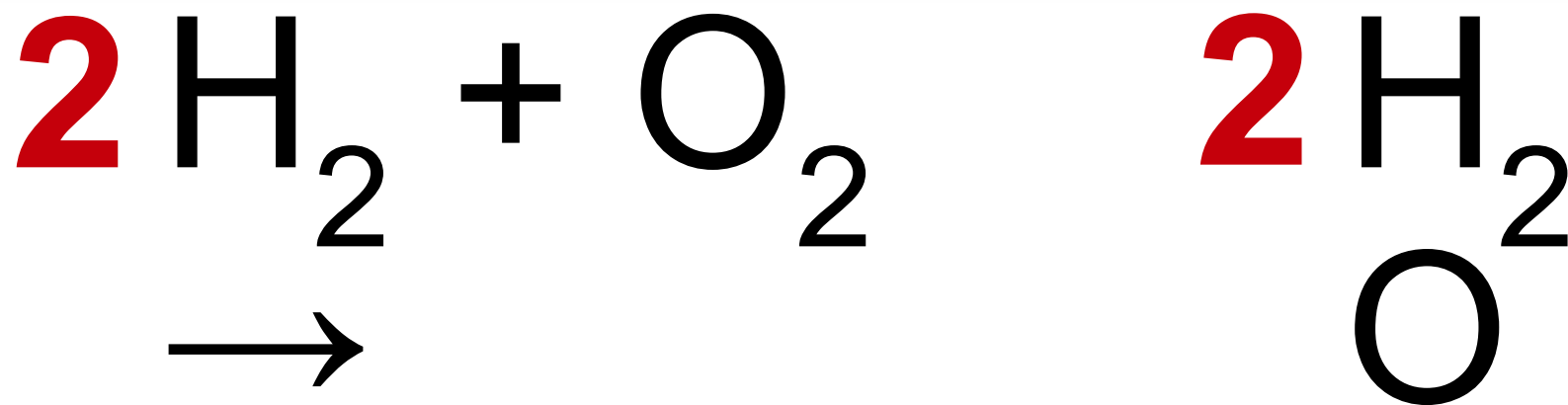
ХИМИЧЕСКИЕ УРАВНЕНИЯ

Условную запись химической реакции с помощью химических формул и математических знаков называют

**ХИМИЧЕСКИМ
УРАВНЕНИЕМ**

ЗАДАНИЕ ДЛЯ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ

**СОСТАВИТЬ УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ
ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ ВОДОРОДА И
КИСЛОРОДА С ОБРАЗОВАНИЕМ ВОДЫ**



ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

- § 27, упр. 1,2 (с. 145)
- Упражнения на карточках