



# Тема: Химические формулы

Урок 5, 14 сентября

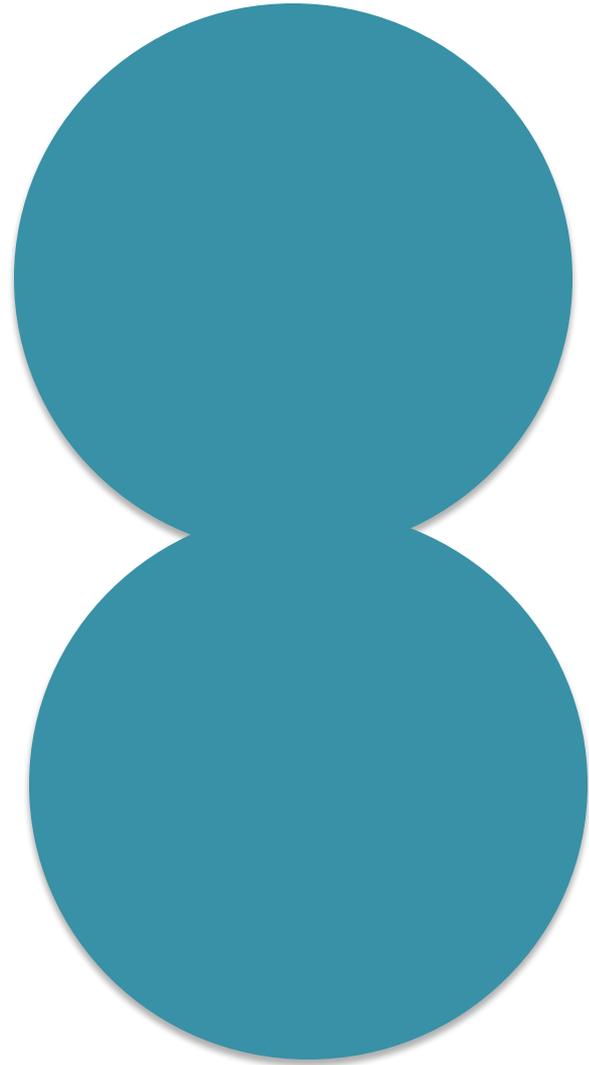


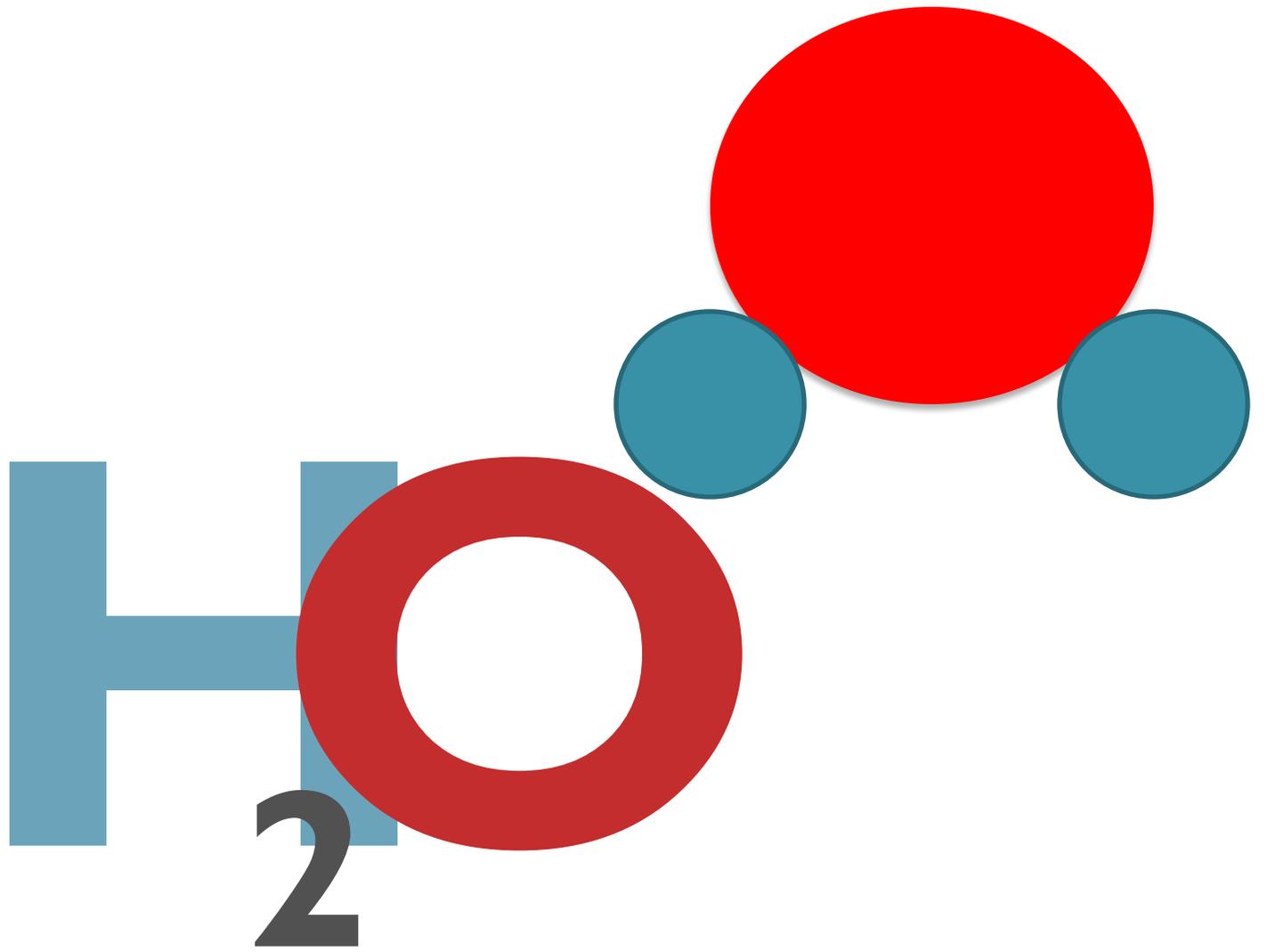
Цель: Продолжить формировать у обучающихся понятия: химический элемент, химическая формула, индексы и коэффициенты, относительная атомная и относительная молекулярная масса.

# Актуализация знаний

- Работа с карточками по названиям химических элементов;
- Работа с определениями;
- Работа по периодической системе:
  1. Найдите элемент, который находится в 3 периоде I группе;
  2. Во 2 периоде 6 группе главной подгруппе;
  3. В 5 периоде I группе побочной подгруппе;
  4. Назовите место положение в периодической системе элемента Р, Са, Fe, С, Н.

H<sub>2</sub>





**Индекс – это цифра, стоящая  
внизу справа от химического  
СИМВОЛА.**

**Индекс 1 для элементов не  
пишется.**

**CO<sub>2</sub>**

**O<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>S**

# КОЭФФИЦИЕНТ

ПОКАЗЫВАЕТ ЧИСЛО  
МОЛЕКУЛ И ПИШЕТСЯ  
ПЕРЕД ФОРМУЛОЙ  
ВЕЩЕСТВА.





# Относительная молекулярная масса это масса молекулы

- $M_r(\text{H}_2\text{O}) = 2 \cdot 1 + 16 = 18$
- $M_r(\text{H}_2\text{S}) = 2 \cdot 1 + 32 = 34$
- $M_r(\text{HNO}_3) = 1 + 14 + 16 \cdot 3 = 63$

# Домашнее задание

- §5,
- Определения – «3»
- Вопрос №1 с.37 – «4»
- Вопрос №8 с.37 – «5»

# Подумай:

- Все ли химические термины, которые употреблялись на уроке тебе были понятны?
- Можно ли хорошо усвоить материал, если не повторять его дома?
- Что у тебя сегодня получилось лучше всего?
- Над чем предстоит поработать ещё?
- Какое у тебя настроение?