




Тема: Химические формулы

Урок 5, 14 сентября



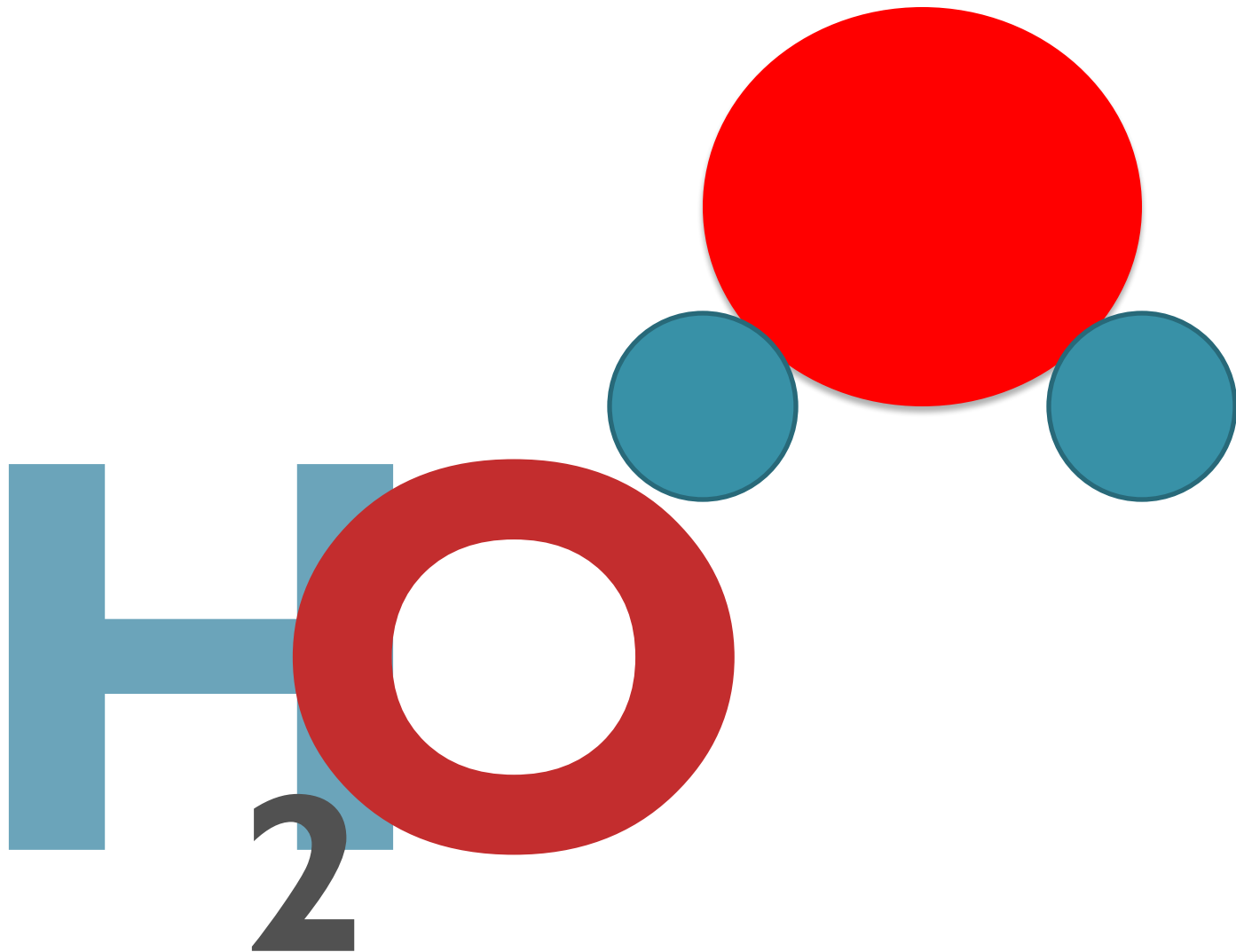
Цель: Продолжить формировать у обучающихся понятия: химический элемент, химическая формула, индексы и коэффициенты, относительная атомная и относительная молекулярная масса.

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.

H₂





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

**Индекс 1 для элементов не
пишется.**

CO₂

O₂, H₂S

КОЭФФИЦИЕНТ

ПОКАЗЫВАЕТ ЧИСЛО
МОЛЕКУЛ И ПИШЕТСЯ
ПЕРЕД ФОРМУЛОЙ
ВЕЩЕСТВА.



Относительная атомная масса

$$m(\text{H}) = 0,000000000000000000000000000000001674 \text{ г}$$

$$m(\text{O}) = 0,0000000000000000000000000000000026667 \text{ г}$$

$$0,000000000000000000000000000000001674$$

$$0,0000000000000000000000000000000026667$$

$$= 15,9994 \sim 16 \text{ раз}$$

Величина, показывающая во сколько раз масса атома больше 1/12 массы атома углерода называется *Относительной атомной массой* и обозначается *A_r* .

Относительная молекулярная масса это масса молекулы

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

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?