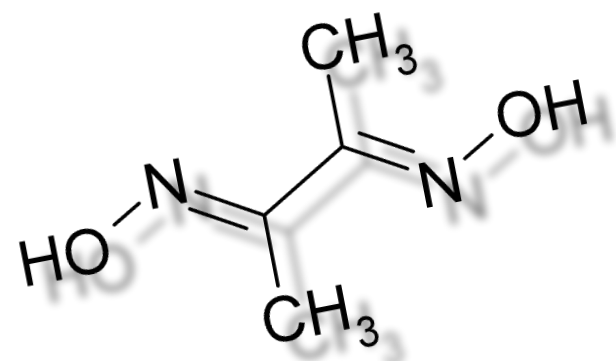
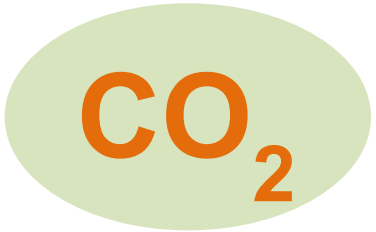
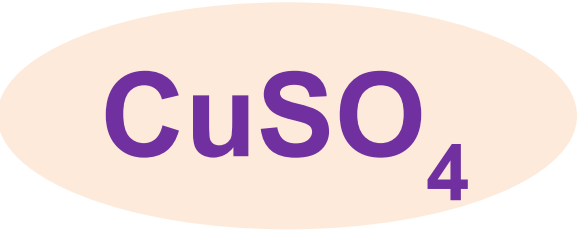


# Химические формулы



# Химические формулы





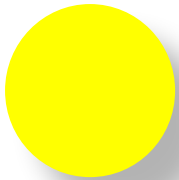
Один атом кислорода

O



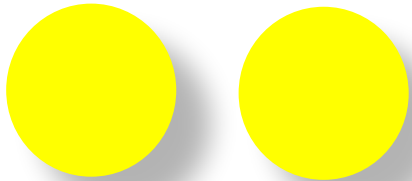
Один атом водорода

H



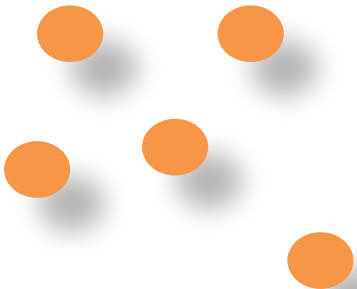
Один атом серы

S



2 атома серы

2S

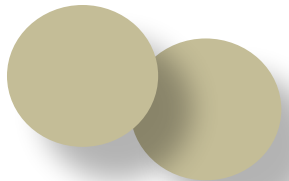


5 атомов водорода

5H



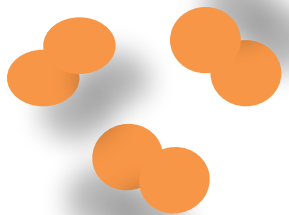
**молекула водорода**



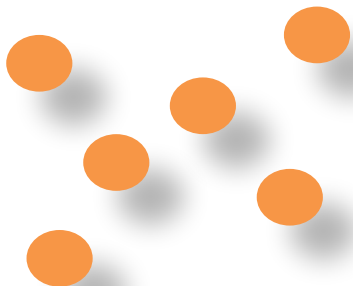
**молекула кислорода**



**2 свободных атома водорода**



**3 молекулы водорода**



**6 свободных атомов водорода**



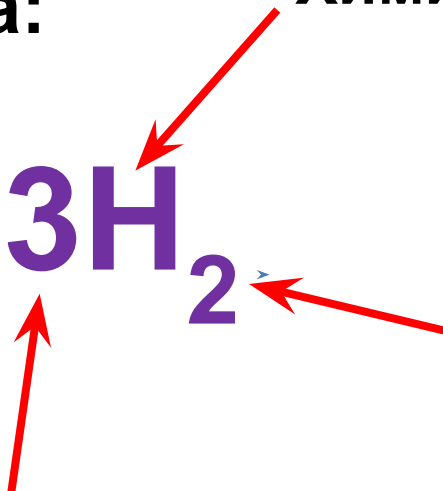
Химическая формула:

Химический знак



индекс

коэффициент



**Запишите знаками:**

**4 свободных атома кислорода**

**4O**

**2 молекула кислорода**

**2O<sub>2</sub>**

**7 свободных атомов азота**

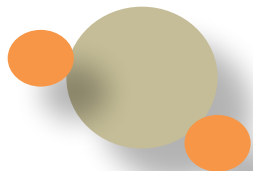
**7N**

**2 молекулы озона, каждая из которых  
состоит из трех атомов кислорода**

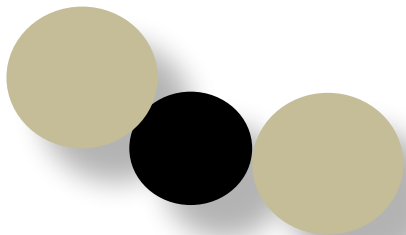
**2O<sub>3</sub>**

# Сложные вещества:

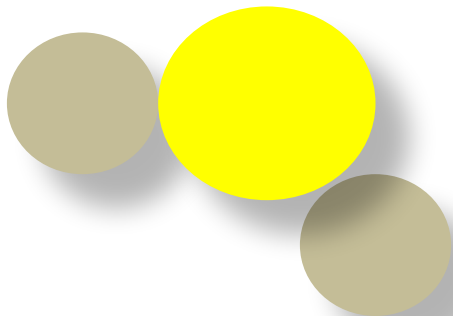
Вода – 2 атома водорода, 1 атом кислорода:



Углекислый газ – 1 атом углерода, 2 атома кислорода:



Сернистый газ – 1 атом серы, 2 атома кислорода:



Three water molecules are shown, each consisting of one large grey sphere (oxygen) and two smaller orange spheres (hydrogen) bonded together.

**3 молекулы воды**

Two carbon dioxide molecules are shown, each consisting of one large grey sphere (carbon) and two smaller black spheres (oxygen) bonded together.

**2 молекулы углекислого газа**





**Запишите формулу вещества, если известно, что в состав его молекулы входят:**

**1.2 атома азота**

**2.3 атома кислорода**

**3.2 атома хлора**

**4.2 атома натрия, 1 атом кислорода**

**5.2 атома алюминия, 3 атома кислорода**

**6.2 атома калия, 1 атом серы, 4 атома кислорода**

**7.6 атомов углерода, 14 атомов водорода.**



**Выпишите формулы сложных веществ:**

**HCl, P<sub>4</sub>, H<sub>2</sub>S, CuCl<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, CO, Br<sub>2</sub>,  
SO<sub>3</sub>, Ca, KOH**

**HCl, H<sub>2</sub>S, CuCl<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, CO, SO<sub>3</sub>, KOH**

# Что означают записи?

1.  $8\text{H}$
2.  $8\text{H}_2$
3.  $2\text{H}_2\text{O}$
4.  $2\text{O}$
5.  $5\text{CO}_2$
6.  $10\text{N}_2$
7.  $4\text{SO}_2$
8.  $3\text{H}_2\text{SO}_4$

