



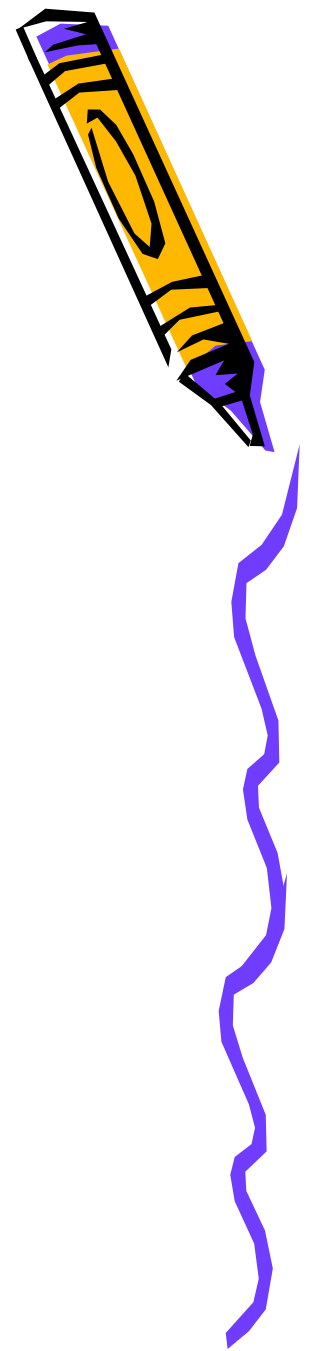
# Бинарные соединения

8 класс

08/07/2023

Кузнецова О.А. МОУ СОШ №7  
г. Обнинск

# ОПРЕДЕЛЕНИЕ



- Бинарные соединения - это соединения, состоящие из двух химических элементов.

- $H_2O$ ,  $NH_3$ ,  $K_2S$ ,  $P_2O_5$ ,  $CaC_2$



# Бинарные соединения - хлориды



- Общая формула  $\boxed{\overset{+x}{\text{Э}}\overset{-1}{\text{Cl}}_x}$

KCl - хлорид калия

MgCl<sub>2</sub> - хлорид магния

AlCl<sub>3</sub> - хлорид алюминия



# Бинарные соединения - бромиды



- Общая формула  $\overset{+x}{\text{Э}}\overset{-1}{\text{Br}}_x$

KBr - бромид калия

MgBr<sub>2</sub> - бромид магния

AlBr<sub>3</sub> - бромид алюминия



# Бинарные соединения - ИОДИДЫ



- Общая формула  $\text{ЭI}_x^{\begin{matrix} +x & -1 \\ & x \end{matrix}}$

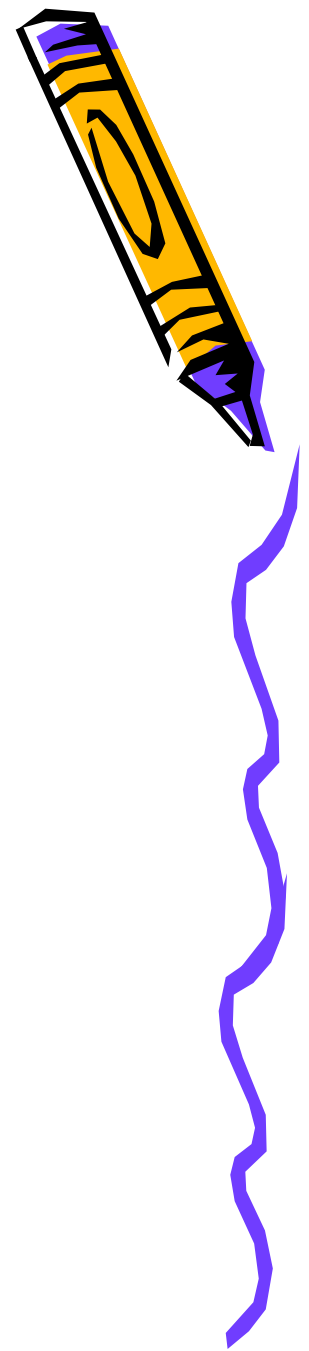
$\text{KI}$  - иодид калия

$\text{MgI}_2$  - иодид магния

$\text{AlI}_3$  - иодид алюминия



# Бинарные соединения - ОКСИДЫ



- Общая формула  $\boxed{\overset{+x}{\text{Э}}\overset{-2}{\text{O}}}$

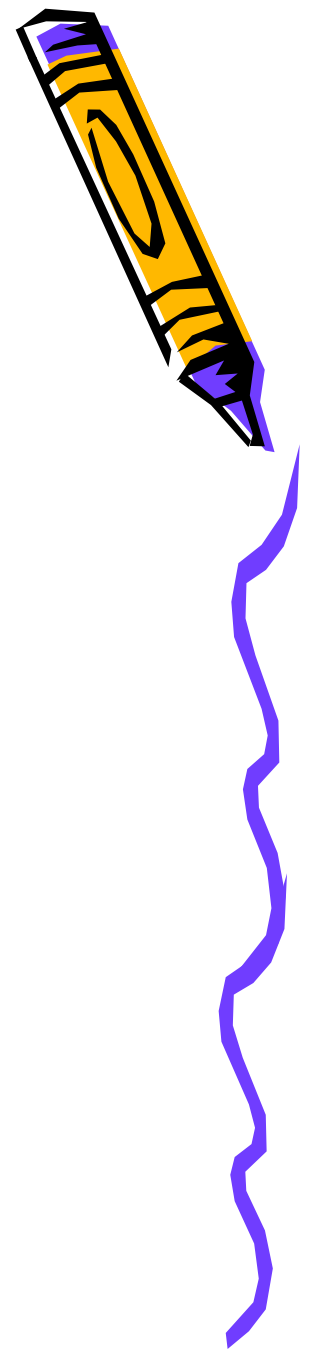
$\text{K}_2\text{O}$  - оксид калия

$\text{MgO}$  - оксид магния

$\text{Al}_2\text{O}_3$  - оксид алюминия



# Бинарные соединения - сульфиды



- Общая формула  $\overset{+x}{\text{Э}}\overset{-2}{\text{S}}$

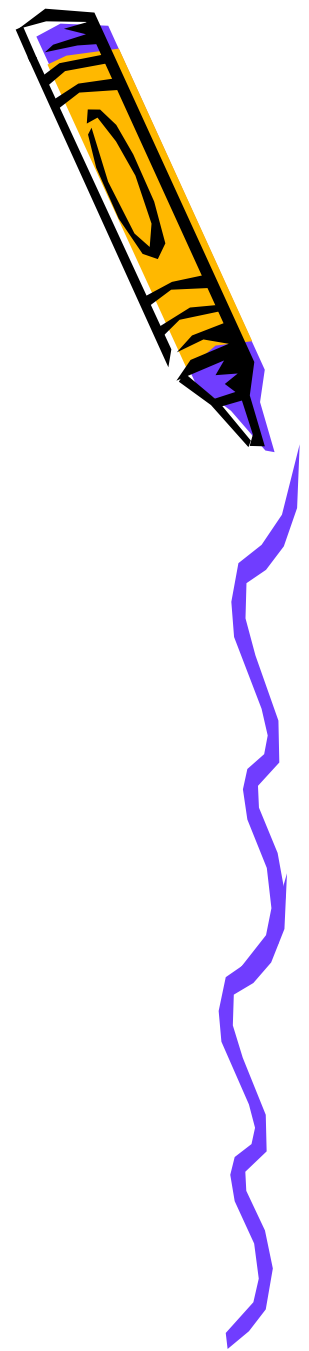
$\text{K}_2\text{S}$  - сульфид калия

$\text{MgS}$  - сульфид магния

$\text{Al}_2\text{S}_3$  - сульфид алюминия



# Бинарные соединения - нитриды



- Общая формула  $\boxed{\overset{+x}{Э}\overset{-3}{N}}$

$K_3N$  - нитрид калия

$Mg_3N_2$  - нитрид магния

$AlN$  - нитрид алюминия





# Бинарные соединения - фосфиды



- Общая формула  $\boxed{\overset{+x}{\text{Э}}\overset{-3}{\text{Р}}}$

$\text{K}_3\text{P}$  - фосфид калия

$\text{Mg}_3\text{P}_2$  - фосфид магния

$\text{AlP}$  - фосфид алюминия



# Бинарные соединения - гидриды



- Общая формула  $\begin{matrix} +x & -1 \\ \text{Э} & \text{Н} \end{matrix}$

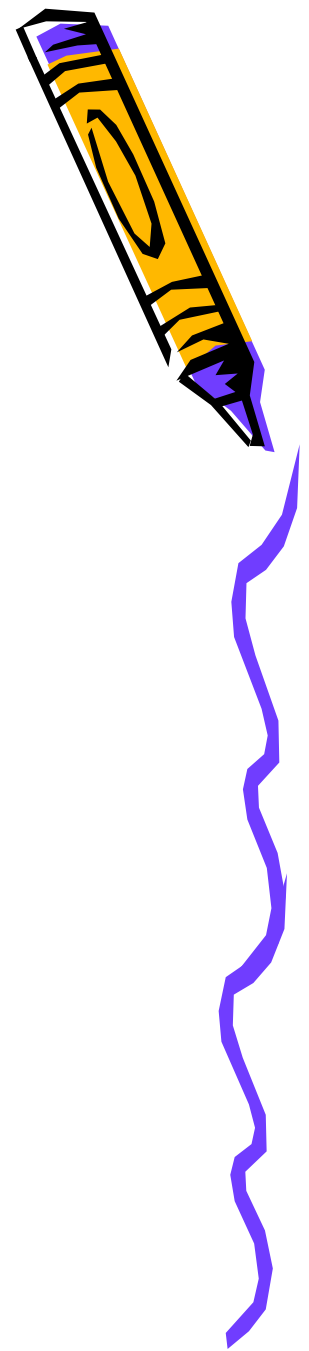
$\text{KH}$  - гидрид калия

$\text{MgH}_2$  - гидрид магния

$\text{AlH}_3$  - гидрид алюминия



# Дайте названия бинарным соединениям



- $\text{FeCl}_2$  - Хлорид железа (**II**)
- $\text{FeCl}_3$  - Хлорид железа (**III**)
- $\text{Cu}_2\text{O}$  - Оксид меди (**I**)
- $\text{CuO}$  - Оксид меди (**II**)

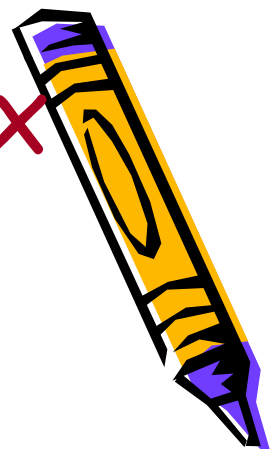


# Номенклатура химических соединений

- $\text{CO}_2$  – диоксид углерода или оксид углерода(IV)  
 $\text{FeCl}_3$  – трихлорид железа или хлорид железа(III)  
 $\text{SnCl}_4$  – тетрахлорид олова или хлорид олова(IV)  
 $\text{AlI}_3$  – трийодид алюминия или иодид алюминия



# Номенклатура химических соединений



Задание: назовите химические соединения.

Ответы:  $MgBr_2$  - ... .. или ... ..

$MgBr_2$  - дибромид магния или бромид магния

$SO_3$  - триоксид серы или оксид серы (VI)

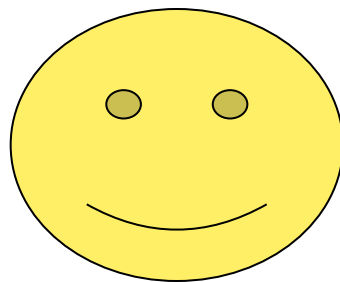
$Al_2S_3$  - трисульфид алюминия или сульфид алюминия

$PCl_5$  - пентахлорид фосфора или хлорид фосфора (V)



# Домашнее задание

- §17,
- Упр.1,2,5,6



# Оцени своё состояние на уроке



1



2



3



4

