

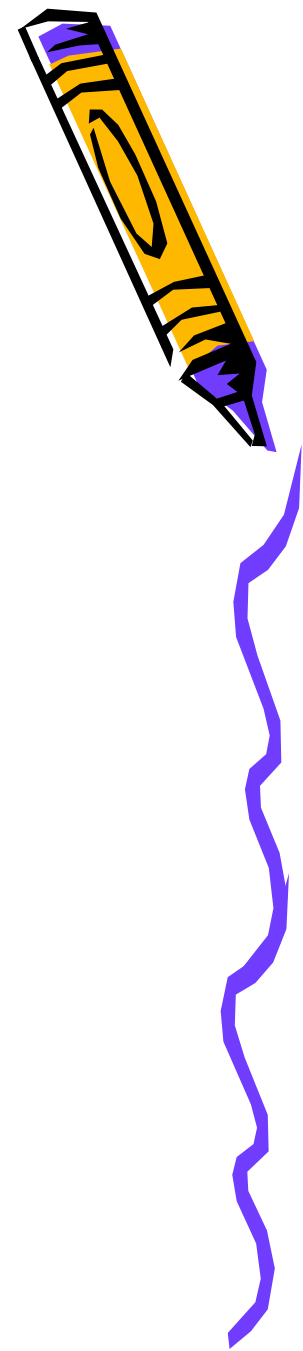
A large yellow diamond shape is centered on a white background. It is decorated with six yellow plus signs: one at the top left, one at the top right, one at the bottom left, one at the bottom right, and one on the left and one on the right side. A red crayon is positioned at the top left, with a red squiggly line extending from its tip. A blue wavy line starts from the bottom left and ends at a blue crayon on the bottom right.

Бинарные соединения

*

Кузнецова О.А. МОУ СОШ №7
г. Обнинск

ОПРЕДЕЛЕНИЕ

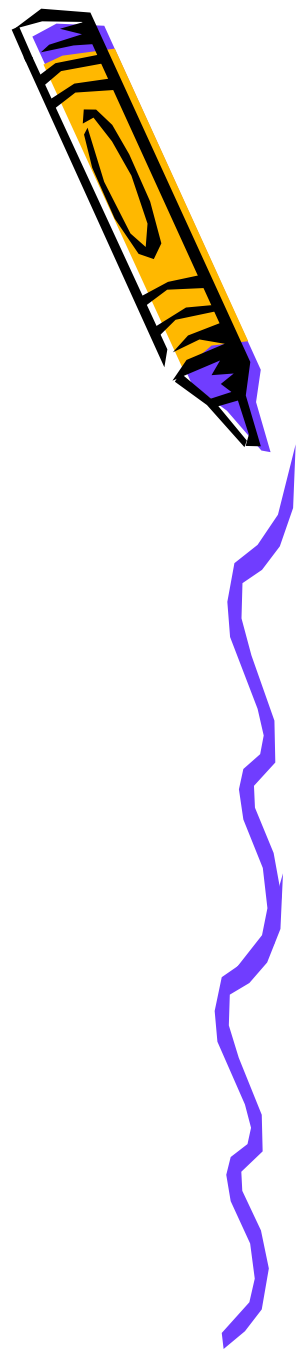


- Бинарные соединения – это соединения, состоящие из двух химических элементов.

- H_2O , NH_3 , K_2S , P_2O_5 , CaC_2



Бинарные соединения - хлориды



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

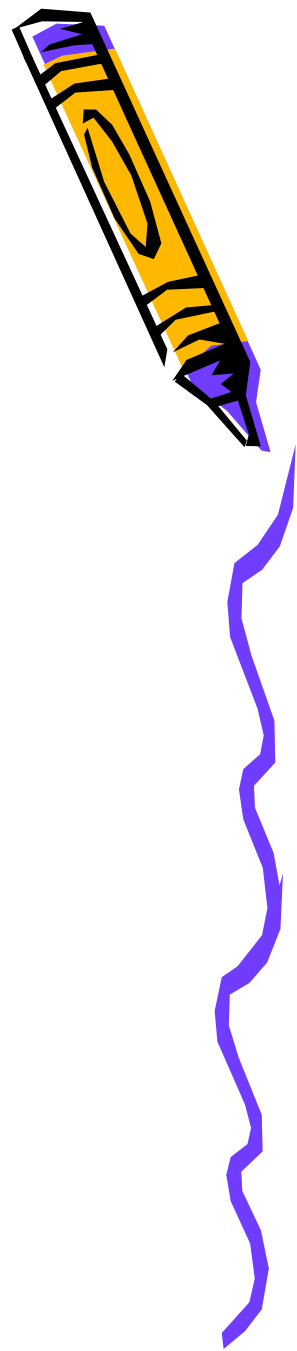
KCl - хлорид калия

MgCl₂ - хлорид магния

AlCl₃ - хлорид алюминия



Бинарные соединения - бромиды



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

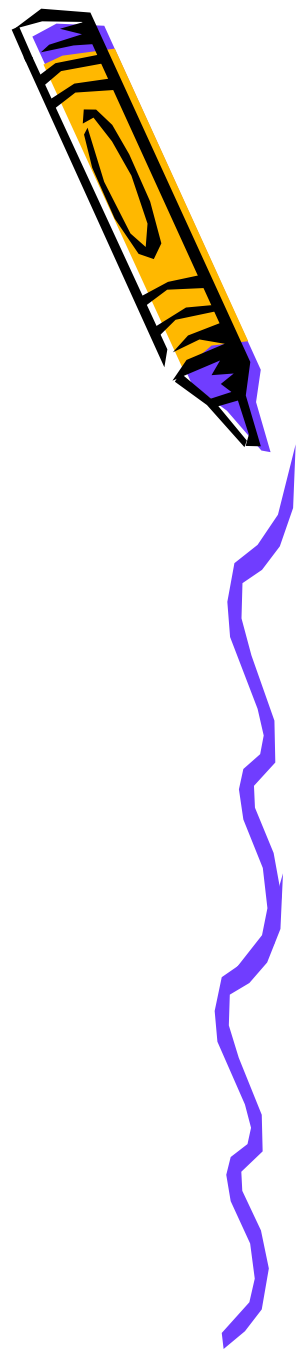
KBr – бромид калия

MgBr₂ – бромид магния

AlBr₃ – бромид алюминия



Бинарные соединения - ИОДИДЫ



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

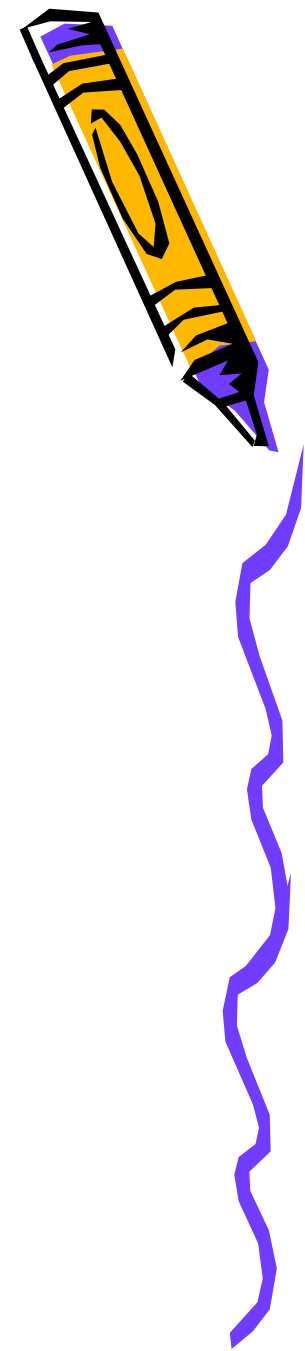
KI - иодид калия

MgI₂ - иодид магния

AlI₃ - иодид алюминия



Бинарные соединения - ОКСИДЫ



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

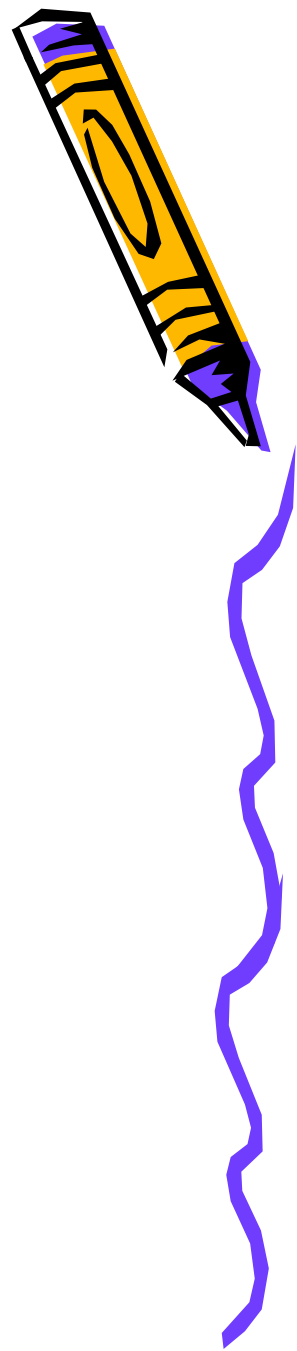
K_2O - оксид калия

MgO - оксид магния

Al_2O_3 - оксид алюминия



Бинарные соединения - сульфиды



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

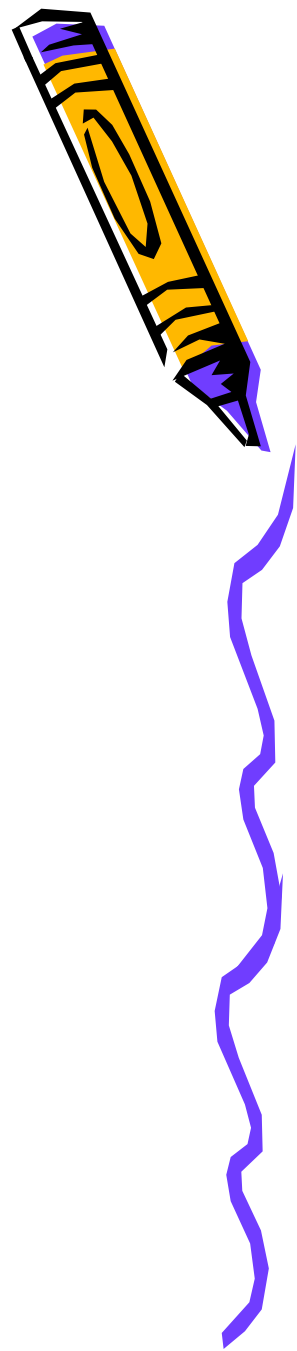
K_2S - сульфид калия

MgS - сульфид магния

Al_2S_3 - сульфид алюминия



Бинарные соединения - нитриды



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

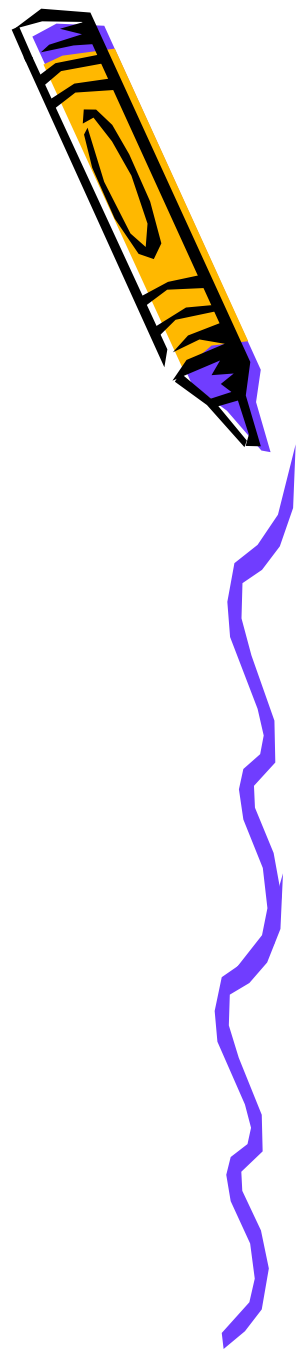
K_3N - нитрид калия

Mg_3N_2 - нитрид магния

AlN - нитрид алюминия



Бинарные соединения - фосфиды



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

K_3P - фосфид калия

Mg_3P_2 - фосфид магния

AlP - фосфид алюминия



Бинарные соединения - гидриды



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

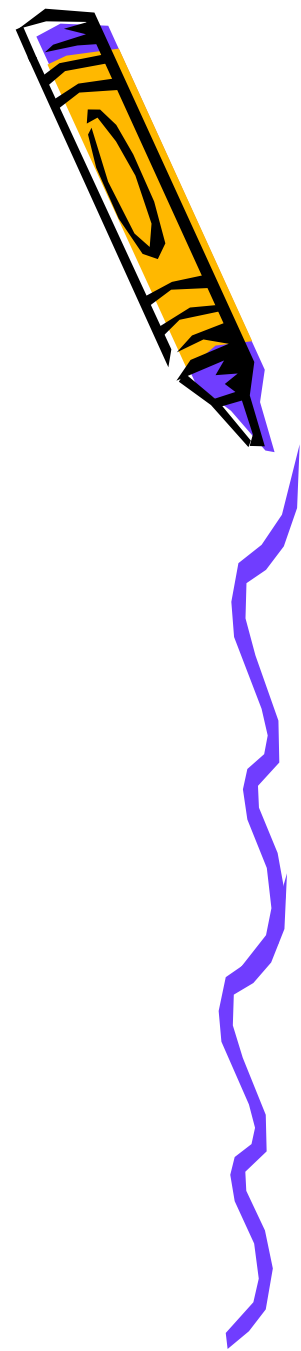
KH - гидрид калия

MgH_2 - гидрид магния

AlH_3 - гидрид алюминия



Дайте названия бинарным соединениям

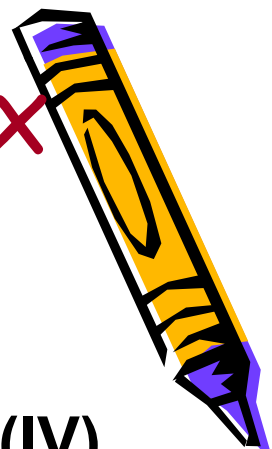


- FeCl_2 - Хлорид железа (**II**)
- FeCl_3 - Хлорид железа (**III**)
- Cu_2O - Оксид меди (**I**)
- CuO - Оксид меди (**II**)

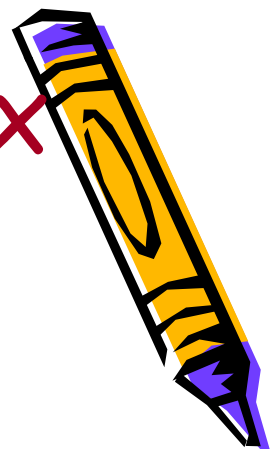


Номенклатура химических соединений

- CO_2 — диоксид углерода или оксид углерода(IV)
 FeCl_3 — трихлорид железа или хлорид железа(III)
 SnCl_4 — тетрахлорид олова или хлорид олова(IV)
 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)

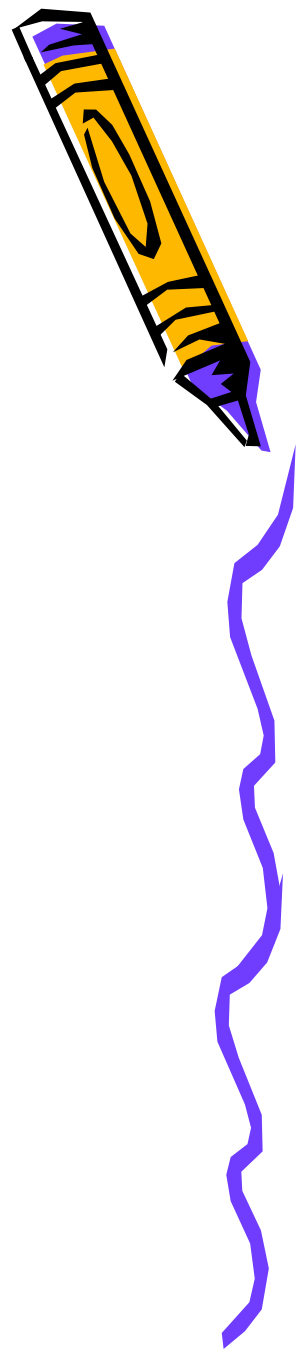
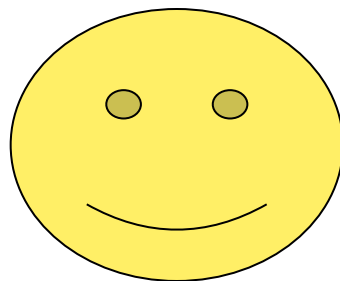
Al_2S_3 — трисульфид алюминия или сульфид алюминия

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

