

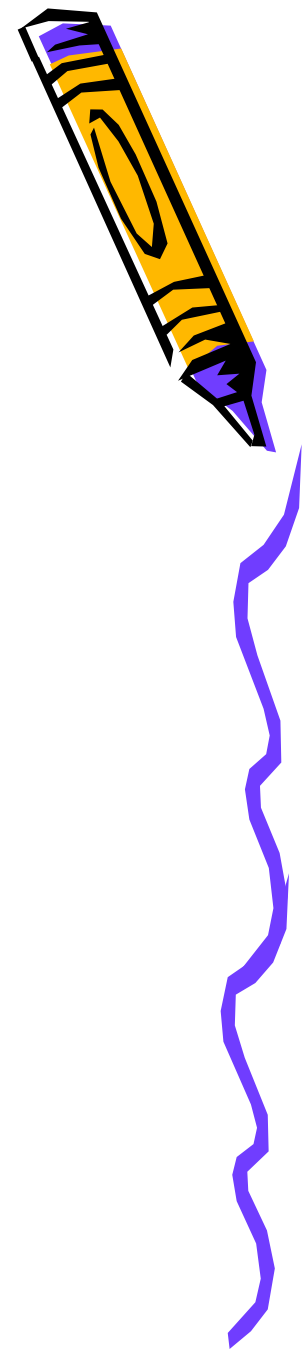
A large yellow diamond shape serves as the background. It is decorated with six yellow plus signs: one in the top-left, one in the top-right, one in the middle-right, one in the bottom-right, one in the bottom-left, and one in the middle-left. A red crayon is positioned at the top-left, with a red squiggly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

Бинарные соединения

11.11.2016

Кузнецова О.А. МОУ СОШ №7
г. Обнинск

ОПРЕДЕЛЕНИЕ

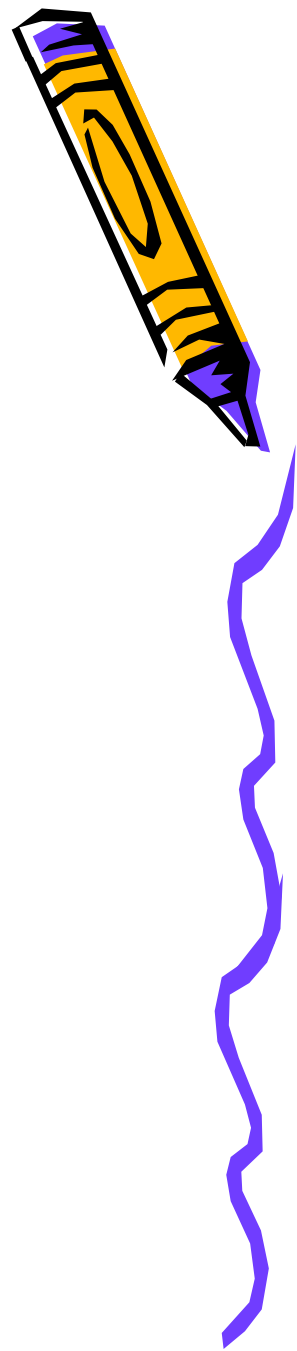


- Бинарные соединения – это соединения, состоящие из двух химических элементов.

- H_2O , NH_3 , K_2S , P_2O_5 , CaC_2



Бинарные соединения - хлориды



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

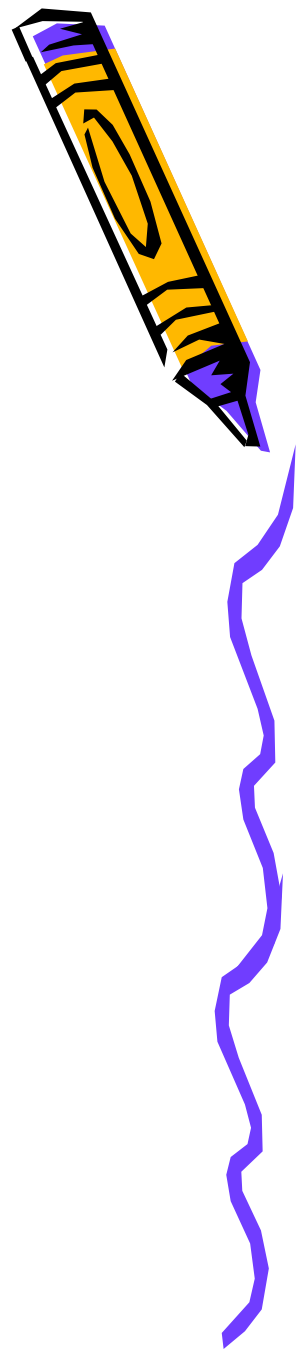
KCl – хлорид калия

MgCl₂ – хлорид магния

AlCl₃ – хлорид алюминия



Бинарные соединения - бромиды



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

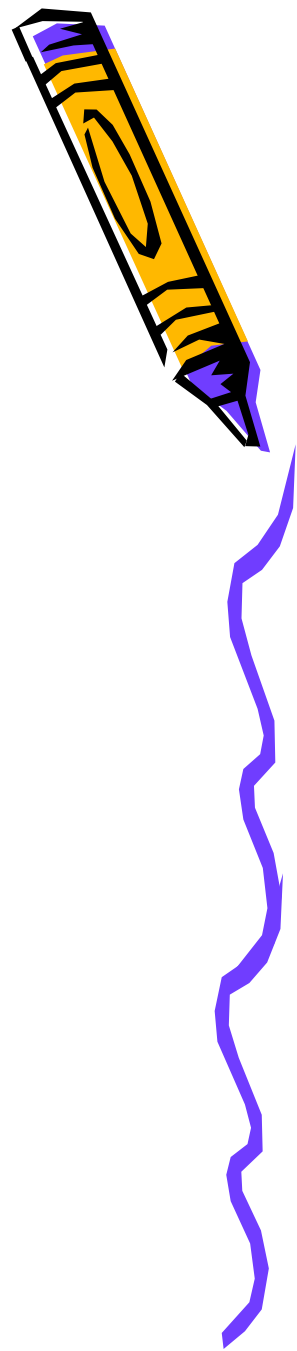
KBr – бромид калия

MgBr₂ – бромид магния

AlBr₃ – бромид алюминия



Бинарные соединения - ИОДИДЫ



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

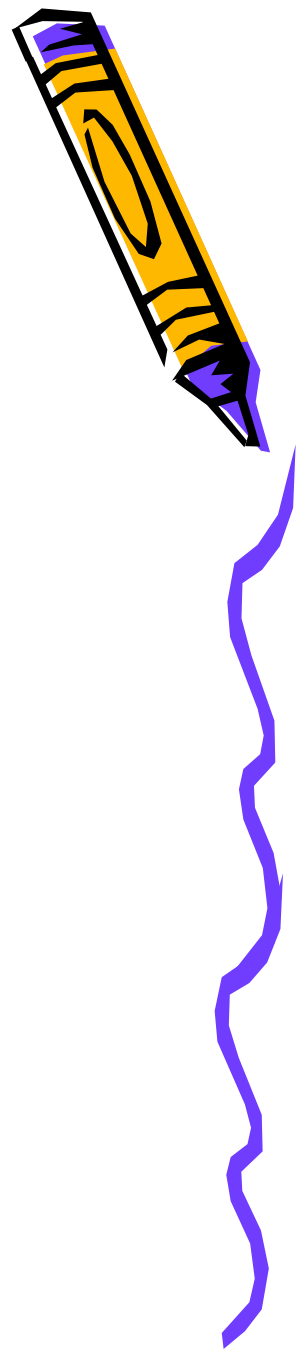
KI - иодид калия

MgI₂ - иодид магния

AlI₃ - иодид алюминия



Бинарные соединения - ОКСИДЫ



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

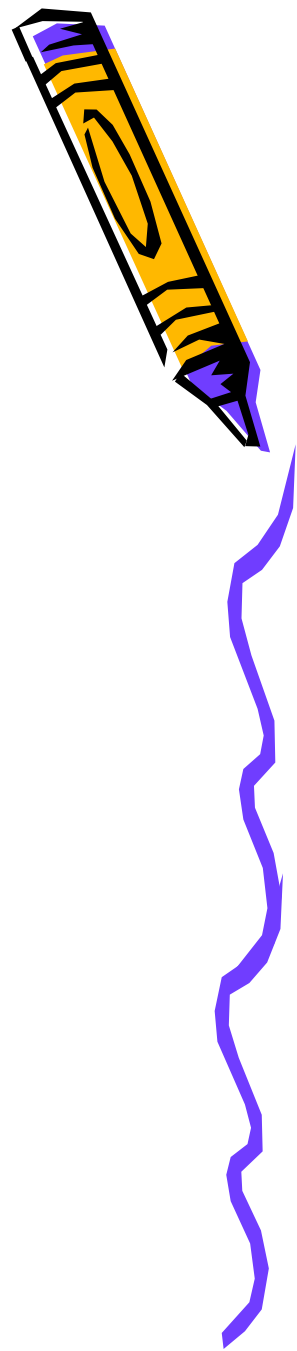
K_2O - оксид калия

MgO - оксид магния

Al_2O_3 -оксид алюминия



Бинарные соединения - сульфиды



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

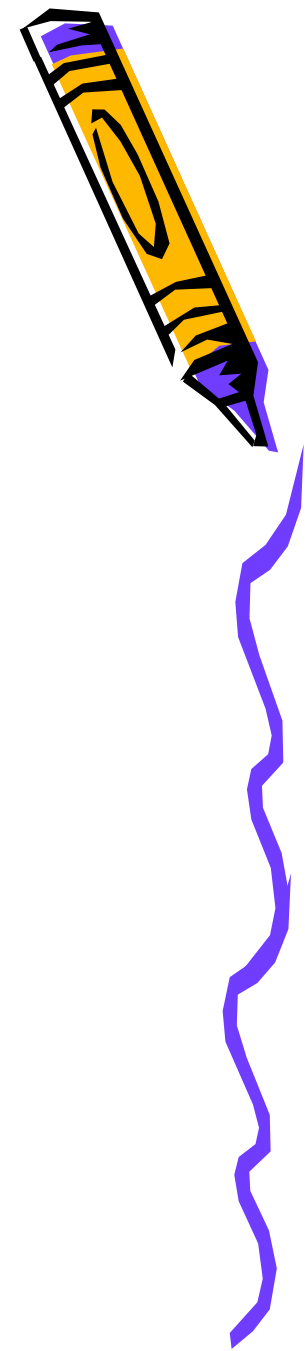
K_2S - сульфид калия

MgS - сульфид магния

Al_2S_3 - сульфид алюминия



Бинарные соединения - нитриды



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

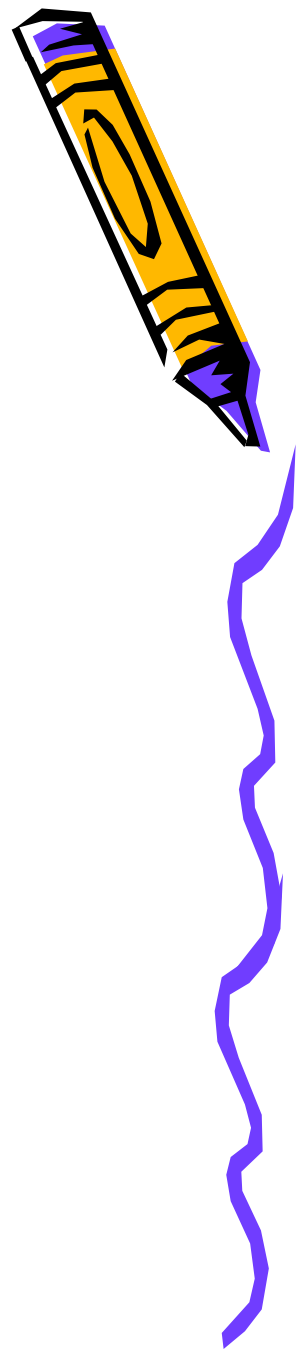
K_3N - нитрид калия

Mg_3N_2 - нитрид магния

AlN - нитрид алюминия



Бинарные соединения - фосфиды



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

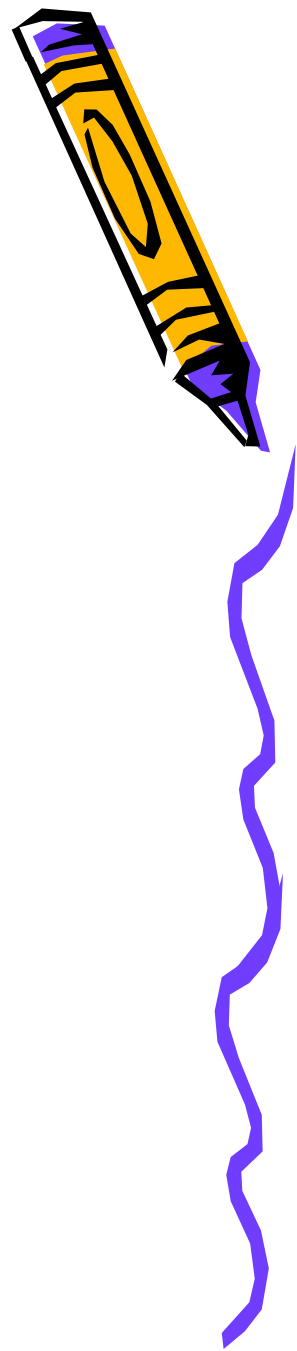
K_3P - фосфид калия

Mg_3P_2 - фосфид магния

AlP - фосфид алюминия



Бинарные соединения - гидриды



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

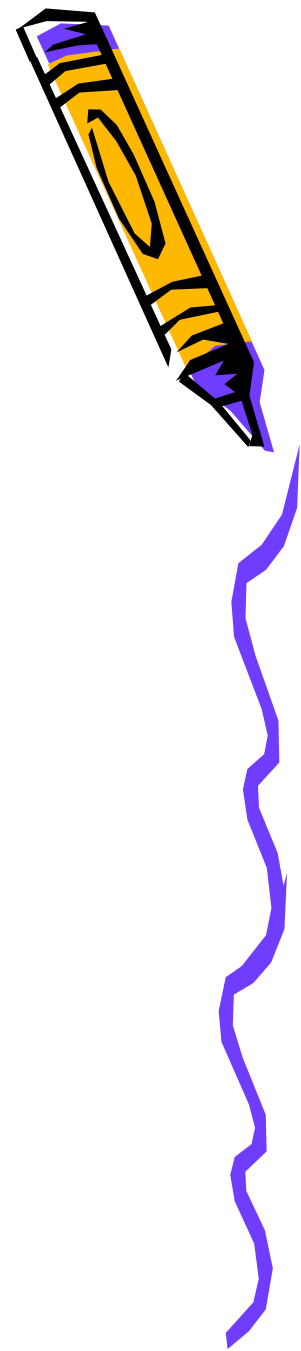
KH - гидрид калия

MgH_2 - гидрид магния

AlH_3 - гидрид алюминия



Дайте названия бинарным соединениям

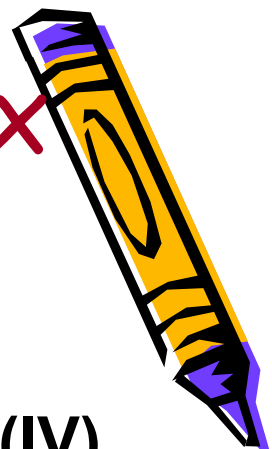


- FeCl_2 - Хлорид железа (**II**)
- FeCl_3 - Хлорид железа (**III**)
- Cu_2O - Оксид меди (**I**)
- CuO - Оксид меди (**II**)

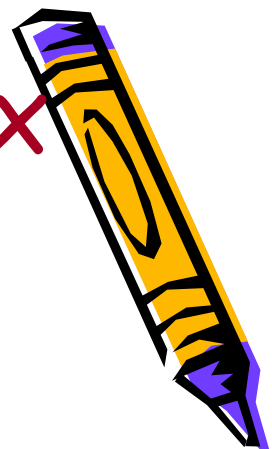


Номенклатура химических соединений

- 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)

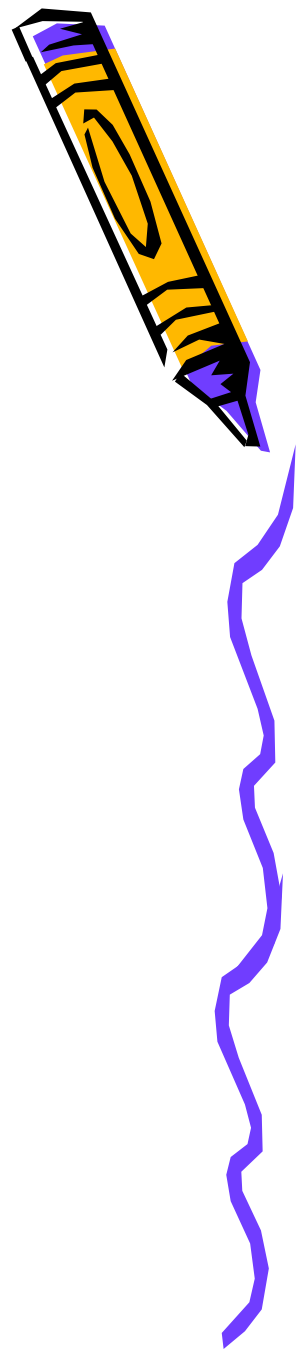
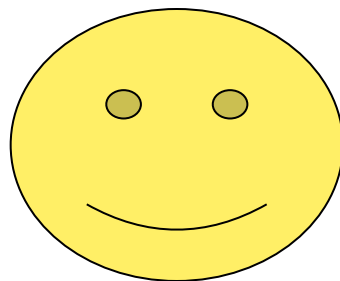
Al_2S_3 — трисульфид алюминия или сульфид алюминия

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

