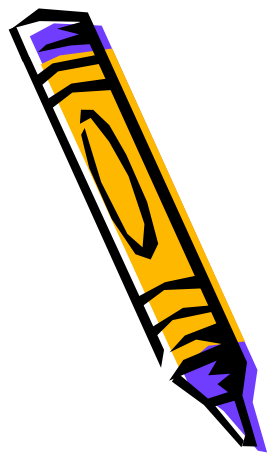


# БИНАРНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ

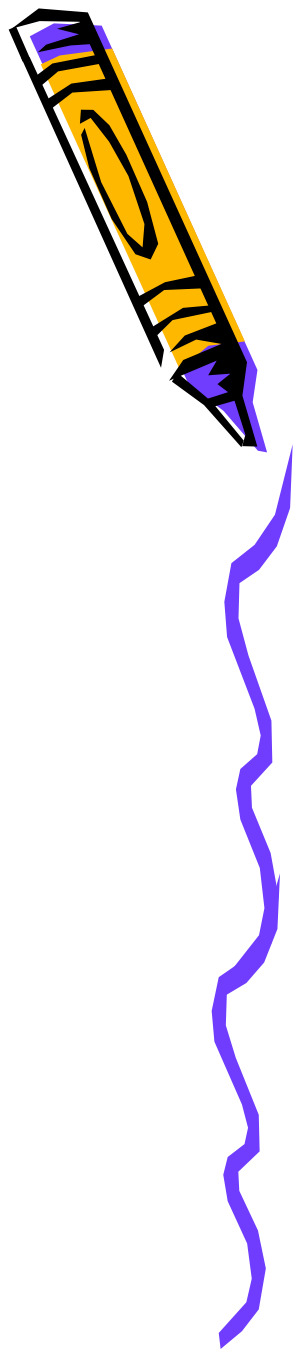


# Классификация сложных веществ

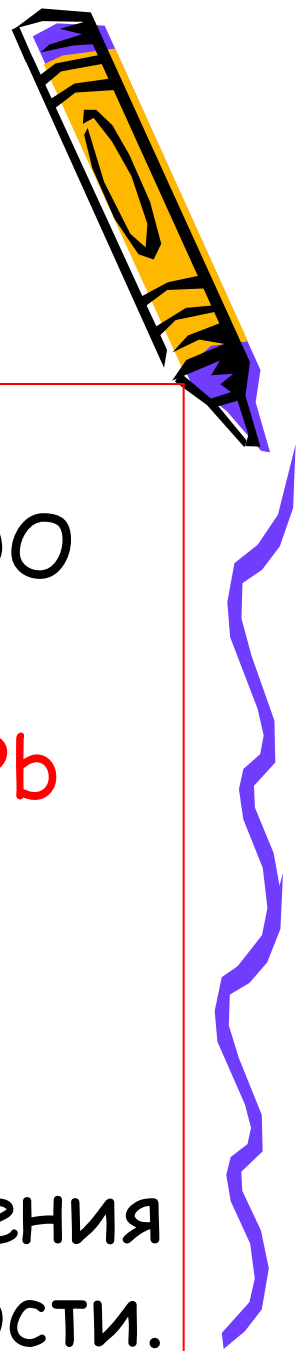


Бинарные соединения - это вещества, состоящие из двух разных атомов.

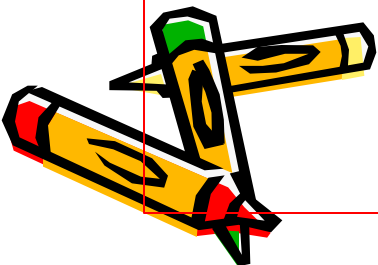




# Как составить формулу бинарного соединения

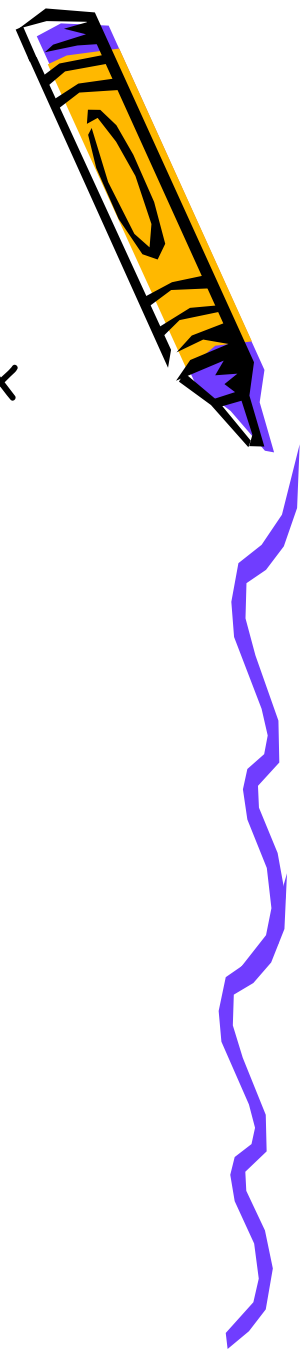


- Знать ЭО элементов ( на первом месте записывается знак менее ЭО элемента, на втором - более).
- F O N Cl Br I S C Se P As H B Cu Pb  
Si Sn Fe Al Li K Na
- Знать валентность элементов, входящих в состав соединения.
- Знать правила составления формул по валентности.

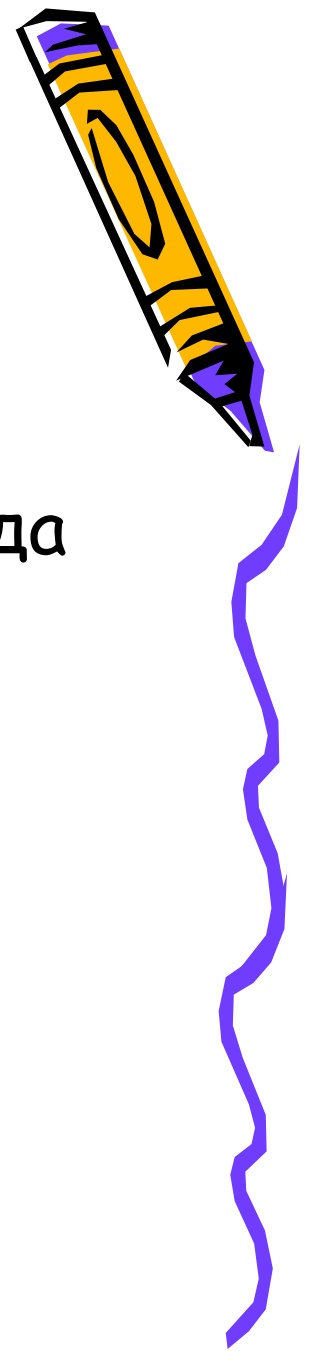


# ОСНОВЫ ХИМИЧЕСКОЙ НОМЕНКЛАТУРЫ

- Номенклатура - правила названия химических веществ



# Тривиальные названия веществ



- $\text{CaO}$  негашёная  
известь
- $\text{HCl}$  соляная  
кислота
- $\text{NaCl}$  поваренная  
соль
- $\text{Ca(OH)}_2$  -  
известковая вода



# Правила систематической номенклатуры



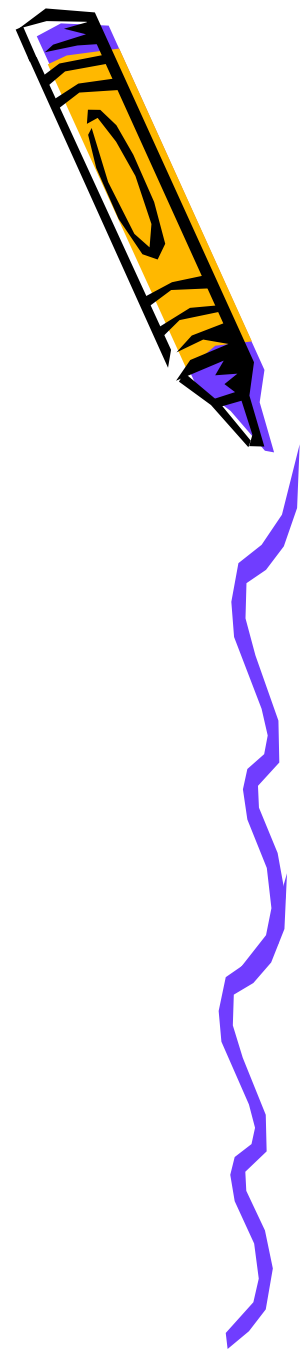
- Определить валентность элементов.
- Определить состав вещества
- На первом месте в названии - корень названия второго элемента + -ид
- На втором месте в названии - русское название первого элемента в родительном падеже.
- Если неМе стоит на первом месте, то его валентность указывается в названии в скобках.
- У Ме, имеющих разную валентность, она также указывается в названии в скобках





# Корни элементов, стоящих на втором месте

- O - окс-
- H - гидр-
- C - карб-
- N-нитр-
- F-фтор-
- Cl -хлор-
- S- сульф-
- Si - силиц-
- P -фосф-



# Названия соединений неМе с водородом



- К русскому названию неМе + о+водород



## Задания по теме «Бинарные соединения»

### 1. Составьте формулы соединений и назовите их

#### 1 вариант

А) натрия и серы

Б) хлора и цинка

В) брома(II) и кислорода

#### 2 вариант

А) хлора(VII) и кислорода

Б) азота и кальция

В) калия и фтора

### 2. Назовите вещества по систематической номенклатуре

#### 1 вариант

CaO, CrCl<sub>3</sub>,

Cu<sub>2</sub>O, FeS

#### 2 вариант

NO<sub>2</sub>, NaBr,

Li<sub>2</sub>O, Zn<sub>3</sub>N<sub>2</sub>