

БИНАРНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ



Классификация сложных веществ

Состав сложных веществ

Из двух элементов

Из трёх элементов

Более трёх элементов



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



Классификация
бинарных
соединений

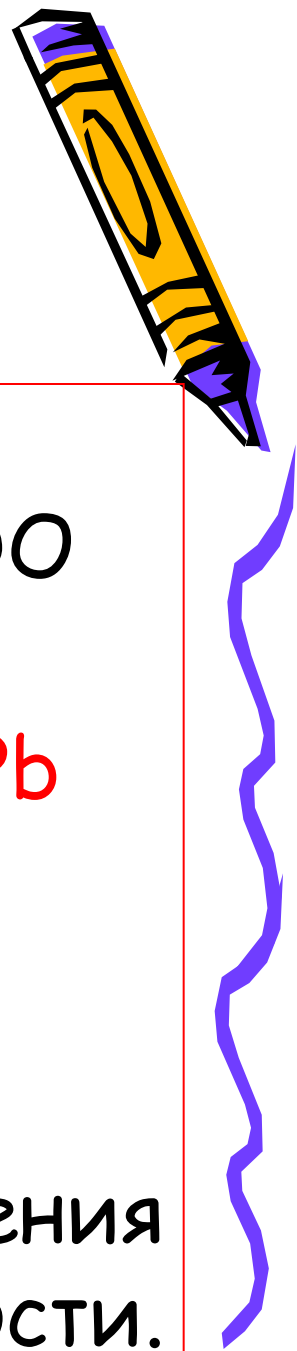
Оксиды

Гидриды

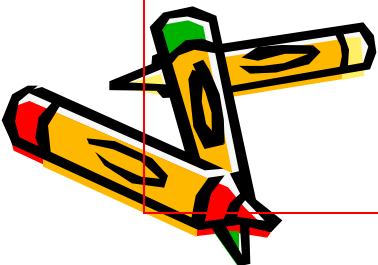
Другие
группы



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

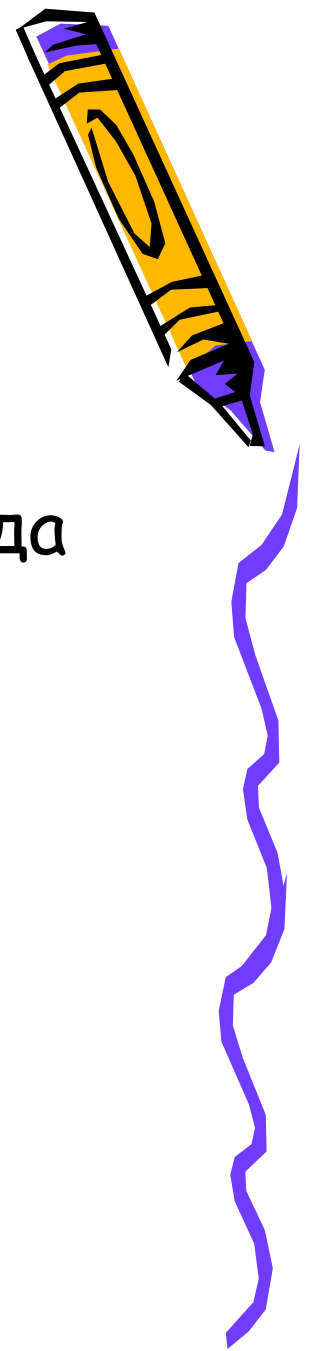
Номенклатура

Тривиальная
(бытовая)

Систематическая
(международная)



Тривиальные названия веществ



- CaO негашёная
известь
- HCl соляная
кислота
- NaCl поваренная
соль
- 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

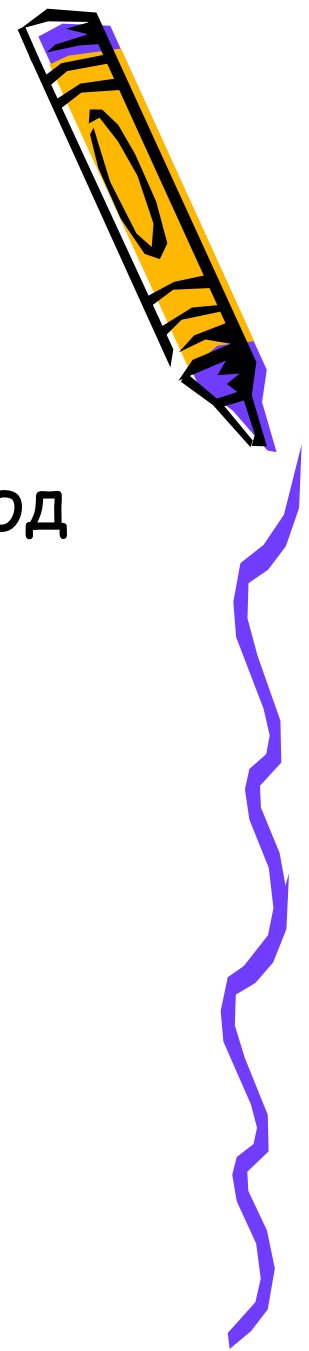


Корни элементов, стоящих на втором месте

- 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



2 вариант

