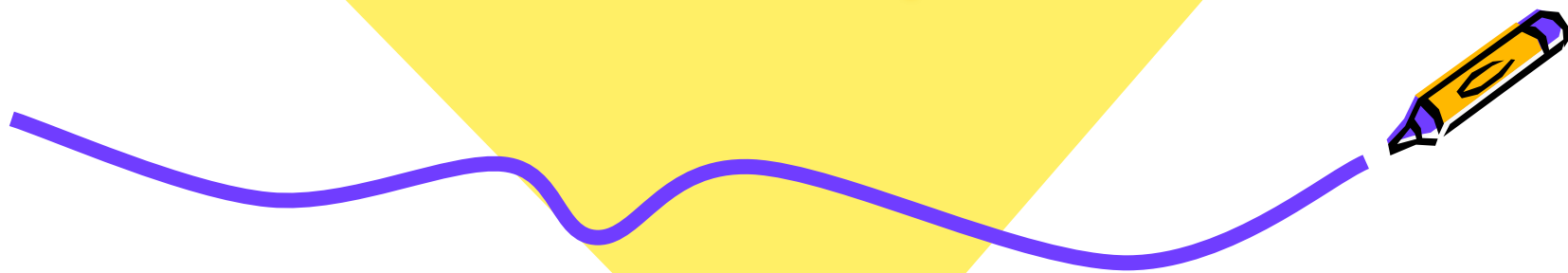
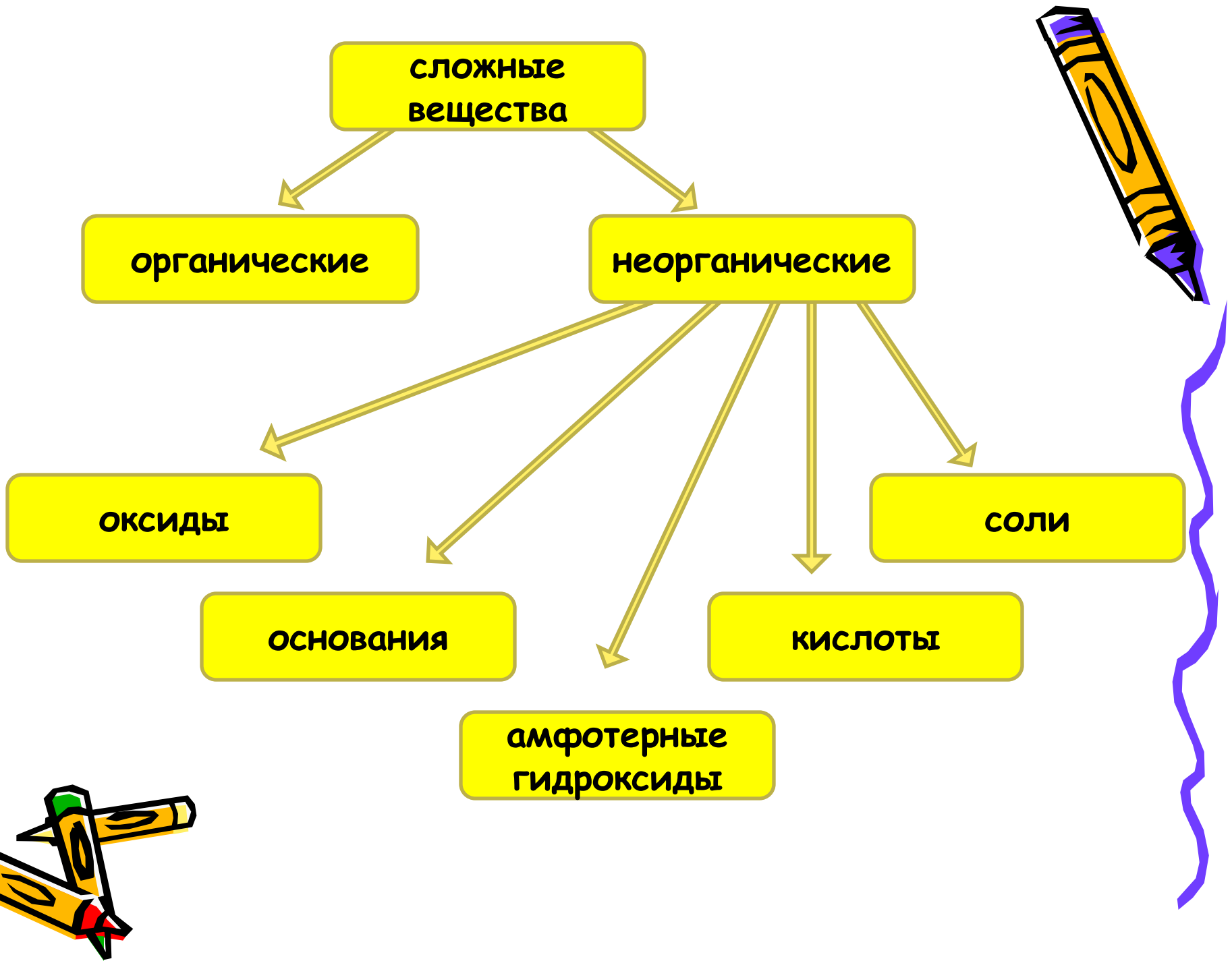




ОСНОВАНИЯ

(основные гидроксиды)

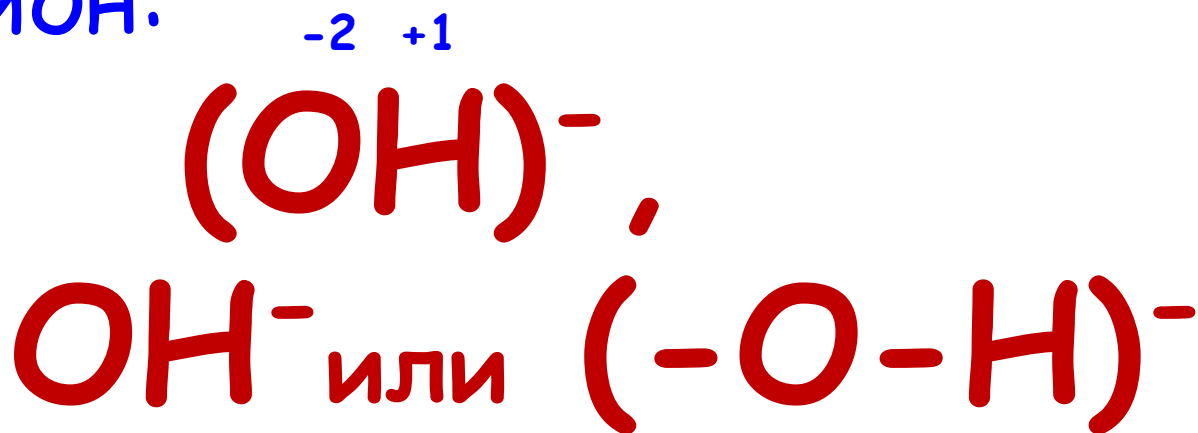




$Me(OH)_n$

ОСНОВАНИЯ - это сложные вещества, состоящие из ионов металлов и гидроксид-ионов

Гидроксид-ион имеет суммарный заряд **-1** и представляет собой сложный ион:



НОМЕНКЛАТУРА (НАЗВАНИЯ) ГИДРОКСИДОВ

NaOH - гидроксид натрия

читается «натрий-о-аш»

$\text{Mg}(\text{OH})_2$ - гидроксид магния

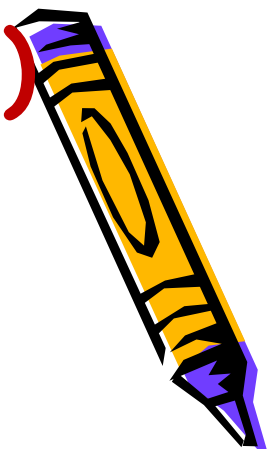
читается «магний-о-аш-дважды»

$\text{Fe}(\text{OH})_2$ - гидроксид железа(II)

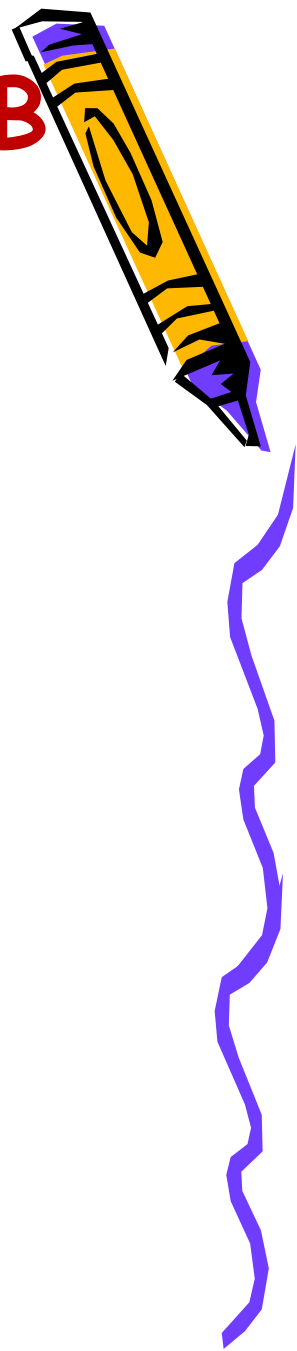
читается «фэррум-о-аш-дважды»


$\text{Fe}(\text{OH})_3$ - гидроксид железа(III)

читается «фэррум-о-аш-трижды»



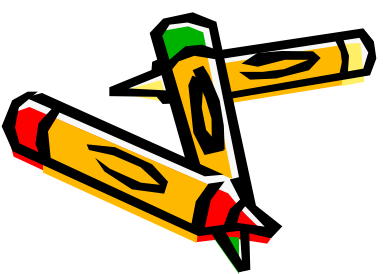
НОМЕНКЛАТУРА ГИДРОКСИДОВ

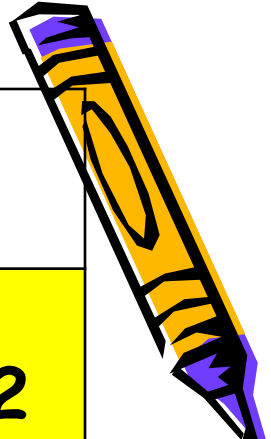




| | | |
|------------|------------|------------|
| H_2O_2 | CuO | H_2O |
| $NaOH$ | $Cu(OH)_2$ | $Mg(OH)_2$ |
| $Ca(OH)_2$ | HNO_3 | $BaSO_4$ |

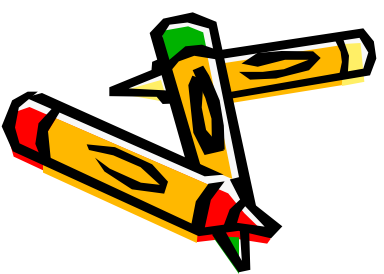
Поиграем в «крестики-нолики».
Покажите выигрышный путь,
который составляют формулы
оснований.





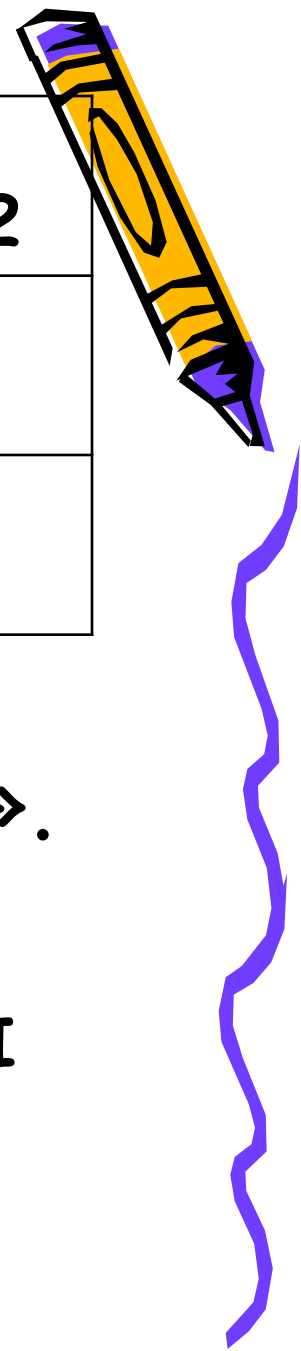
| | | |
|------------|------------|------------|
| H_2O_2 | CuO | H_2O |
| $NaOH$ | $Cu(OH)_2$ | $Mg(OH)_2$ |
| $Ca(OH)_2$ | HNO_3 | $BaSO_4$ |

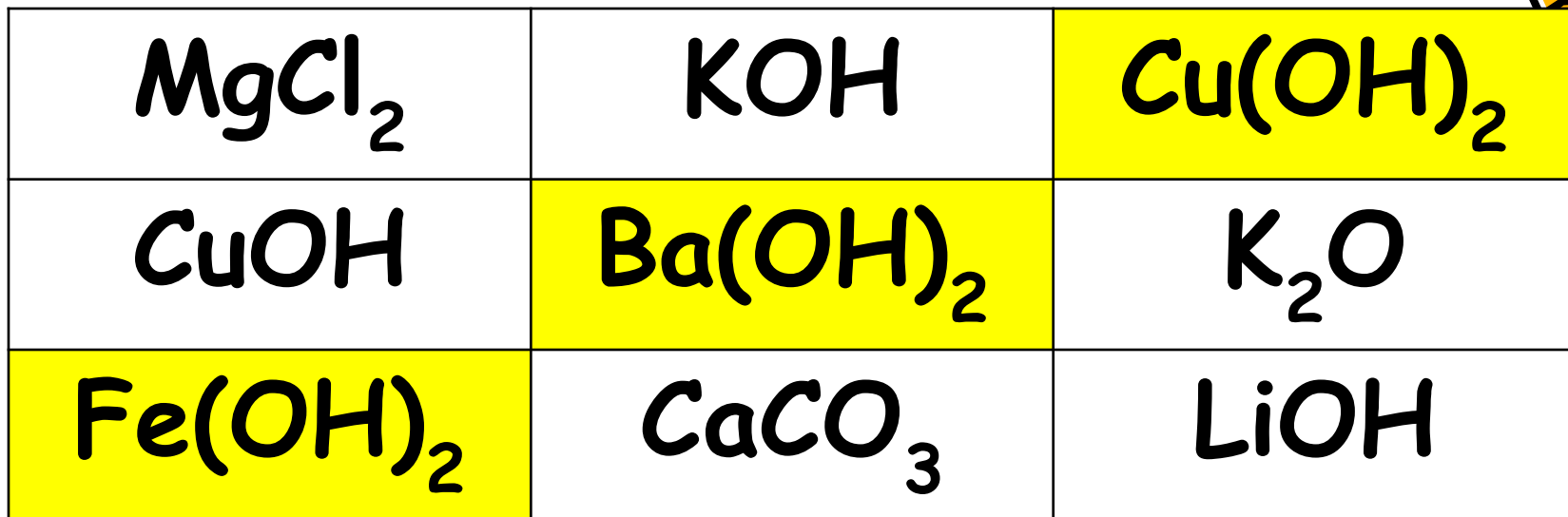
Поиграем в «крестики-нолики».
Покажите выигрышный путь,
который составляют формулы
оснований.



| | | |
|------------|------------|------------|
| $MgCl_2$ | KOH | $Cu(OH)_2$ |
| $CuOH$ | $Ba(OH)_2$ | K_2O |
| $Fe(OH)_2$ | $CaCO_3$ | $LiOH$ |

Поиграем в «крестики-нолики».
Покажите выигрышный путь,
который составляют формулы
оснований.



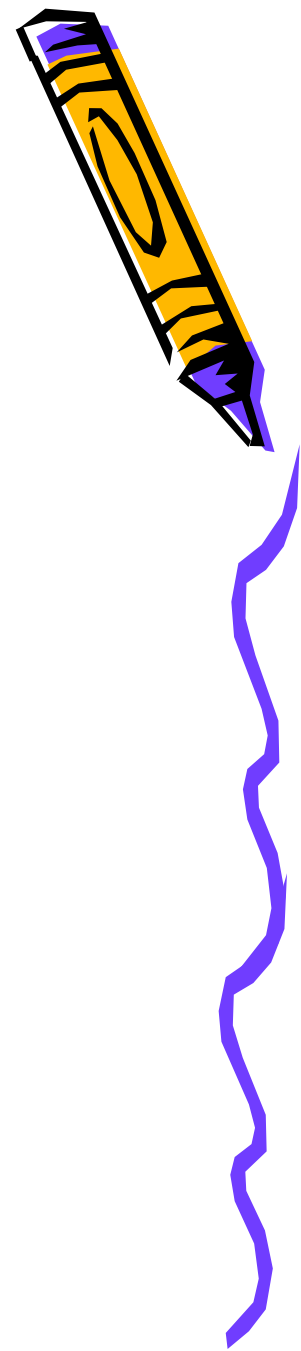


| | | |
|------------|------------|------------|
| $MgCl_2$ | KOH | $Cu(OH)_2$ |
| $CuOH$ | $Ba(OH)_2$ | K_2O |
| $Fe(OH)_2$ | $CaCO_3$ | $LiOH$ |

Поиграем в «крестики-нолики».
Покажите выигрышный путь,
который составляют формулы
оснований.



СОСТАВЛЕНИЕ ФОРМУЛ ГИДРОКСИДОВ



ОСНОВАНИЯ

По какому признаку проведена классификация?

ОДНОКИСЛОТНЫЕ



и т.д.

МНОГОКИСЛОТНЫЕ



и т.д.





Подчеркните формулы оснований





ОСНОВАНИЯ



РАСТВОРИМЫЕ в
воде (**щелочи**)



НЕРАСТВОРИМЫЕ в
воде

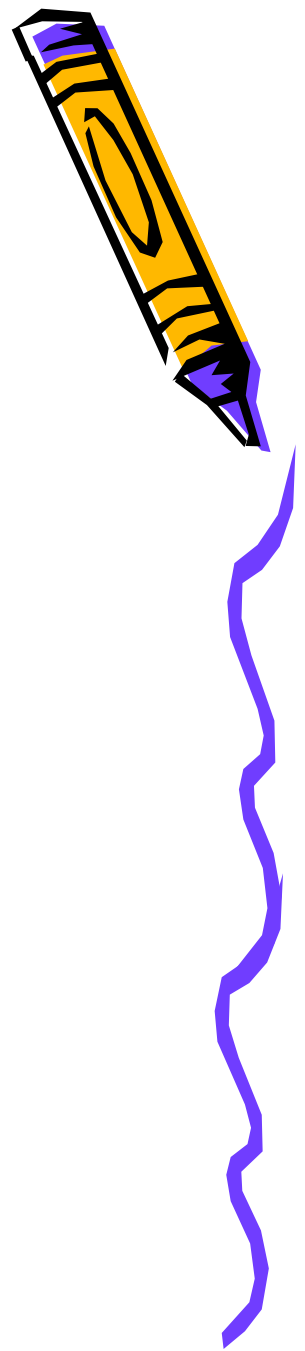


По какому признаку проведена
классификация?



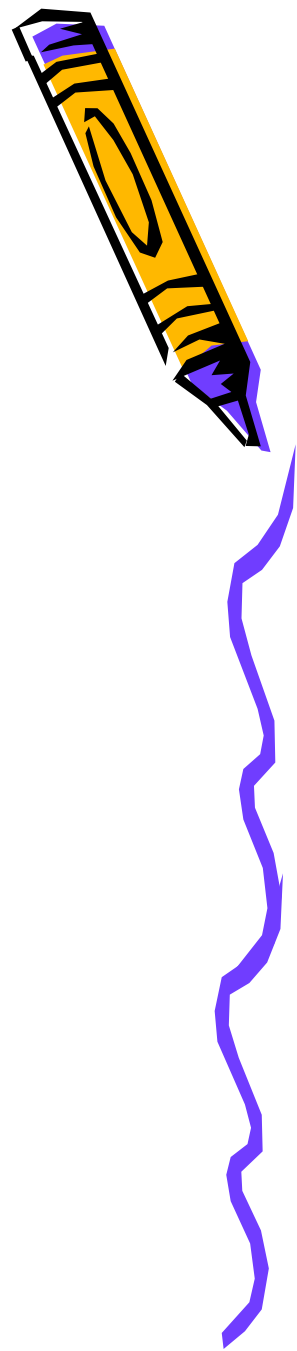
ЗАДАЧА 1.

Вычислите, какое количество вещества составляет 684 г гидроксида бария.



ЗАДАЧА 2.

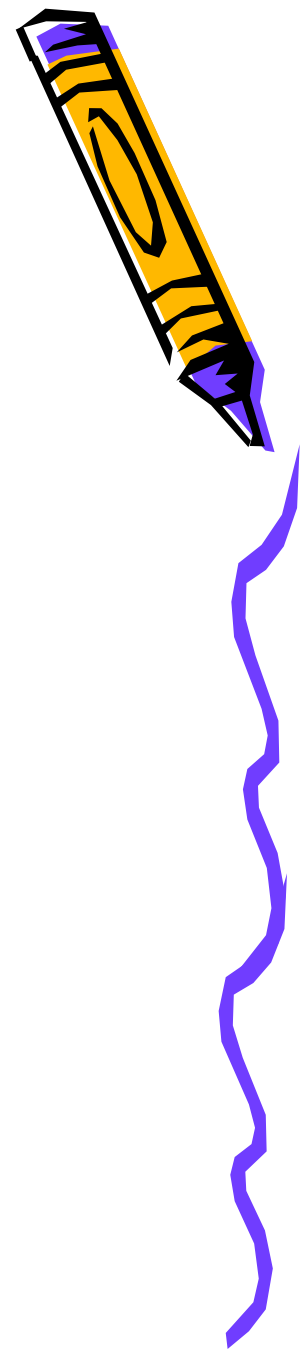
Определите массу 0,5 моль
гидроксида кальция.



ЗАДАЧА 3.

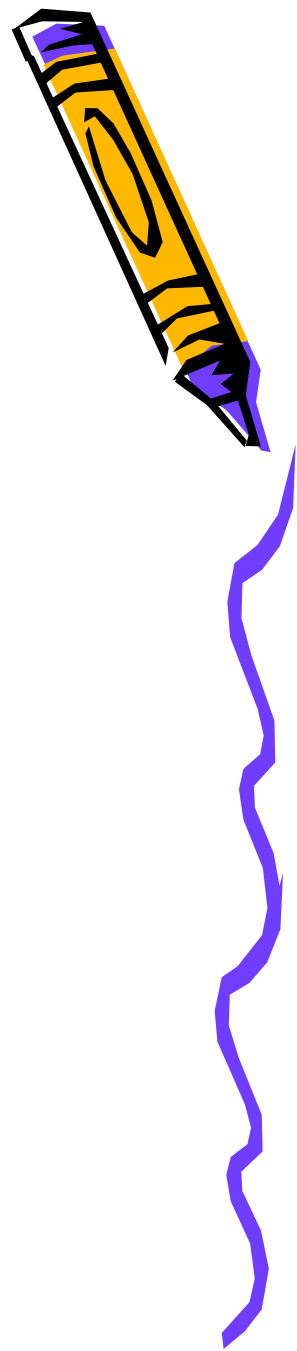
Определите, сколько молекул содержат:

- а) 100г NaOH,
- б) 20г NaOH,
- в) 8г NaOH.



Домашнее задание

- §20 - учить в тетради
- Стр. 118 Таблица 4 - переписать в тетрадь
- №1-6 (после §20)
- Решить задачи из презентации (Задачи 1-3)
- Переписать в тетрадь таблицу с кислотами:



Кислотами называются вещества, состоящие из атомов Н и кислотных остатков.

Примеры: H_3PO_4 , HCl

Солями называются вещества, состоящие из атомов металлов и кислотных остатков.

Примеры: CuSO_4 , Na_3PO_4 .

| Название кислоты | Формула кислоты | Кислотный остаток | Название солей | Формула соли |
|------------------|--------------------------|-------------------------------------|----------------|--|
| Соляная | HCl | $\overset{\text{I}}{\text{Cl}}$ | Хлорид | <p>Фосфат кальция</p> $\underbrace{\overset{\text{II}}{\text{Ca}} \overset{\text{III}}{\text{PO}_4}}_{\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2}$ |
| Азотная | HNO_3 | $\overset{\text{I}}{\text{NO}_3}$ | Нитрат | |
| Серная | H_2SO_4 | $\overset{\text{II}}{\text{SO}_4}$ | Сульфат | |
| Угльная | H_2CO_3 | $\overset{\text{II}}{\text{CO}_3}$ | Карбонат | |
| Кремниевая | H_2SiO_3 | $\overset{\text{II}}{\text{SiO}_3}$ | Силикат | |
| Сернистая | H_2SO_3 | $\overset{\text{II}}{\text{SO}_3}$ | Сульфит | |
| Фосфорная | H_3PO_4 | $\overset{\text{III}}{\text{PO}_4}$ | Фосфат | |
| Сероводородная | H_2S | $\overset{\text{II}}{\text{S}}$ | Сульфид | |
| Йодоводородная | HI | $\overset{\text{I}}{\text{I}}$ | Йодид | |
| Фтороводородная | HF | $\overset{\text{I}}{\text{F}}$ | Фторид | |

Спасибо за внимание!

