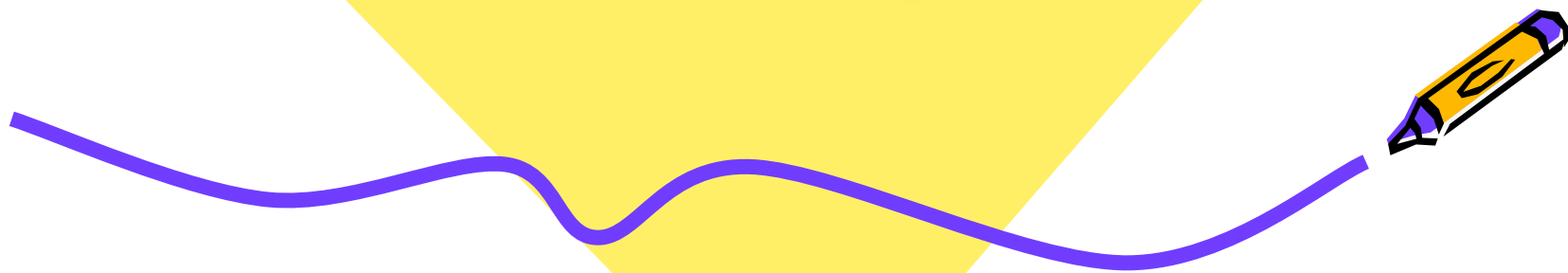
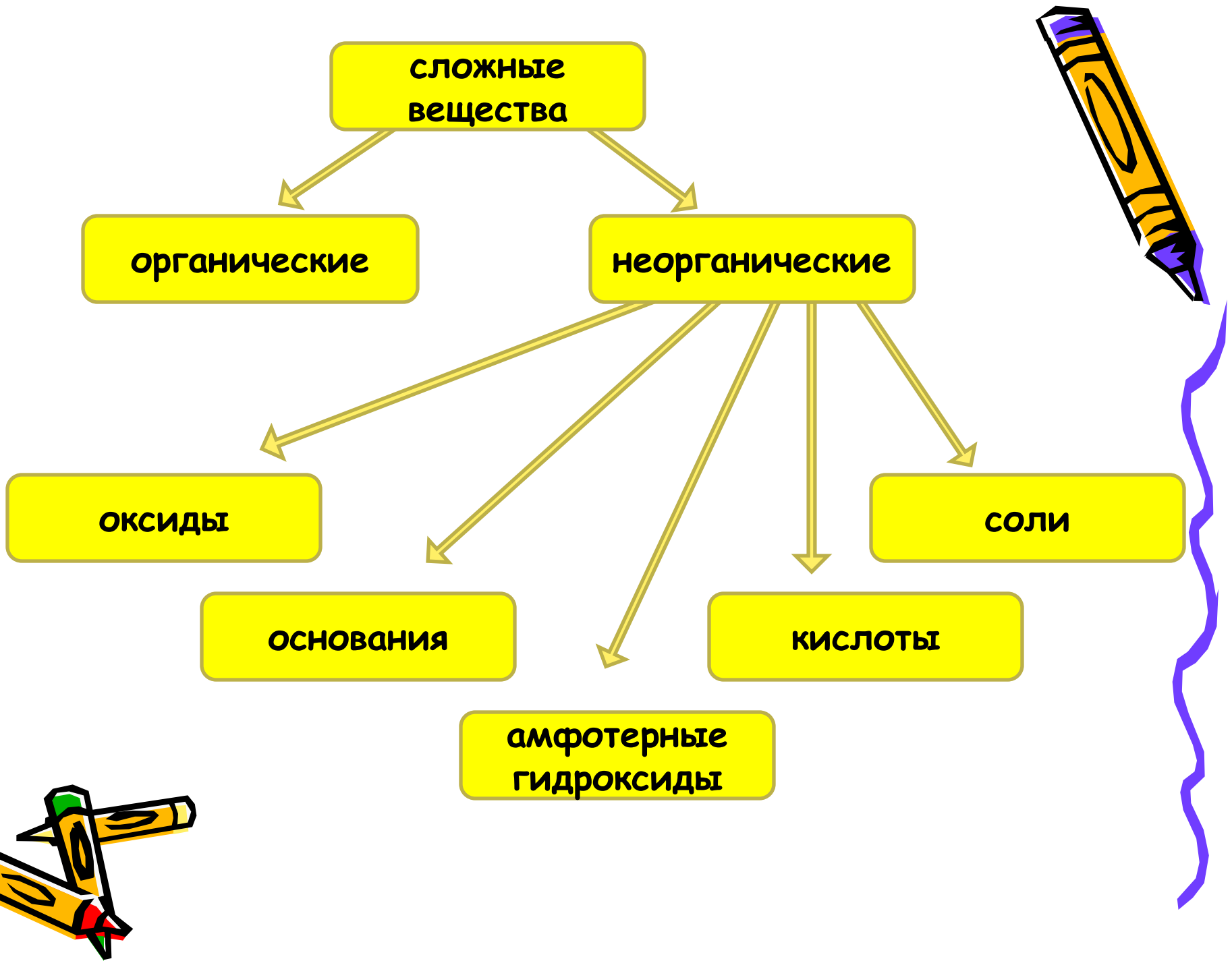




ОСНОВАНИЯ

(основные гидроксиды)

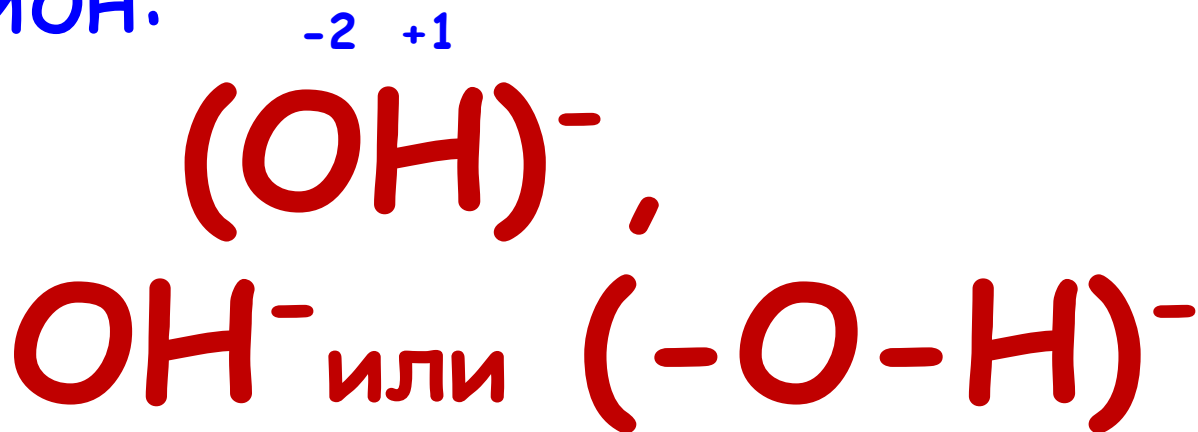




$Me(OH)_n$

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

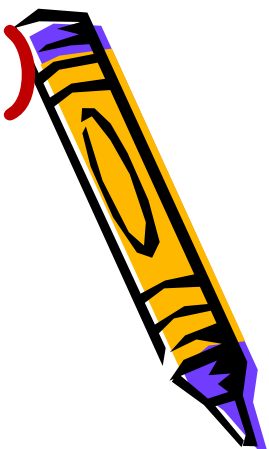
читается «магний-о-аш-дважды»

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

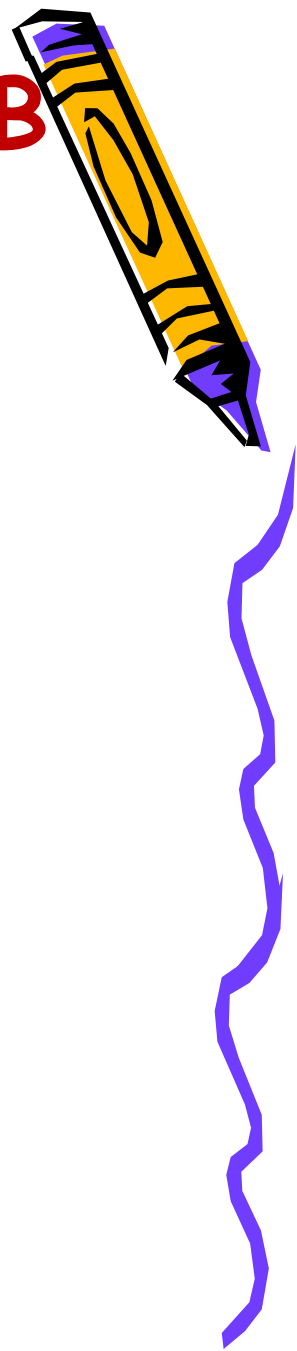
читается «фэррум-о-аш-дважды»


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

читается «фэррум-о-аш-трижды»



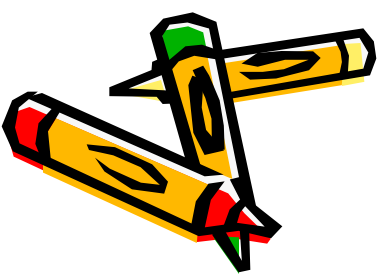
НОМЕНКЛАТУРА ГИДРОКСИДОВ

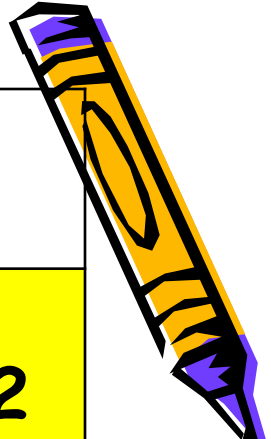




H_2O_2	CuO	H_2O
$NaOH$	$Cu(OH)_2$	$Mg(OH)_2$
$Ca(OH)_2$	HNO_3	$BaSO_4$

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





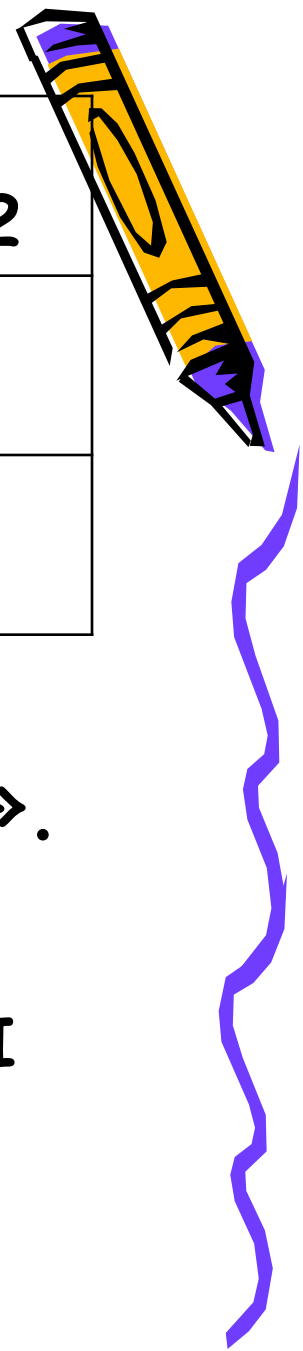
H_2O_2	CuO	H_2O
$NaOH$	$Cu(OH)_2$	$Mg(OH)_2$
$Ca(OH)_2$	HNO_3	$BaSO_4$


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.



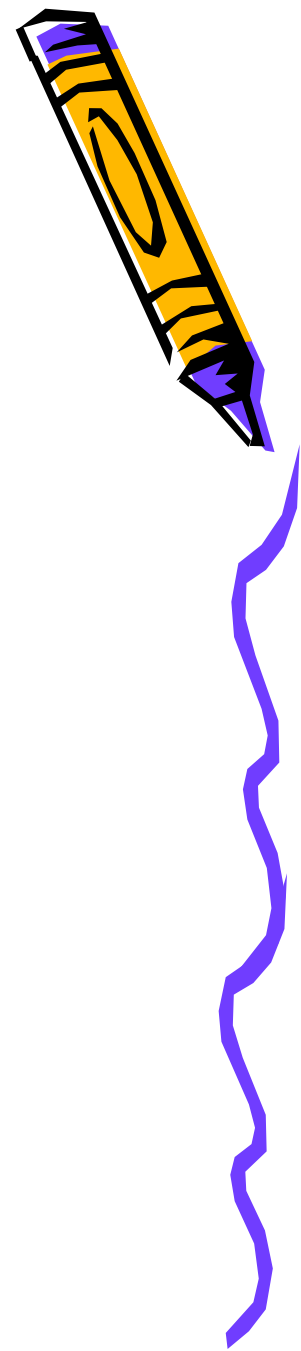


$MgCl_2$	KOH	$Cu(OH)_2$
$CuOH$	$Ba(OH)_2$	K_2O
$Fe(OH)_2$	$CaCO_3$	$LiOH$

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

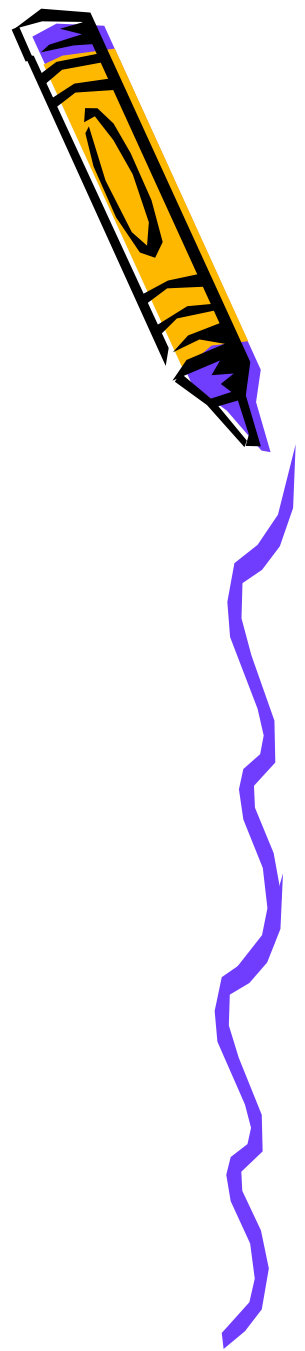


По какому признаку проведена
классификация?



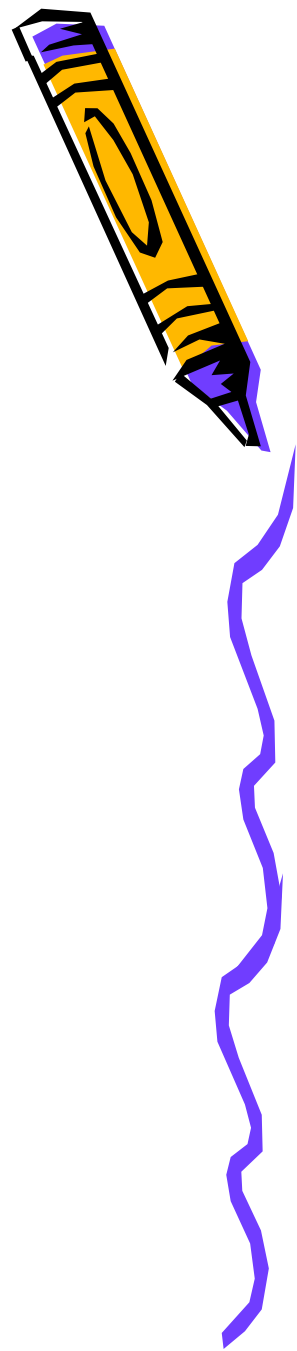
ЗАДАЧА 1.

Вычислите, какое количество вещества составляет 684 г гидроксида бария.



ЗАДАЧА 2.

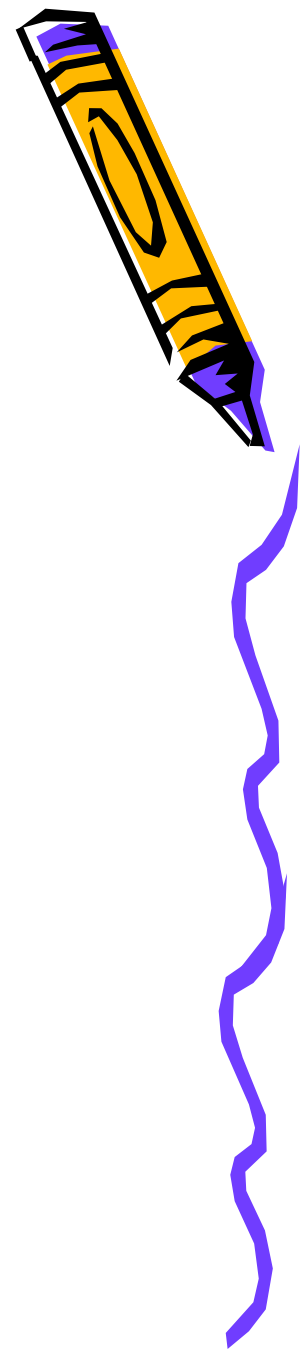
Определите массу 0,5 моль
гидроксида кальция.



ЗАДАЧА 3.

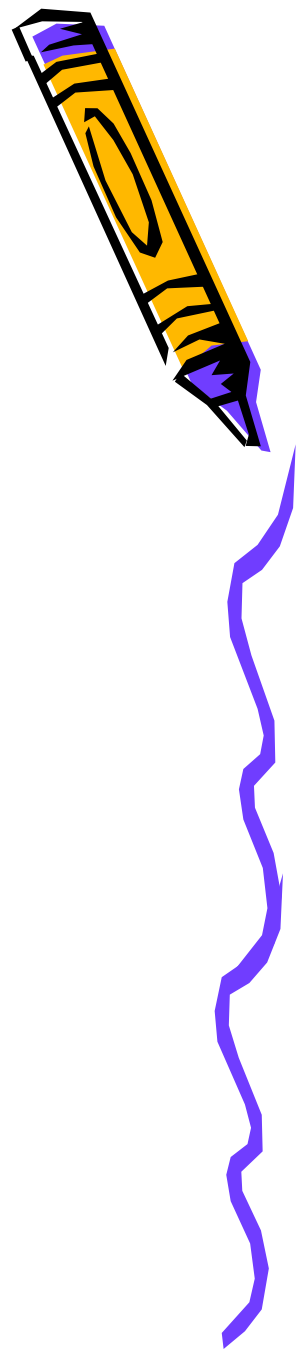
Определите, сколько молекул содержат:

- 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> $\overset{\text{II}}{\text{Ca}} \overset{\text{III}}{\text{PO}_4}$ <p>$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$</p>
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!

