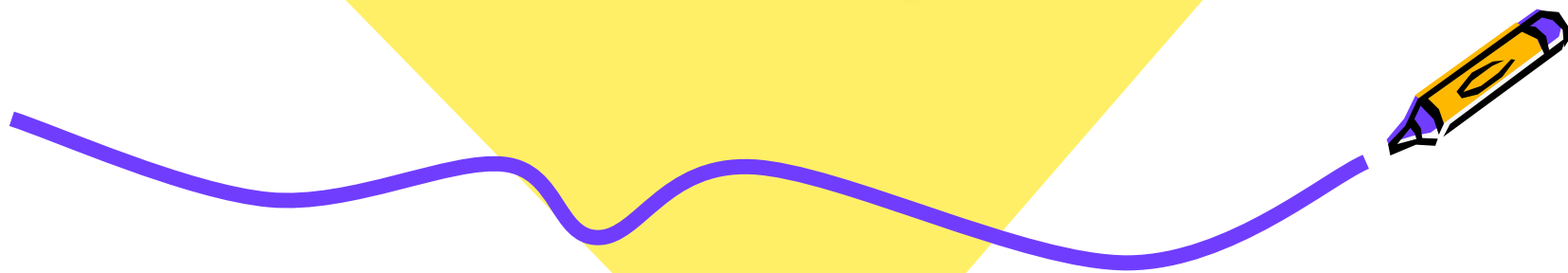
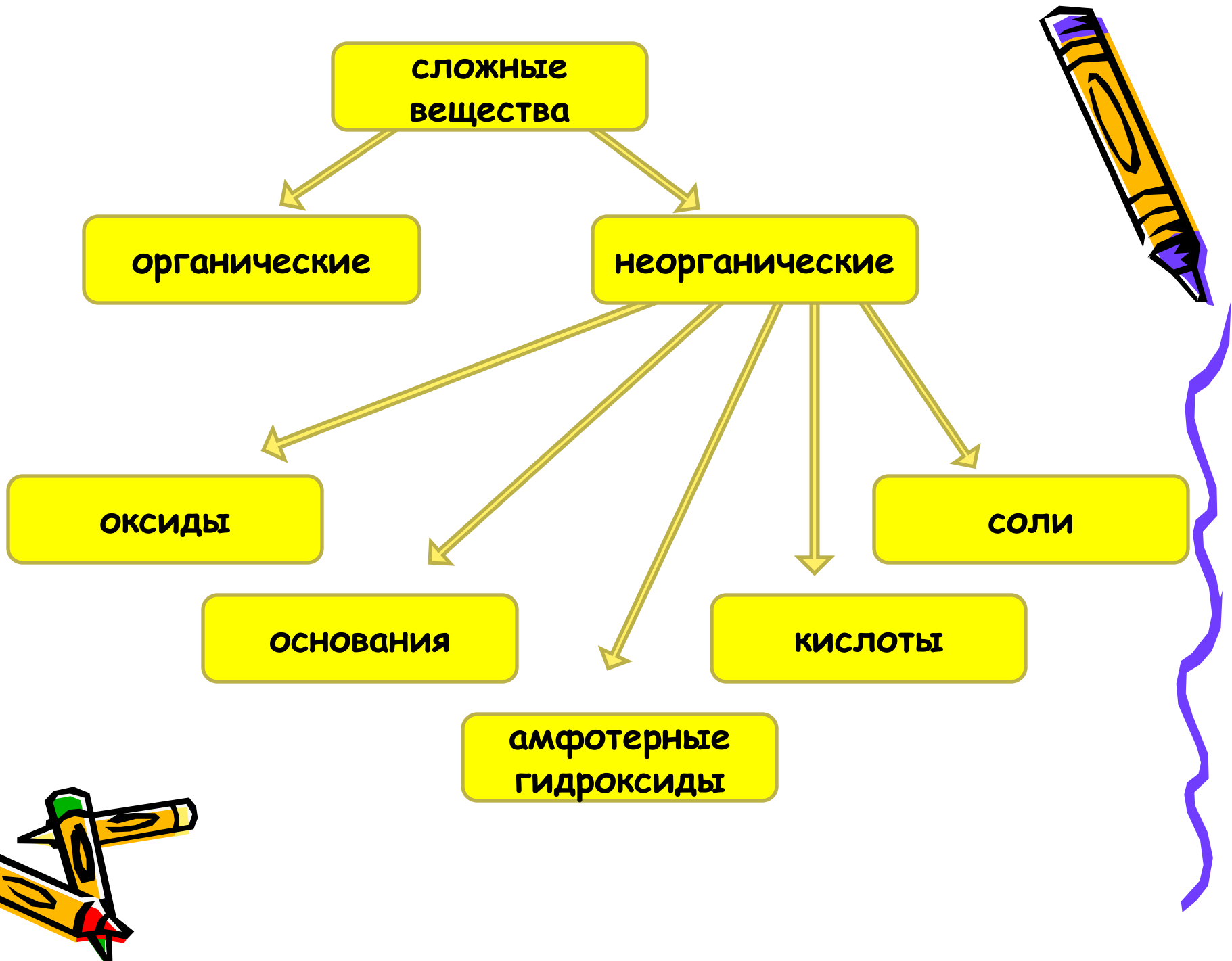




ОСНОВАНИЯ

(основные гидроксиды)

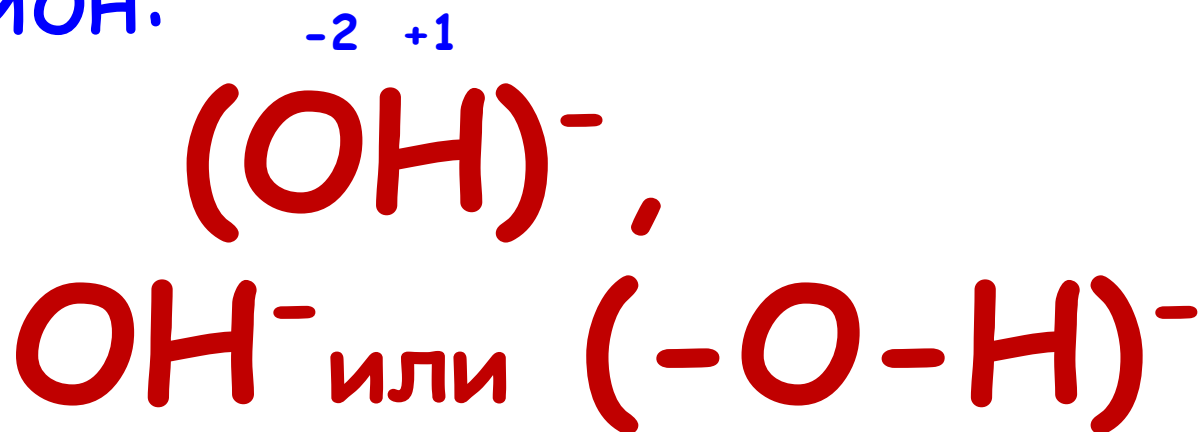




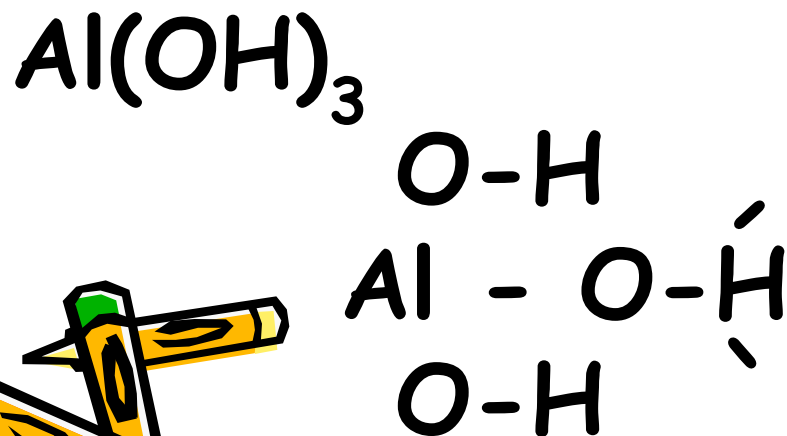
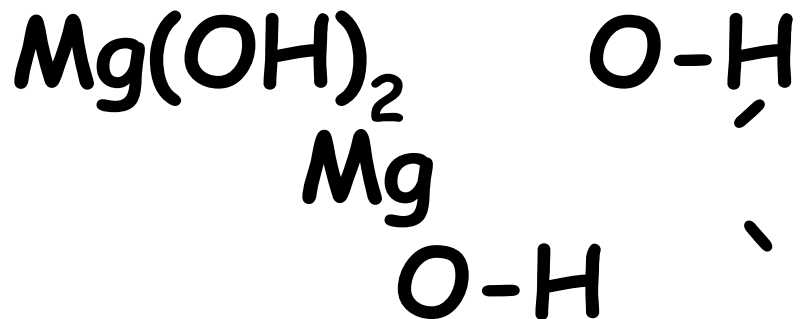


ОСНОВАНИЯ - это сложные вещества, состоящие из ионов металлов и гидроксид-ионов

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



A yellow pencil with a purple eraser and a purple band is shown at an angle, drawing a wavy purple line. The pencil has a black outline and a purple band with a yellow oval in the center. The eraser is purple and has a yellow outline. The line it is drawing is a thick, wavy purple stroke.



НОМЕНКЛАТУРА (НАЗВАНИЯ) ГИДРОКСИДОВ

NaOH – гидроксид натрия

читается «натрий-о-аш»

Mg(OH)_2 – гидроксид магния

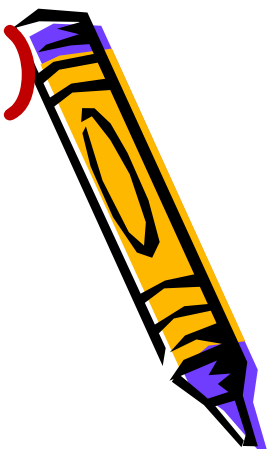
читается «магний-о-аш-дважды»

Fe(OH)_2 – гидроксид железа(II)

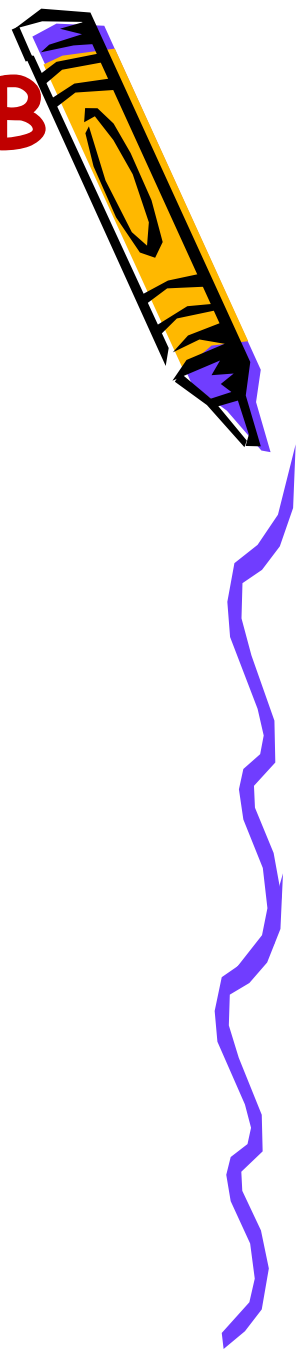
читается «фэррум-о-аш-дважды»

Fe(OH)_3 – гидроксид железа(III)

читается «фэррум-о-аш-трижды»



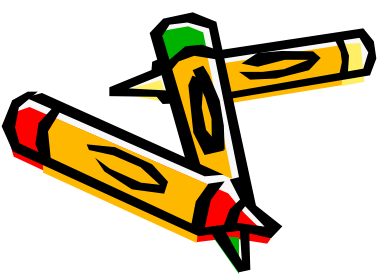
НОМЕНКЛАТУРА ГИДРОКСИДОВ





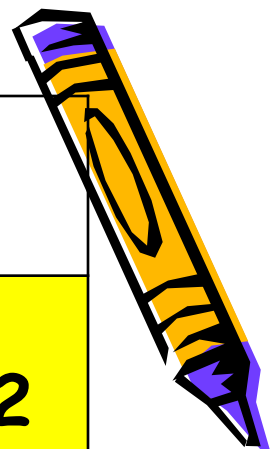
H_2O_2	CuO	H_2O
NaOH	$\text{Cu}(\text{OH})_2$	$\text{Mg}(\text{OH})_2$
$\text{Ca}(\text{OH})_2$	HNO_3	BaSO_4

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



H_2O_2	CuO	H_2O
NaOH	$\text{Cu}(\text{OH})_2$	$\text{Mg}(\text{OH})_2$
$\text{Ca}(\text{OH})_2$	HNO_3	BaSO_4

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





MgCl_2	KOH	$\text{Cu}(\text{OH})_2$
CuOH	$\text{Ba}(\text{OH})_2$	K_2O
$\text{Fe}(\text{OH})_2$	CaCO_3	LiOH

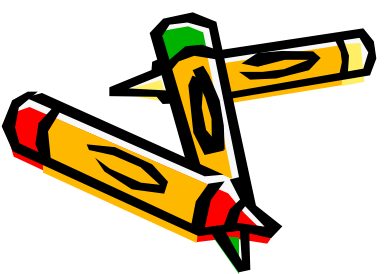
Поиграем в «крестики-нолики».
Покажите выигрышный путь,
который составляют формулы
оснований.



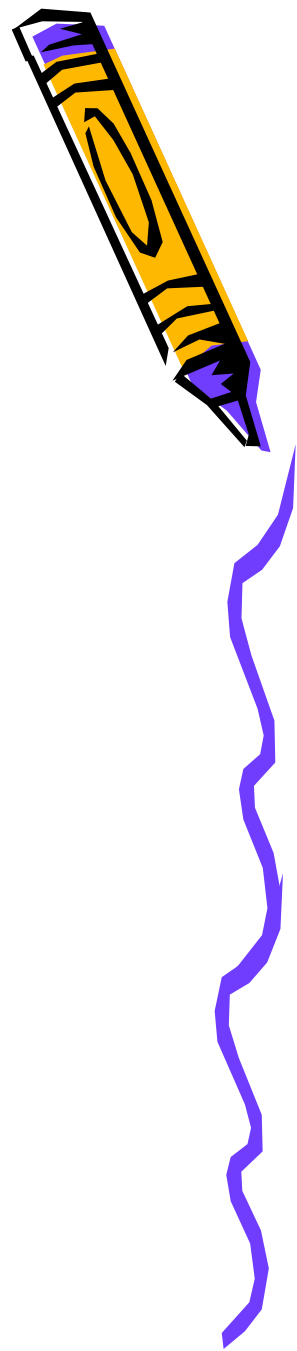


MgCl_2	KOH	Cu(OH)_2
CuOH	Ba(OH)_2	K_2O
Fe(OH)_2	CaCO_3	LiOH

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

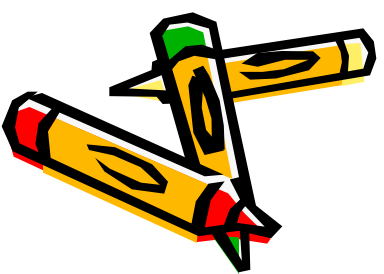




ОСНОВАНИЯ

РАСТВОРИМЫЕ в
воде (**щелочи**)

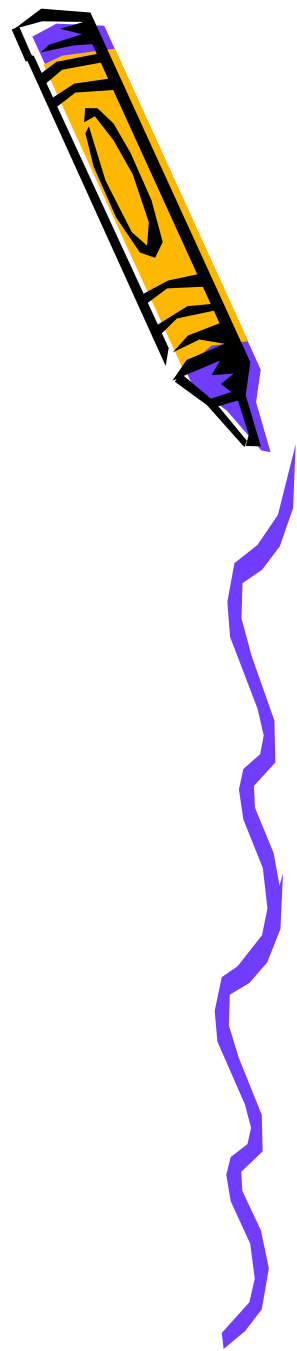
НЕРАСТВОРИМЫЕ в
воде



По какому признаку проведена
классификация?

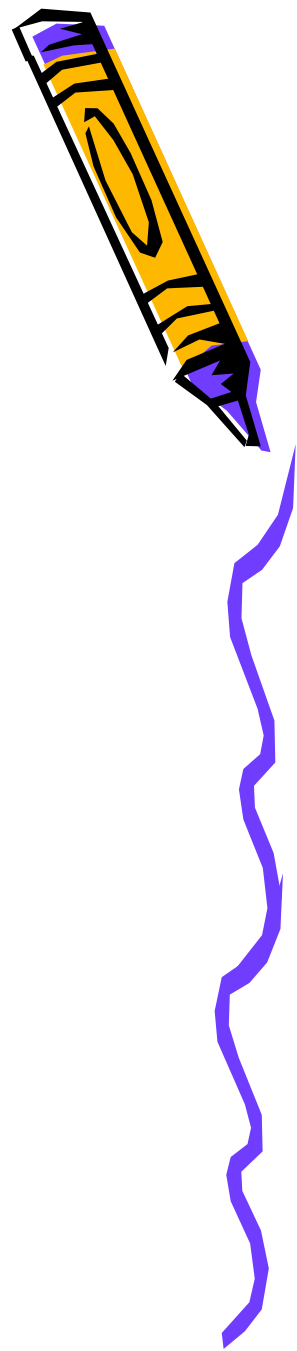
ЗАДАЧА 1.

Вычислите, какое количество
вещества составляет 684 г
гидроксида бария.



ЗАДАЧА 2.

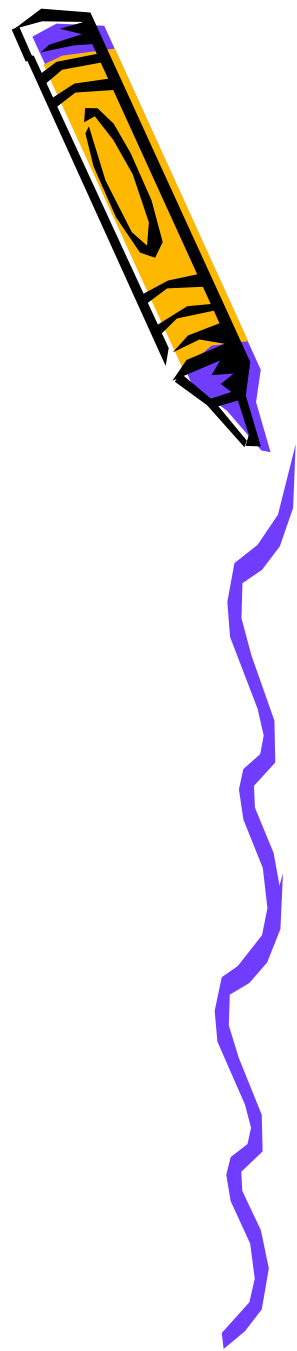
Определите массу 0,5 моль
гидроксида кальция.



ЗАДАЧА 3.

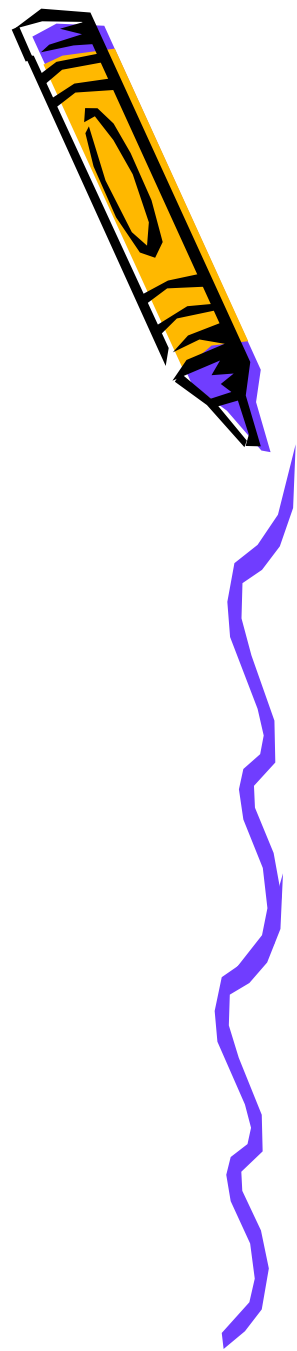
Определите, сколько молекул содержат:

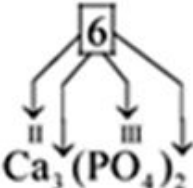
- а) 100г NaOH,
- б) 20г NaOH,
- в) 8г NaOH.



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. П р и м е р ы: H_3PO_4 , HCl		Солями называются вещества, состоящие из атомов металлов и кислотных остатков. П р и м е р ы: CuSO_4 , Na_3PO_4 .		
Название кислоты	Формула кислоты	Кислотный остаток	Название солей	Формула соли
Соляная	HCl	$\overset{\text{I}}{\text{Cl}}$	Хлорид	Фосфат кальция $\overset{\text{II}}{\text{Ca}} \overset{\text{III}}{\text{PO}_4}$ 
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!

