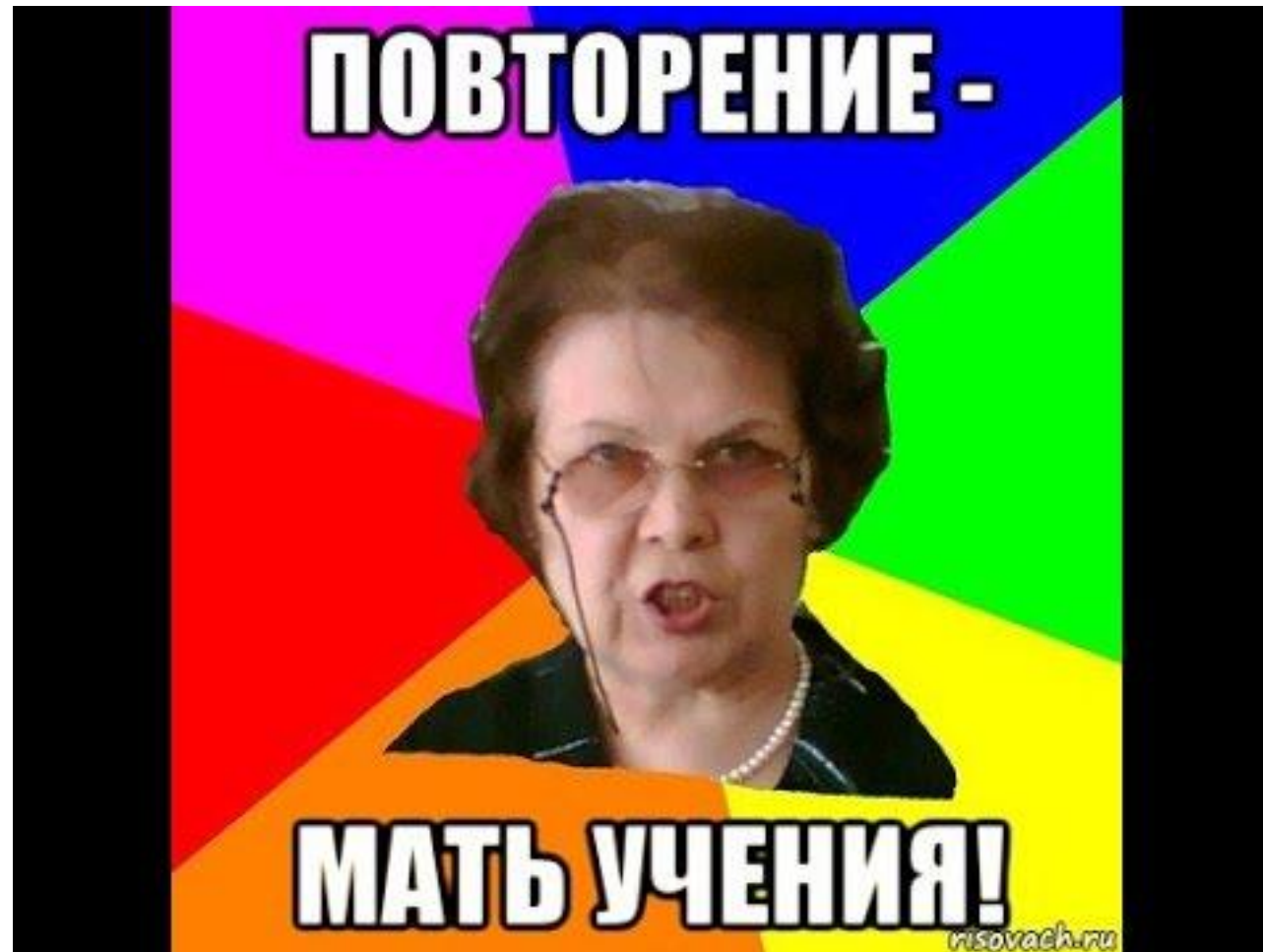


Повторение.



Что такое валентность?

- Валентность – число связей, которые атом образует с другими атомами.

Какая бывает валентность?

Элементы с постоянной валентностью		Элементы с переменной валентностью	
Элемент	Валентность	Элемент	Валентность
H, Li, Na, K, F	I	S	II, IV, VI
O, Mg, Ca, Ba, Zn	II	N	I, II, III, IV, V
Al, B	III	P	III, V
		Fe	II, III
		Cu	I, II
		C, Si	II, IV
		Cl, Br, I	I, III, V, VII

Когда в названии вещества мы указываем валентность?

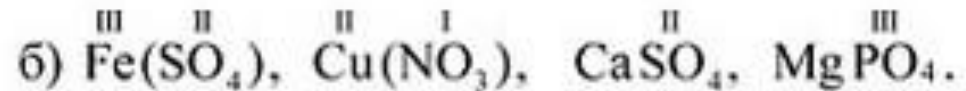
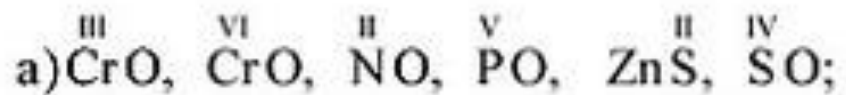
Определите валентность следующих элементов:

Упражнение: определить валентность элементов в веществах:

SiH_4 , CrO_3 , H_2S , CO_2 , CO , SO_3 ,
 SO_2 , Fe_2O_3 , FeO , HCl , HBr , Cl_2O_5 ,
 Cl_2O_7 , PH_3 , K_2O , Al_2O_3 , P_2O_5 , NO_2 ,
 N_2O_5 , Cr_2O_3 , SiO_2 , B_2O_3 , SiH_4 ,
 Mn_2O_7 , MnO , CuO , N_2O_3 .

Составить химические формулы соединений

Задание 1.4. Составьте химические формулы соединений:

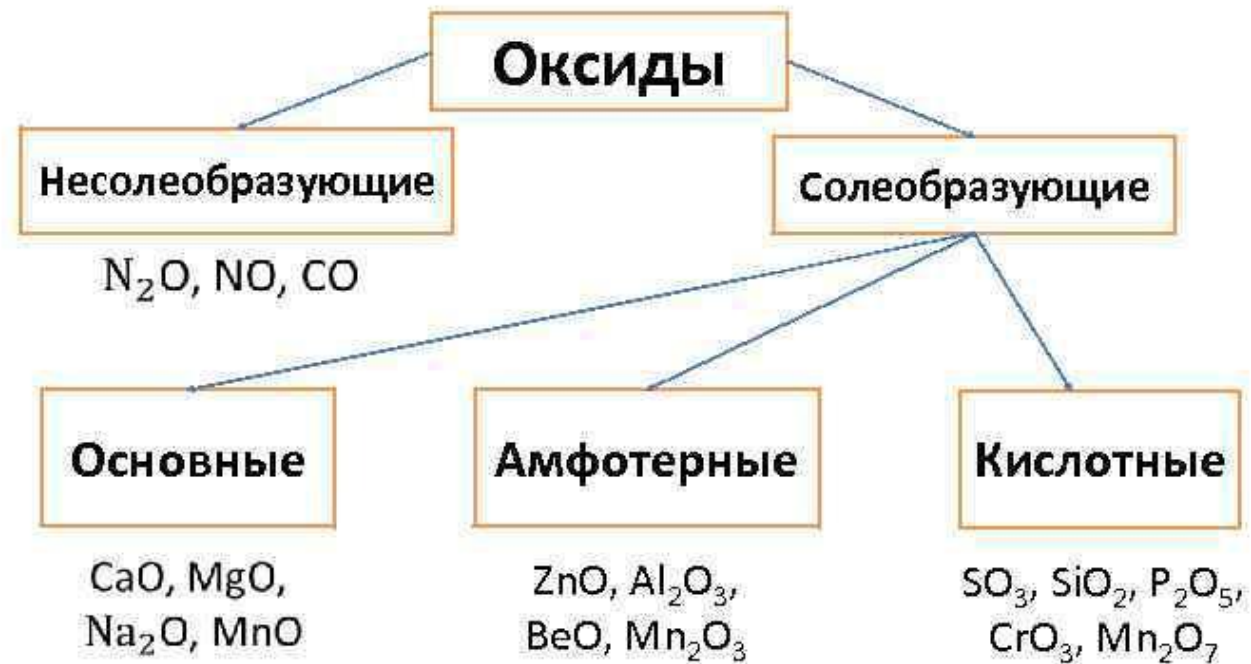


Какие классы неорганических веществ вы знаете?

- Оксиды
- Соли
- Кислоты
- Гидроксиды

Типы оксидов

Классификация оксидов

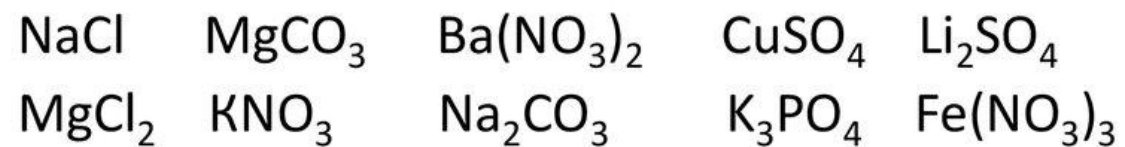


Типы гидроксидов



Типы солей

Дайте названия солям:



Типы кислот

Формула
HNO_3
HCl
H_2SO_3
H_2SO_4
H_2S
H_3PO_4
H_2CO_3
H_2SiO_3

