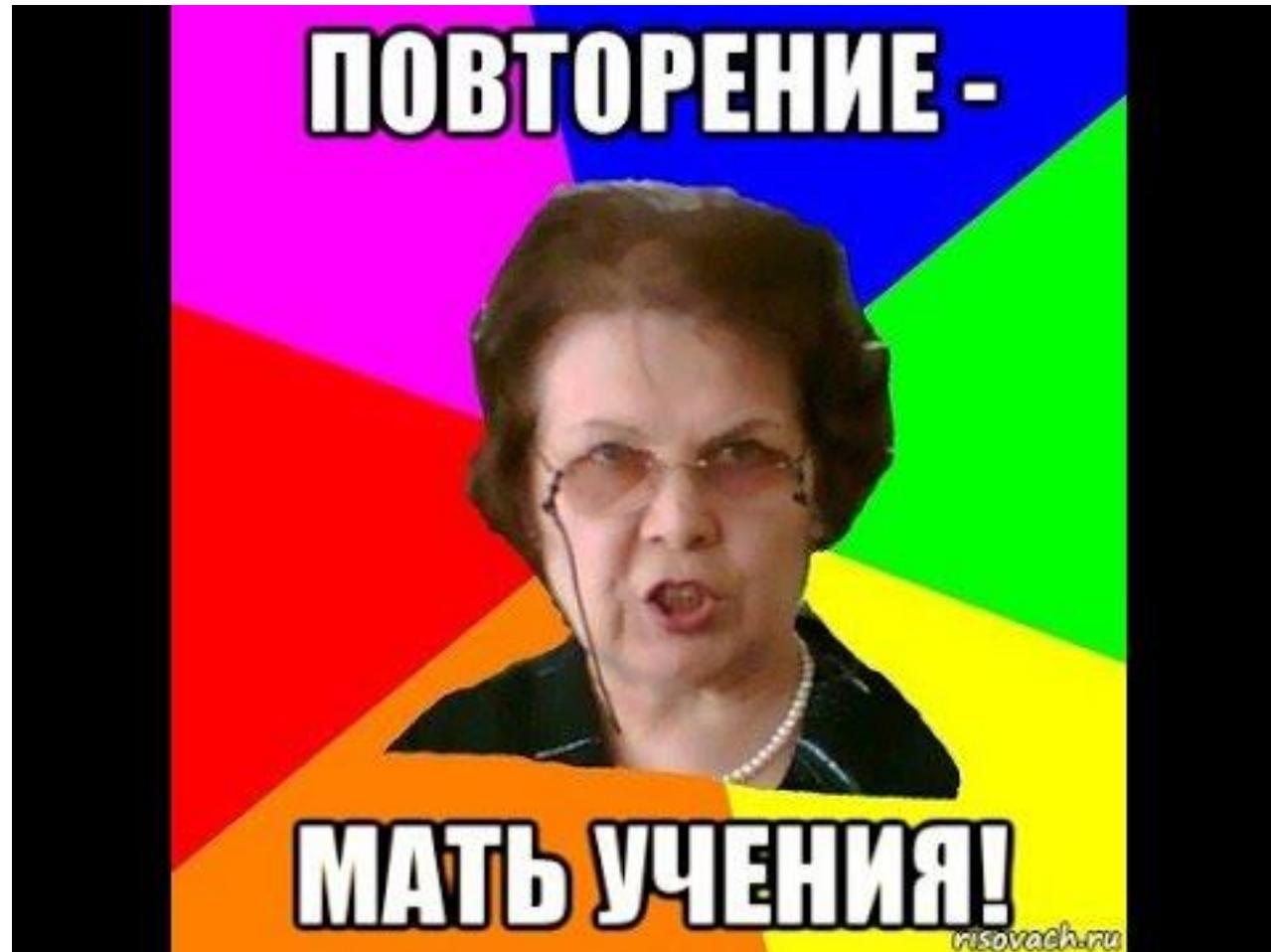


# Повторение.



# 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?**

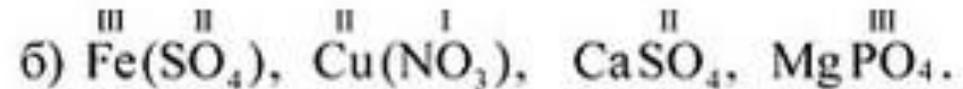
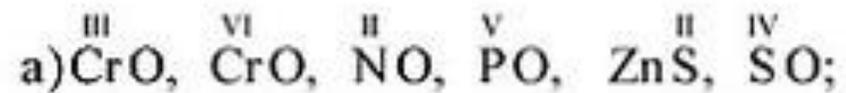
# Определите валентность следующих элементов:

**Упражнение:** определить валентность элементов в веществах:

$\text{SiH}_4$ ,  $\text{CrO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{CO}$ ,  $\text{SO}_3$ ,  
 $\text{SO}_2$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ,  $\text{FeO}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{HBr}$ ,  $\text{Cl}_2\text{O}_5$ ,  
 $\text{Cl}_2\text{O}_7$ ,  $\text{PH}_3$ ,  $\text{K}_2\text{O}$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{NO}_2$ ,  
 $\text{N}_2\text{O}_5$ ,  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ ,  $\text{SiO}_2$ ,  $\text{B}_2\text{O}_3$ ,  $\text{SiH}_4$ ,  
 $\text{Mn}_2\text{O}_7$ ,  $\text{MnO}$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{N}_2\text{O}_3$ .

# 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

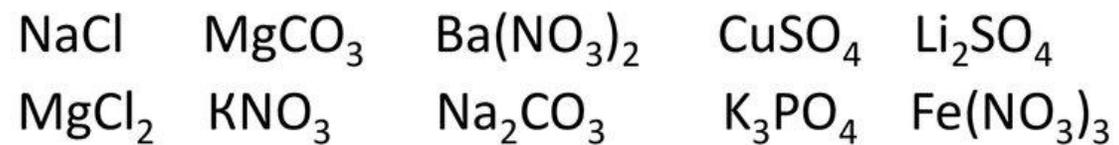


# Типы гидроксидов



# Типы солей

Дайте названия солям:



# Типы кислот

Формула
$\text{HNO}_3$
$\text{HCl}$
$\text{H}_2\text{SO}_3$
$\text{H}_2\text{SO}_4$
$\text{H}_2\text{S}$
$\text{H}_3\text{PO}_4$
$\text{H}_2\text{CO}_3$
$\text{H}_2\text{SiO}_3$

