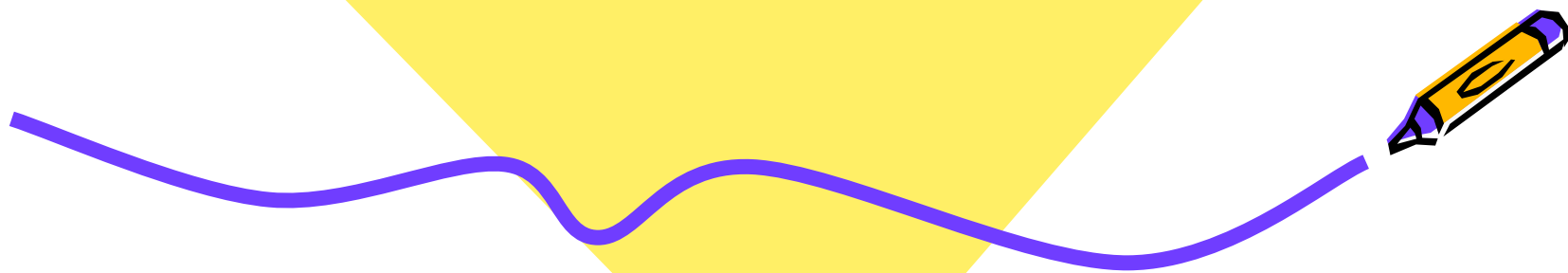




**Важнейшие классы  
неорганических  
соединений**



# ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА

Периоды	Ряды	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ															
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII			IX					
		а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б
1	1	H														He	
2	2	Li	Be	B	C	N	O	F								Ne	
3	3	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl								Ar	
4	4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni						
	5	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br							Kr		
5	6	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd						
	7	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I							Xe		
6	8	Cs	Ba	La-Pr	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt						
	9	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At							Rn		
7	10	Fr	Ra	Ac-Lr	Rf	Db	Sg	Bh	Hn	Mt							



Д.И. Менделеев  
1834-1907

СИМВОЛ ЭЛЕМЕНТА      ПОРЯДКОВЫЙ НОМЕР



НАЗВАНИЕ ЭЛЕМЕНТА

ОТНОСИТЕЛЬНАЯ АТОМНАЯ МАССА

РАСПРЕДЕЛЕНИЕ ЭЛЕКТРОНОВ ПО СЛОЯМ

- s-элементы
- p-элементы
- d-элементы
- f-элементы

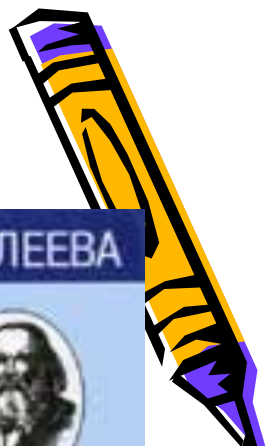
## ЛАНТАНОИДЫ

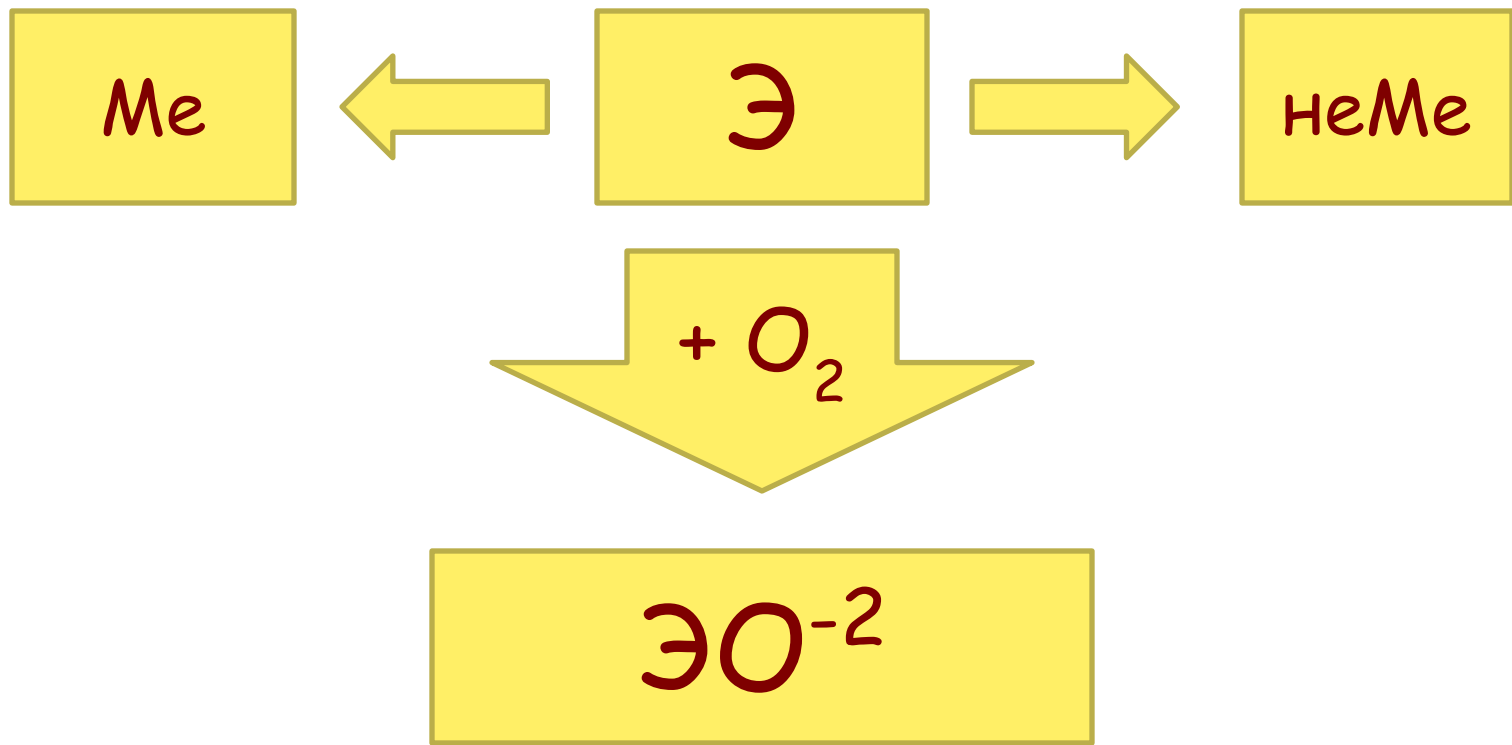
57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------

## АКТИНОИДЫ

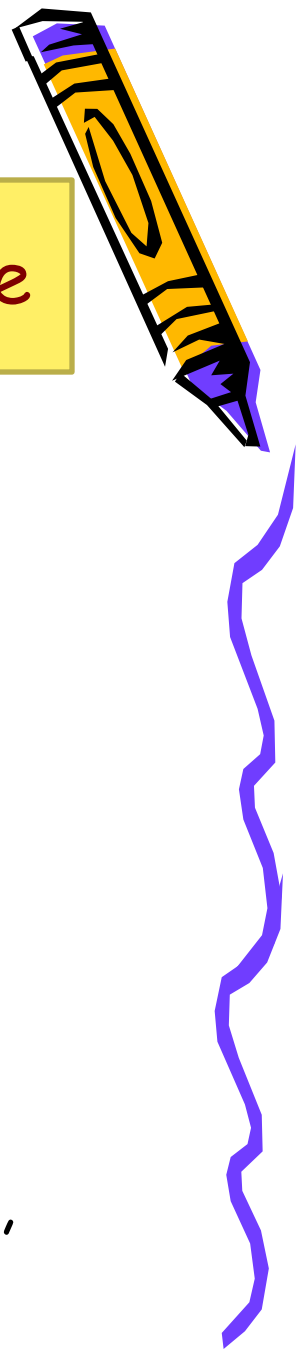
88 Ac	89 Th	90 Pa	91 U	92 Np	93 Pu	94 Am	95 Cm	96 Bk	97 Cf	98 Es	99 Fm	100 Md	101 No	102 Lr
-------	-------	-------	------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	--------	--------	--------

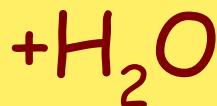
poiskN1.RU





Оксид - сложное вещество,  
состоящее из атомов двух элементов,  
один из которых - кислород.





Гидроксид

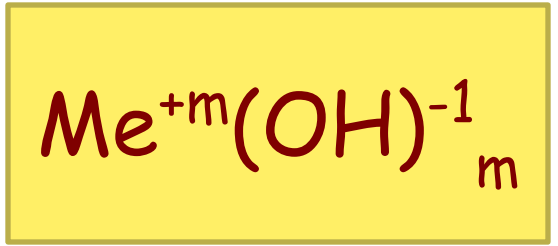
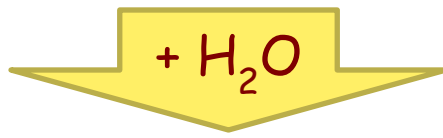
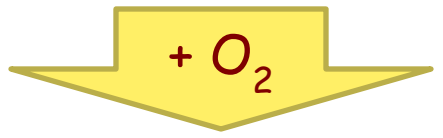


Гидроксиды — соединения оксидов химических элементов с водой.

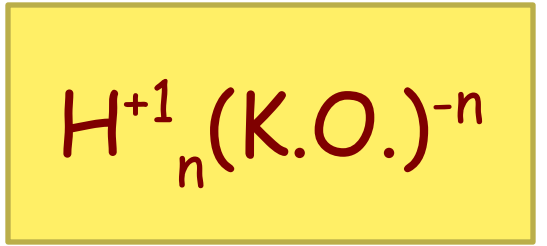




- Кислота - сложное вещество, в молекуле которого имеется один или несколько атомов водорода и кислотный остаток.
- Основание - сложное вещество, в котором атомы металла связаны с гидроксогруппами.
- Соли - вещества, в которых атомы металла связаны с кислотными остатками.



Гидроксид



Реши задачу:

Ba



BaO



X



BaSO<sub>4</sub>

S



X



H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>





Спасибо за внимание

