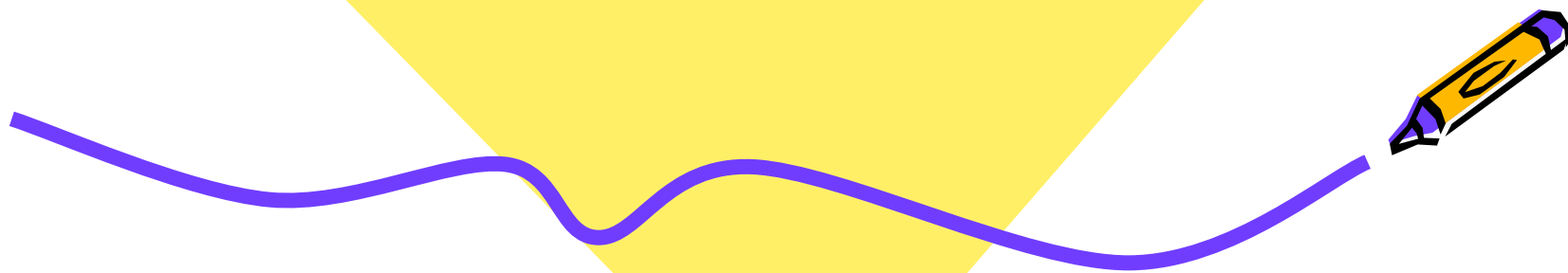




**Важнейшие классы  
неорганических  
соединений**



# 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-71	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt						
	9	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At								Rn	
7	10	Fr	Ra	88-103	Rf	Db	Sg	Bh	Hn	Mt	110						
НАИЧАСНЕ ОКСИДЫ		R <sub>2</sub> O		RO		R <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		RO <sub>2</sub>		R <sub>2</sub> O <sub>5</sub>		RO <sub>3</sub>		R <sub>2</sub> O <sub>7</sub>		RO <sub>4</sub>	
ЛУЧШЕЕ ВОДОРОДНОЕ СОЕДИНЕНИЕ						RH <sub>4</sub>		RH <sub>3</sub>		H <sub>2</sub> R		HR					



Д.И. Менделеев  
1834-1907



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

## ЛАНТАНОИДЫ

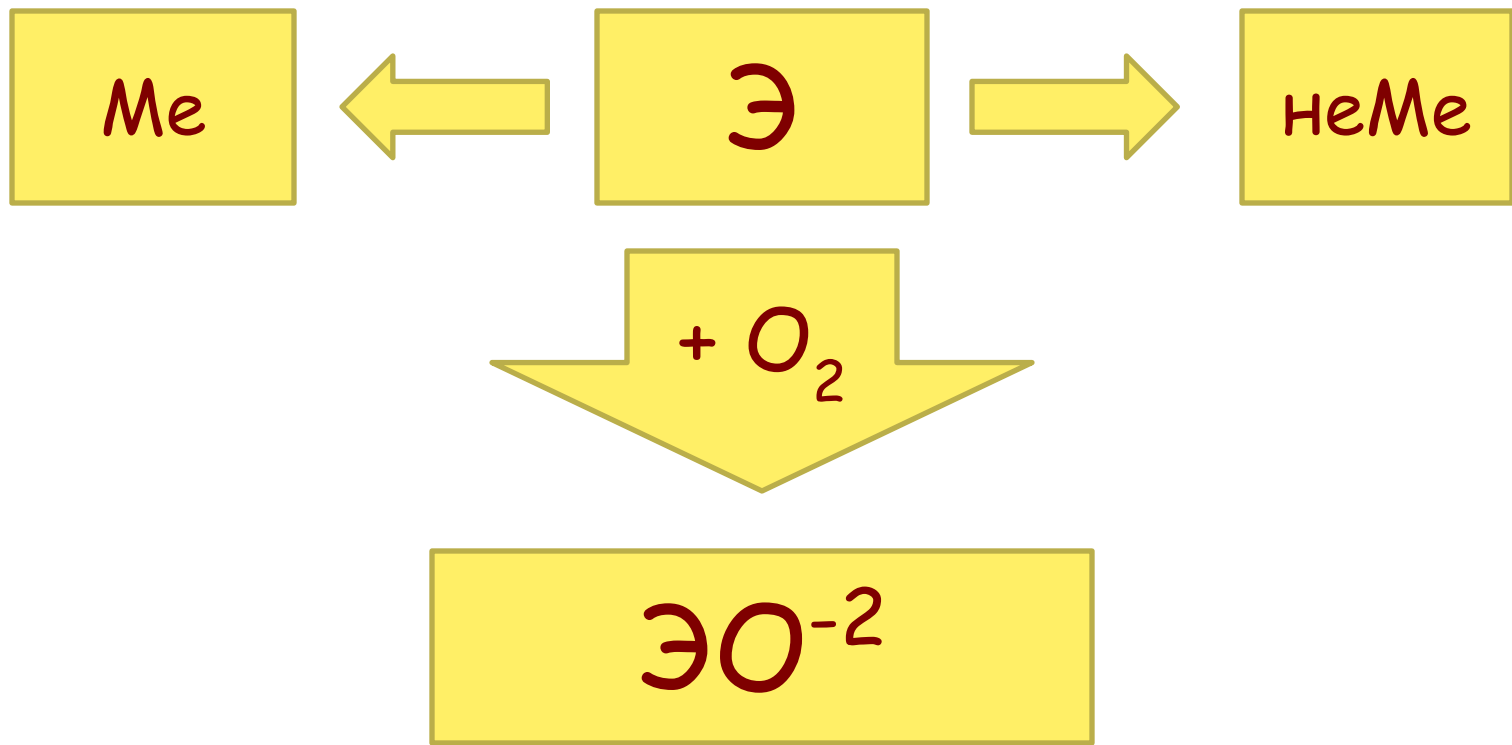
57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------

## АКТИНОИДЫ

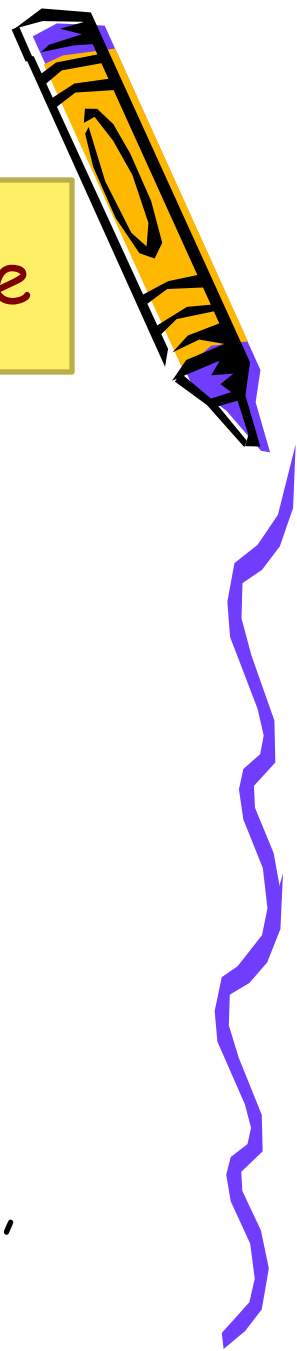
88 Ac	89 Th	90 Pa	91 U	92 Np	93 Pu	94 Am	95 Cm	96 Bk	97 Cf	98 Es	99 Fm	100 Md	101 No	102 Lr
-------	-------	-------	------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	--------	--------	--------

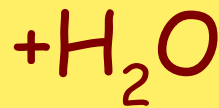
poiskN1.RU





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





Гидроксид

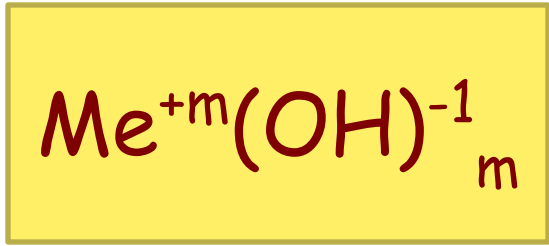
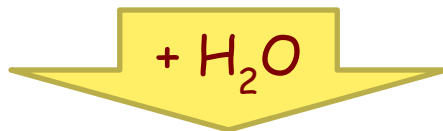
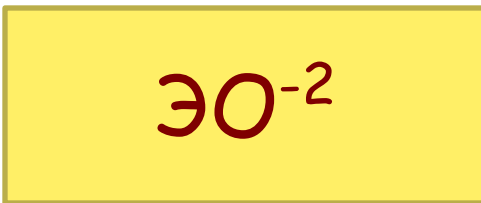
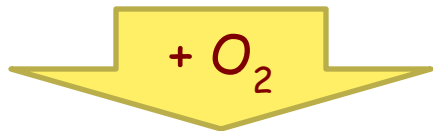


Гидроксиды — соединения оксидов химических элементов с водой.

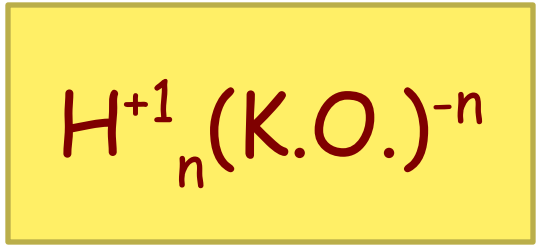




- Кислота - сложное вещество, в молекуле которого имеется один или несколько атомов водорода и кислотный остаток.
- Основание - сложное вещество, в котором атомы металла связаны с гидроксогруппами.
- Соли - вещества, в которых атомы металла связаны с кислотными остатками.



Гидроксид



Реши задачу:

Ba



BaO



X



BaSO<sub>4</sub>

S

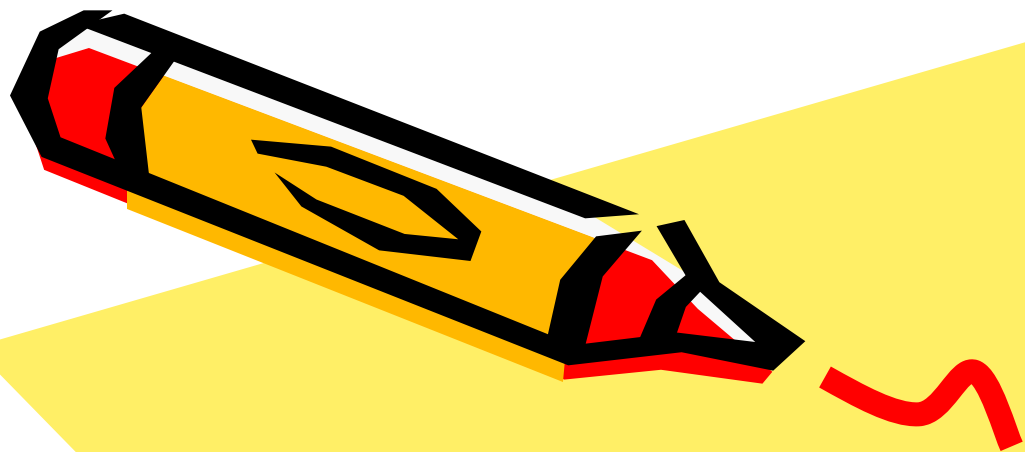


X



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





Спасибо за внимание

