



Важнейшие классы неорганических соединений

Школа № 279 г. Санкт-Петербург Е. В Переверзева

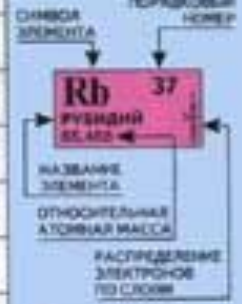


ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА

Периоды	Ряды	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ									
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		
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	82-103	Rf	Db	Sg	Bh	Hn	Mt	118
НАИЧАСНЕ ОКСИДЫ		R ₂ O	RO	R ₂ O ₃	RO ₂	R ₂ O ₅	RO ₃	R ₂ O ₇	RO ₄		
ЛУЧШЕЕ ВОДОРОДНОЕ СОЕДИНЕНИЕ					RH ₄	RH ₃	H ₂ R	HR			



Д.И. Менделеев
1834-1907



- 3-элементы
- p-элементы
- d-элементы
- f-элементы

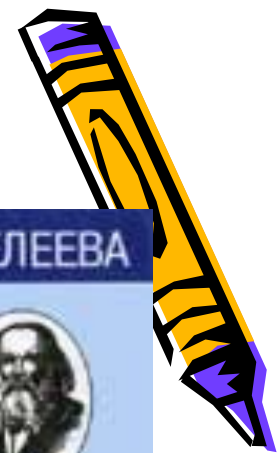
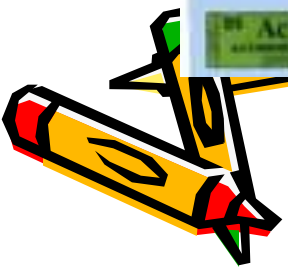
ЛАНТАНОИДЫ

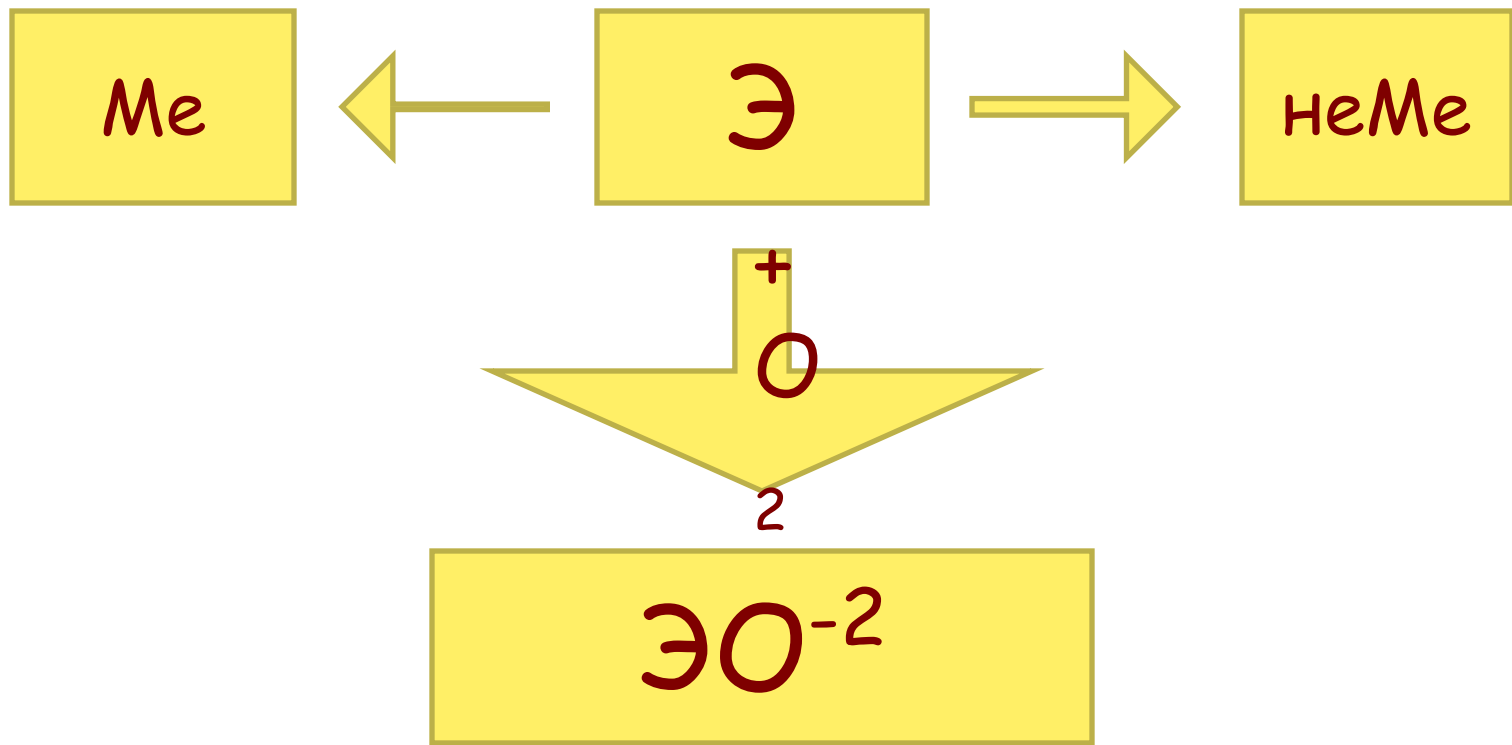
57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------

АКТИНОИДЫ

89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr
-------	-------	-------	------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	--------	--------	--------	--------

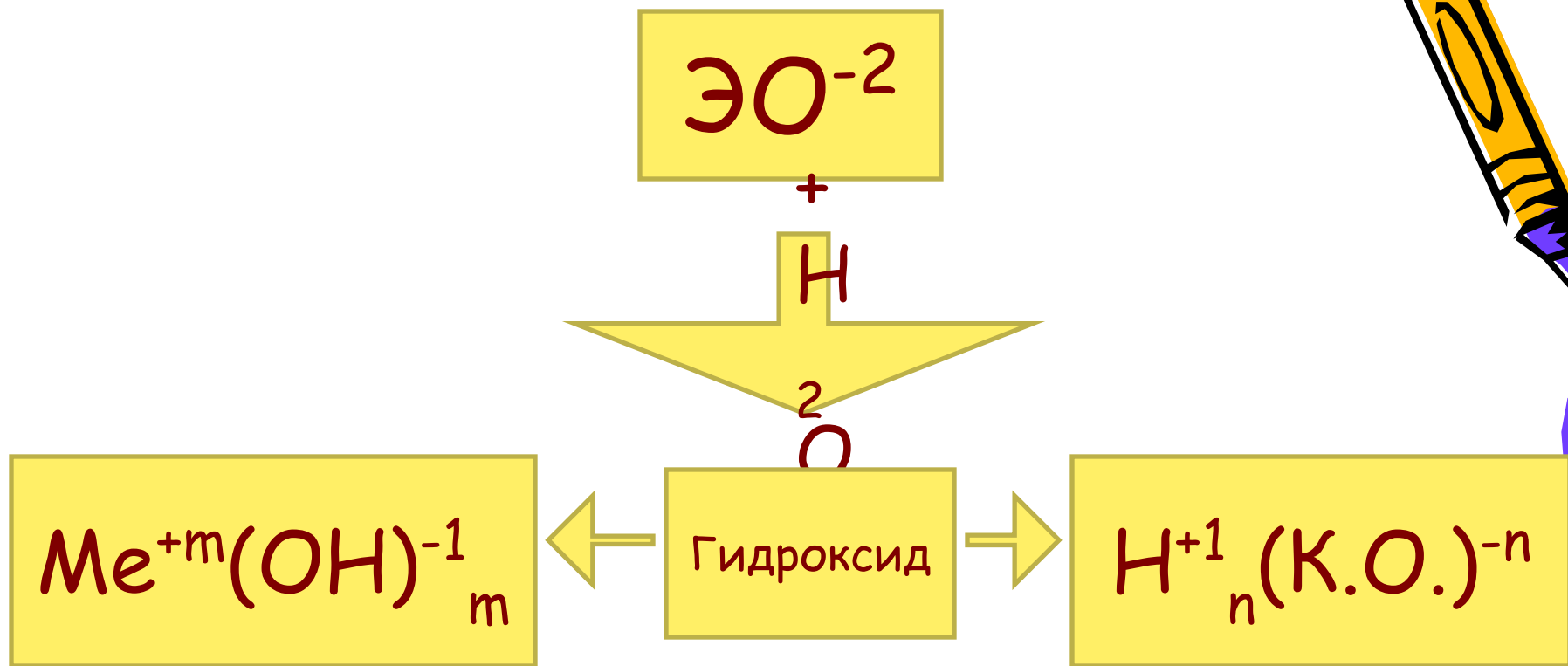
poiskN1.RU





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

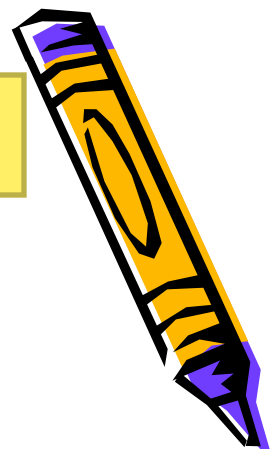




Гидроксиды — соединения оксидов химических элементов с водой.



- 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.

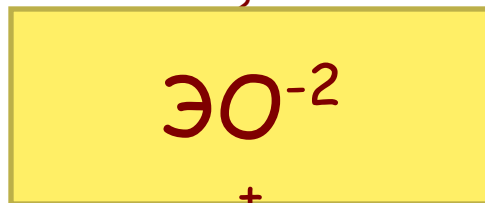


+

0



2



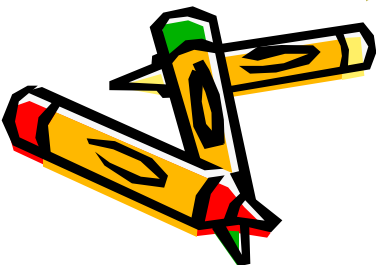
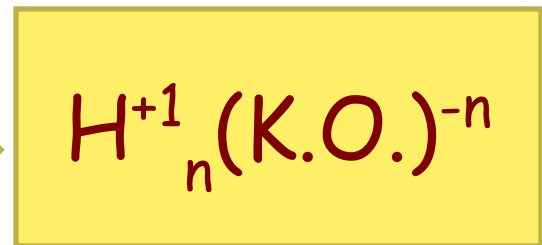
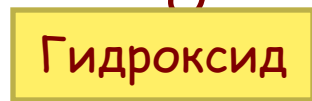
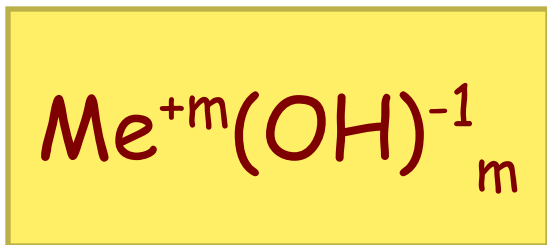
+

H



2

0



Реши задачу:

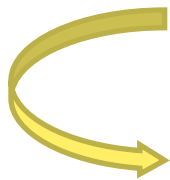
Ba



BaO



X



BaSO₄

S

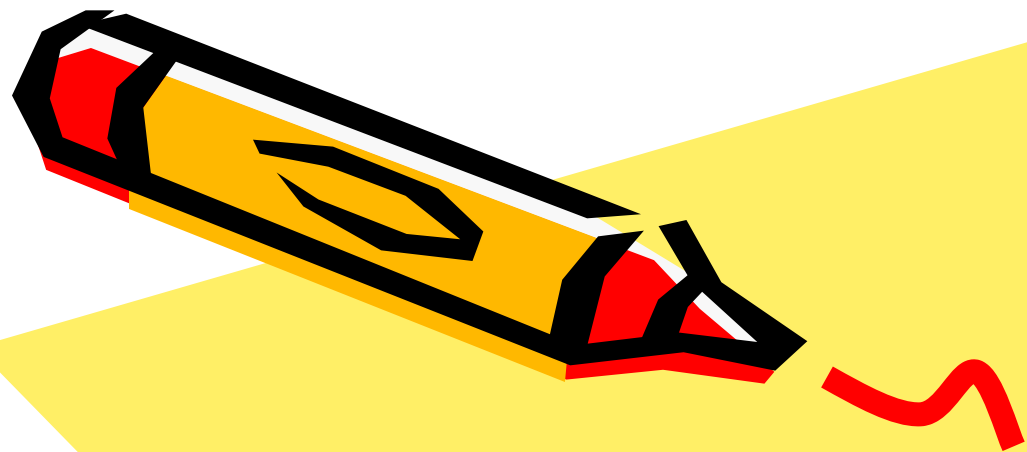


X



H₂SO₄





Спасибо за внимание

