



# 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	88-103	Rf	Db	Sg	Bh	Hn	Mt	118																					
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																								
ЛАНТАНОИДЫ																																
<table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <td>57 La</td><td>58 Ce</td><td>59 Pr</td><td>60 Nd</td><td>61 Pm</td><td>62 Sm</td><td>63 Eu</td><td>64 Gd</td><td>65 Tb</td><td>66 Dy</td><td>67 Ho</td><td>68 Er</td><td>69 Tm</td><td>70 Yb</td><td>71 Lu</td> </tr> </table>																		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
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																																
<table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <td>88 Ac</td><td>89 Th</td><td>90 Pa</td><td>91 U</td><td>92 Np</td><td>93 Pu</td><td>94 Am</td><td>95 Cm</td><td>96 Bk</td><td>97 Cf</td><td>98 Es</td><td>99 Fm</td><td>100 Md</td><td>101 No</td><td>102 Lr</td> </tr> </table>																		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
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																		



Д.И. Менделеев  
1834-1907

СИМВОЛ ЭЛЕМЕНТА      ПОРЯДКОВЫЙ НОМЕР

**Rb**    37

РУБИДИЙ

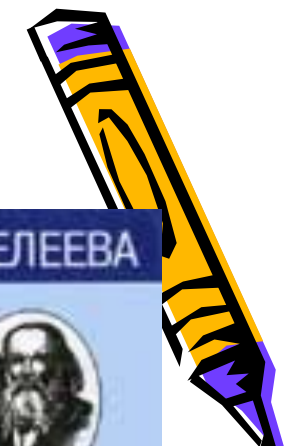
НАЗВАНИЕ ЭЛЕМЕНТА

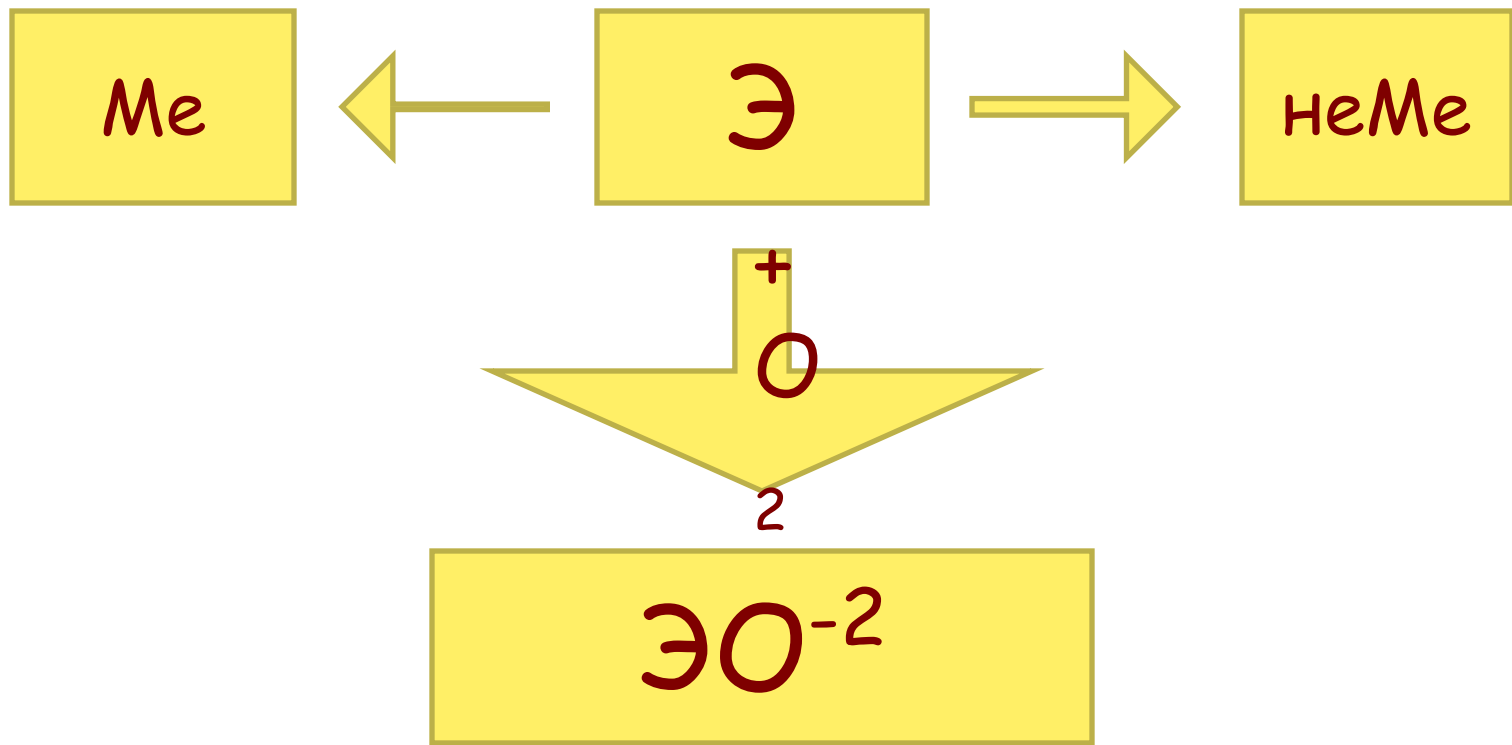
ОТНОСИТЕЛЬНАЯ АТОМНАЯ МАССА

РАСПРЕДЕЛЕНИЕ ЭЛЕКТРОНОВ ПО СЛОЯМ

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

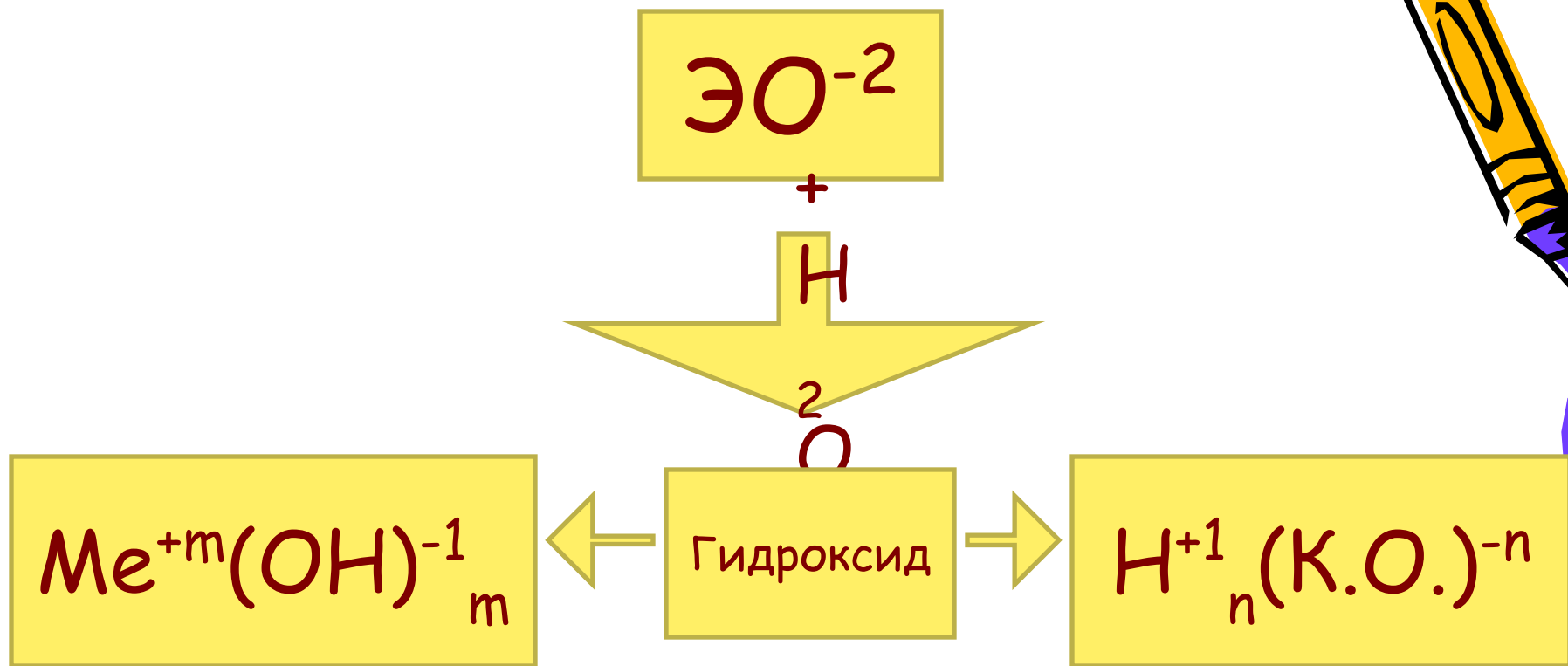
poiskN1.RU





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

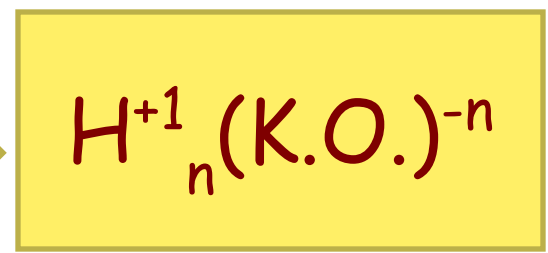
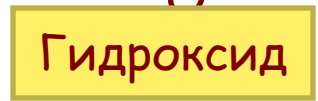
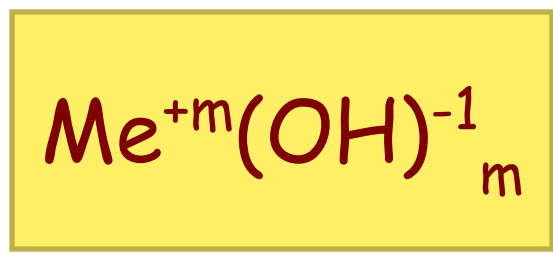
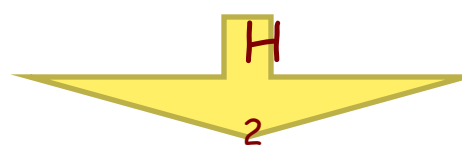
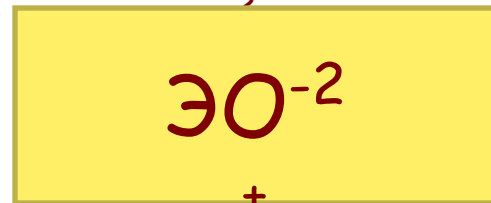
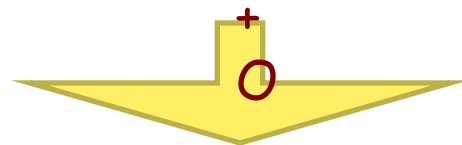




Гидроксиды — соединения оксидов химических элементов с водой.



- 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.



Реши задачу:

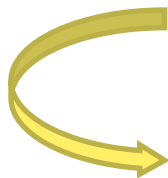
Ba



BaO



X



BaSO<sub>4</sub>

S

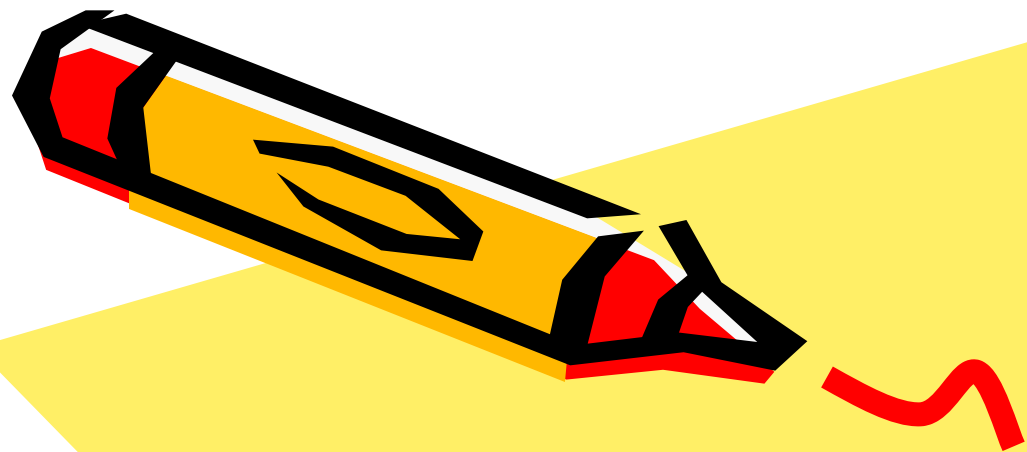


X



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





Спасибо за внимание

