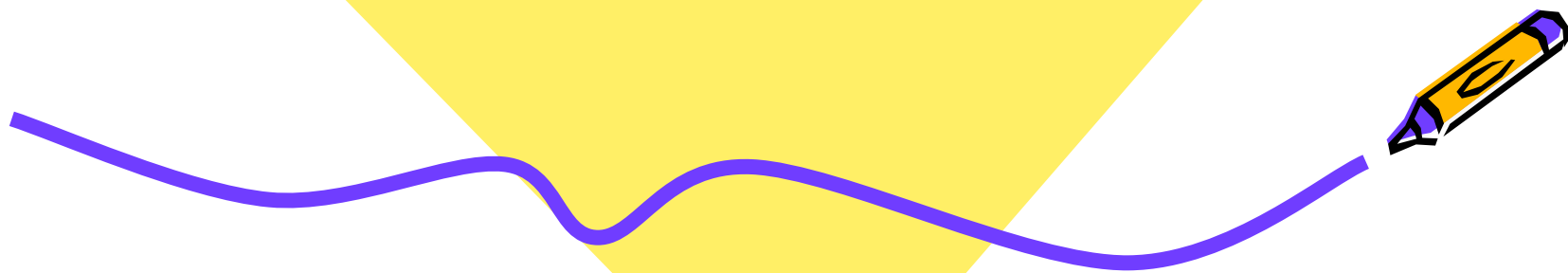
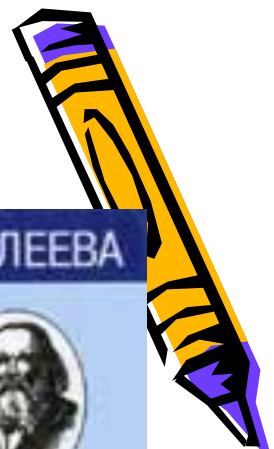





***Важнейшие классы  
неорганических  
соединений***



# 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	118																					
НАЧИН. 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>																							
ЛУЧШЕ. ВОДОРОДН. СОЕДИНЕНИЯ					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>89 Ac</td><td>90 Th</td><td>91 Pa</td><td>92 U</td><td>93 Np</td><td>94 Pu</td><td>95 Am</td><td>96 Cm</td><td>97 Bk</td><td>98 Cf</td><td>99 Es</td><td>100 Fm</td><td>101 Md</td><td>102 No</td><td>103 Lr</td> </tr> </table>																		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
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																		



Д.И. Менделеев  
1834-1907

СИМВОЛ ЭЛЕМЕНТА      ПОРЯДКОВЫЙ НОМЕР

**Rb**    37

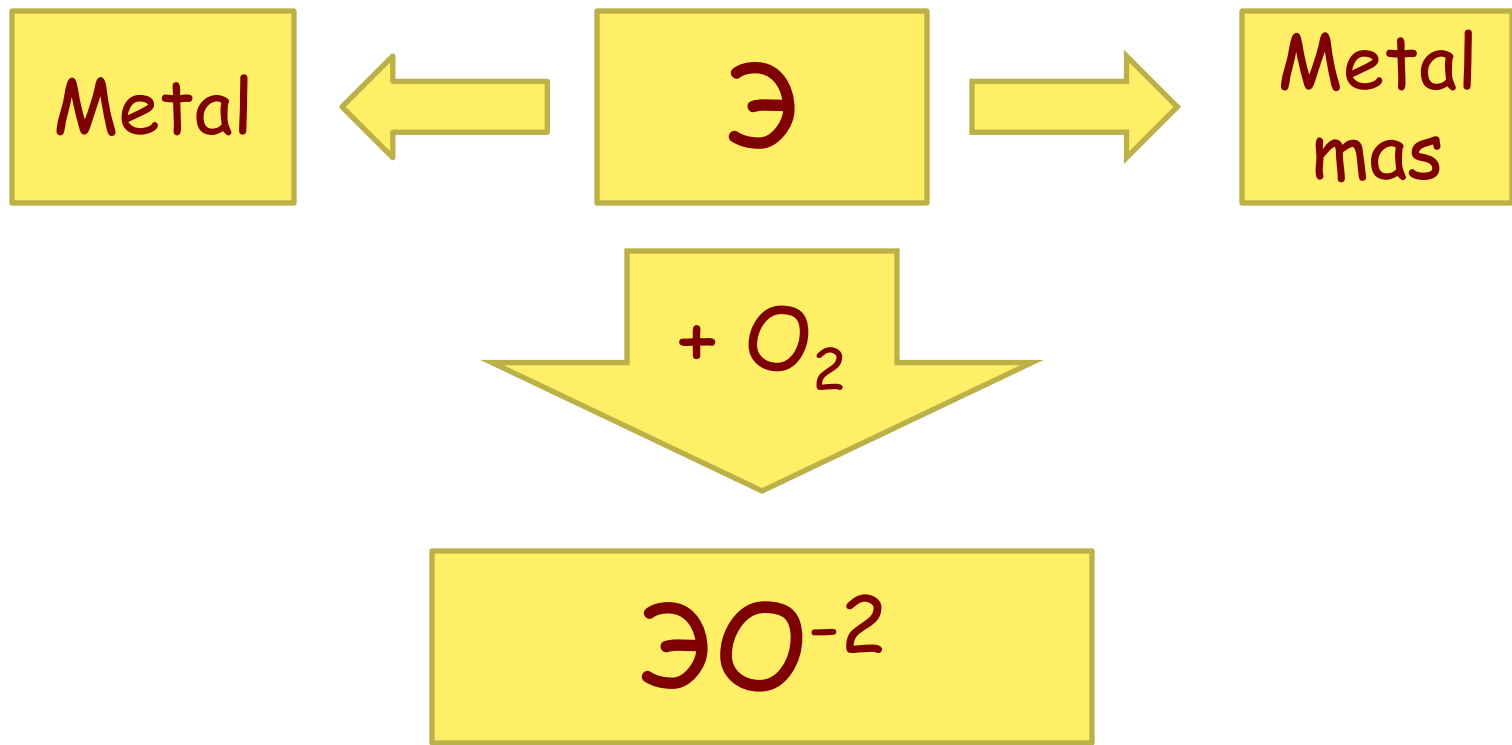
НАЗВАНИЕ ЭЛЕМЕНТА

ОТНОСИТЕЛЬНАЯ АТОМНАЯ МАССА

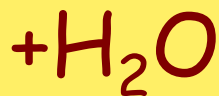
РАСПРЕДЕЛЕНИЕ ЭЛЕКТРОНОВ ПО СЛОЯМ

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





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



Гидроксид

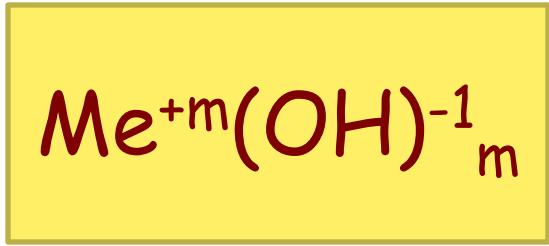
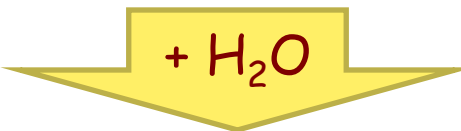
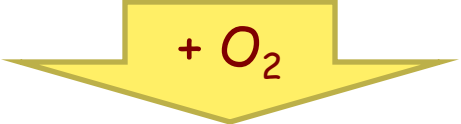
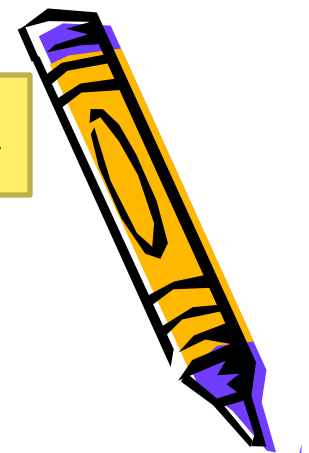


Гидроксиды — соединения оксидов химических элементов с водой.

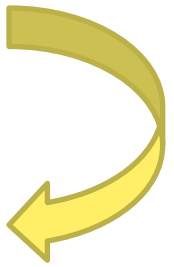
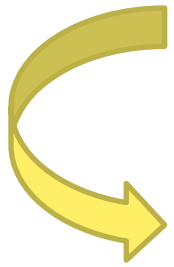
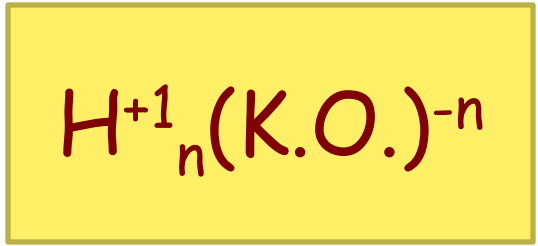




- Кислота - сложное вещество, в молекуле которого имеется один или несколько атомов водорода и кислотный остаток.
- Основание - сложное вещество, в котором атомы металла связаны с гидроксогруппами.
- Соли - вещества, в которых атомы металла связаны с кислотными остатками.



Гидроксид



Реши задачу:

Ba



BaO



X



BaSO<sub>4</sub>

S



X



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





Спасибо за внимание

