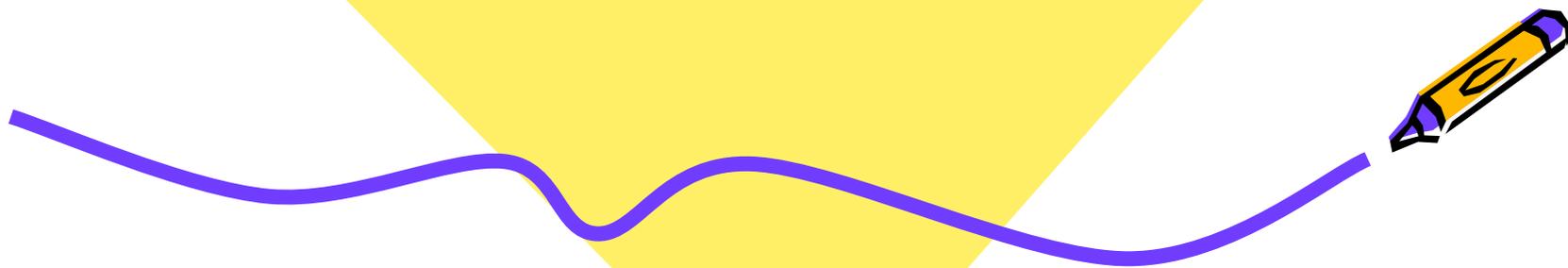


***Важнейшие классы
неорганических
соединений***



ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА



Периоды	Ряды	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																																
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII																									
		а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б															
1	1	1																	2															
2	2	3	4	5	6	7	8	9											10															
3	3	11	12	13	14	15	16	17											18															
4	4	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29							36															
	5	29	30	31	32	33	34	35											36															
5	6	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46								54															
	7	47	48	49	50	51	52	53											54															
6	8	55	56	57-71	72	73	74	75	76	77	78								86															
	9	79	80	81	82	83	84	85											86															
7	10	87	88	89-103	104	105	106	107	108	109	110	111																						
НАЧИН. ОКСИДЫ		R ₂ O		RO		R ₂ O ₃		RO ₂		R ₂ O ₅		RO ₃		R ₂ O ₇		RO ₄																		
ЛУЧШ. ВОДОРОДН. СОЕДИНЕНИЯ						RH ₄		RH ₃		H ₂ R		HR																						
ЛАНТАНОИДЫ																																		
<table border="0" 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="0" 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

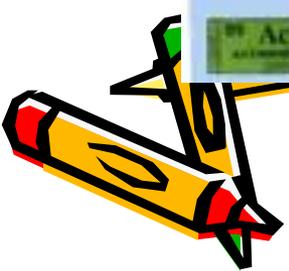
РУБИДИЙ

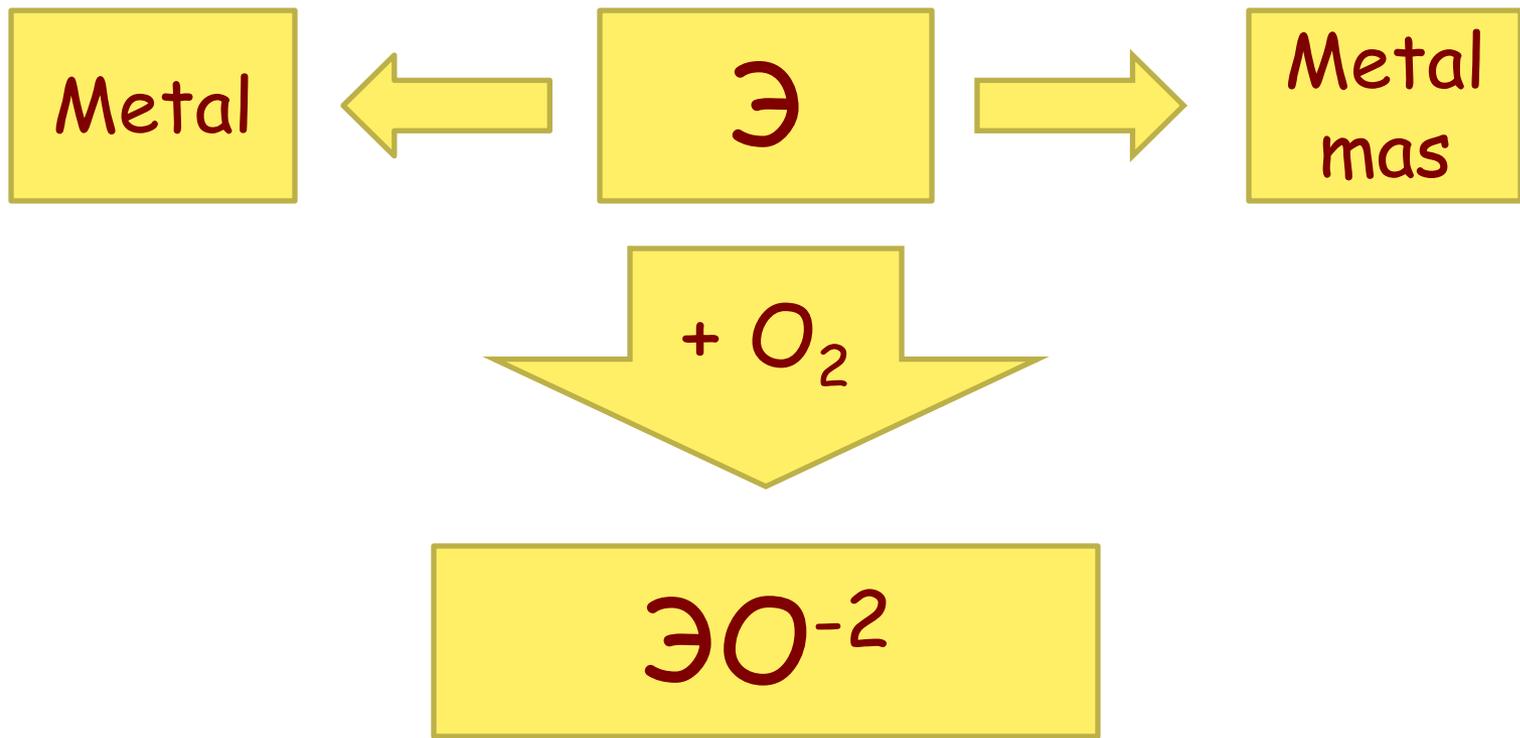
НАЗВАНИЕ ЭЛЕМЕНТА

ОТНОСИТЕЛЬНАЯ АТОМНАЯ МАССА

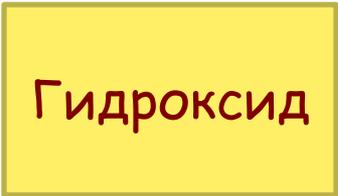
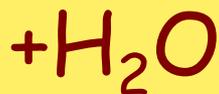
РАСПРЕДЕЛЕНИЕ ЭЛЕКТРОНОВ ПО СЛОЯМ

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

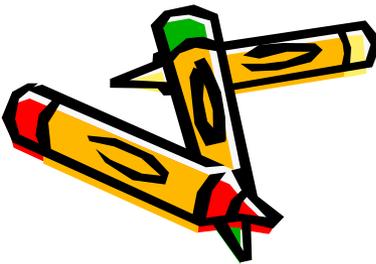




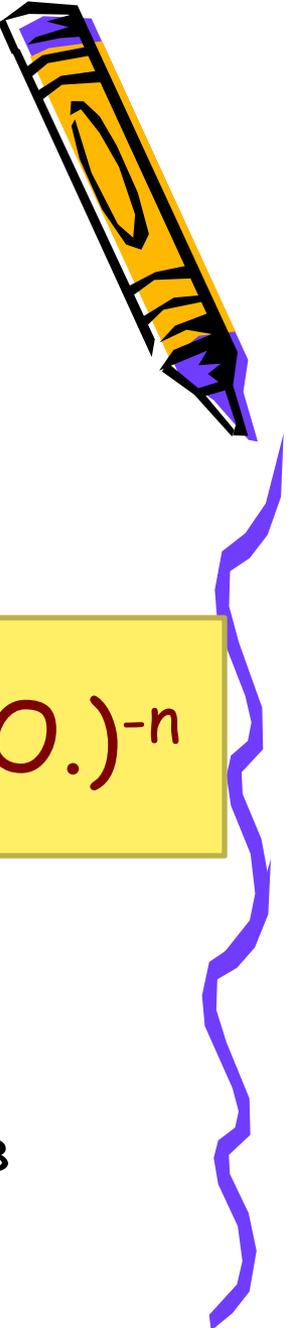
Оксид - сложное вещество,
состоящее из атомов двух элементов,
один из которых - кислород.



Гидроксид

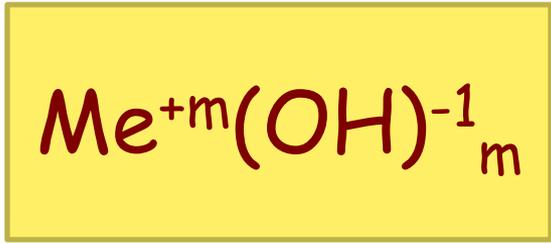
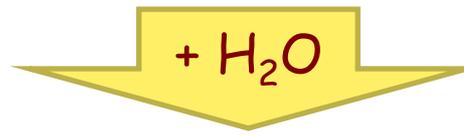
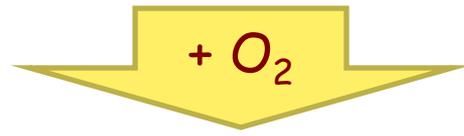


Гидроксиды — соединения оксидов химических элементов с водой.

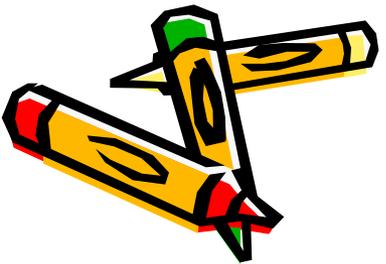
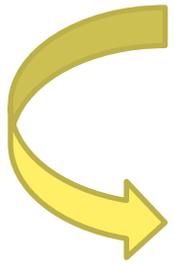




- Кислота - сложное вещество, в молекуле которого имеется один или несколько атомов водорода и кислотный остаток.
- Основание - сложное вещество, в котором атомы металла связаны с гидроксогруппами.
- Соли - вещества, в которых атомы металла связаны с кислотными остатками.



Гидроксид

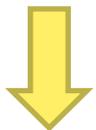


Реши задачу:

Ba



BaO



X



BaSO₄

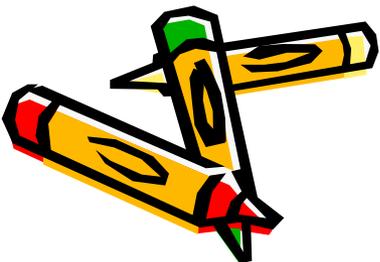
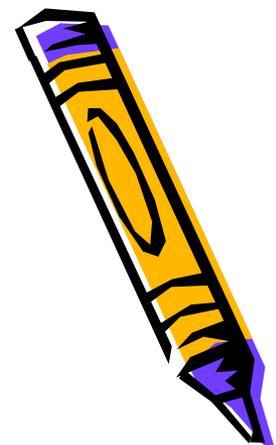
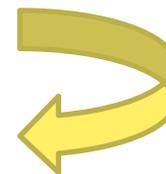
S

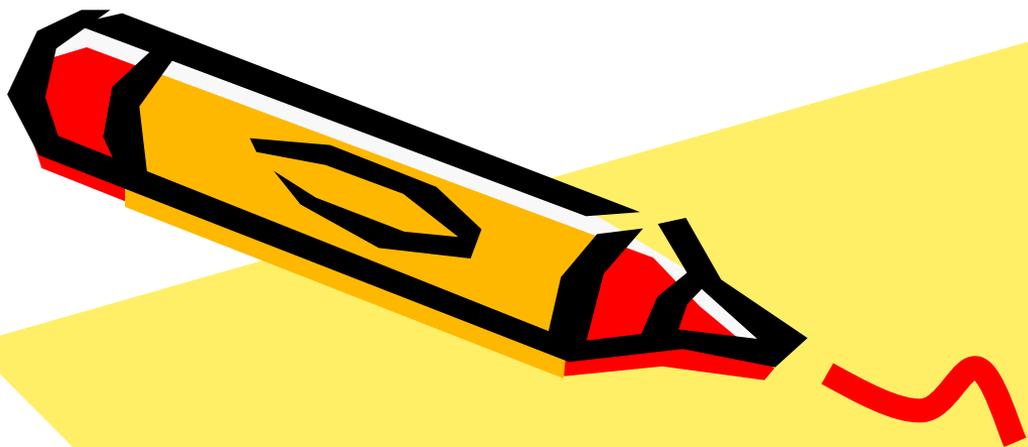


X



H₂SO₄





Спасибо за внимание

