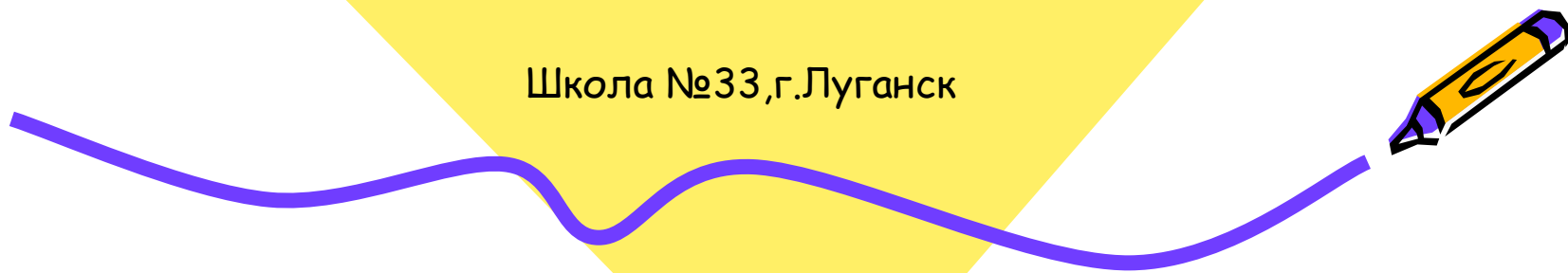




Важнейшие классы неорганических соединений

Школа №33, г.Луганск

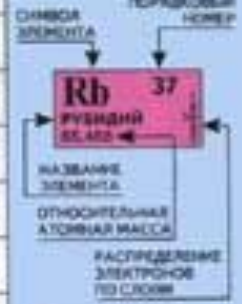


ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА

Периоды	Ряды	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																														
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		IX		X	XI	XII																	
1	1	1																														
2	2	2	2	2	2	2	2	2	2																							
3	3	3	3	3	3	3	3	3	3																							
4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4																
	5	5	5	5	5	5	5	5	5	5	5	5	5	5	5	5																
5	6	6	6	6	6	6	6	6	6	6	6	6	6	6	6	6																
	7	7	7	7	7	7	7	7	7	7	7	7	7	7	7	7																
6	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8																
	9	9	9	9	9	9	9	9	9	9	9	9	9	9	9	9																
7	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10																
ВЫСШИЕ ОКСИДЫ		R ₂ O		RO		R ₂ O ₃		RO ₂		R ₂ O ₅		RO ₃		R ₂ O ₇		RO ₄																
ЛУЧШИЕ ВОДОРОДНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ						RH ₄		RH ₃		H ₂ 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																		

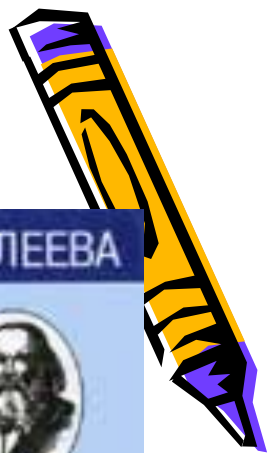


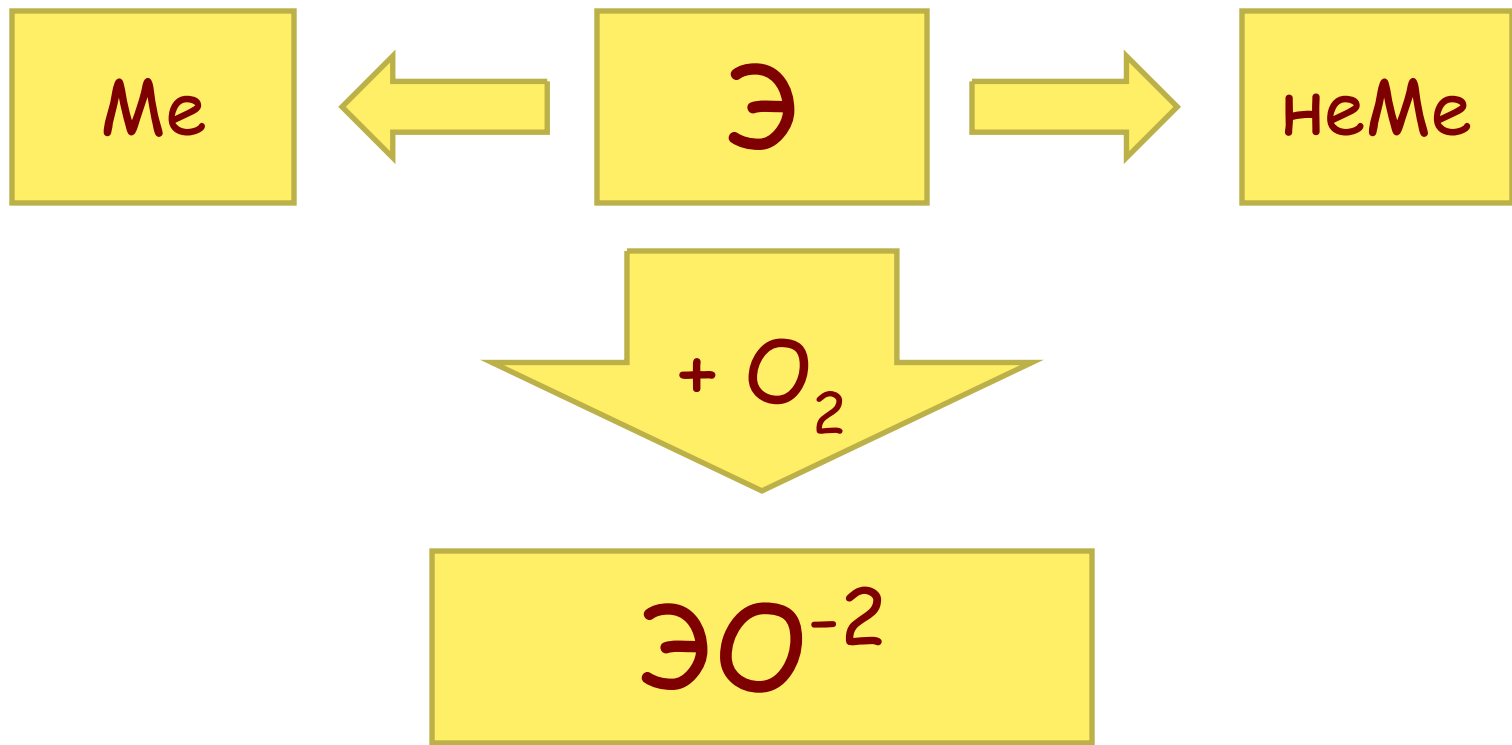
Д.И. Менделеев
1834-1907



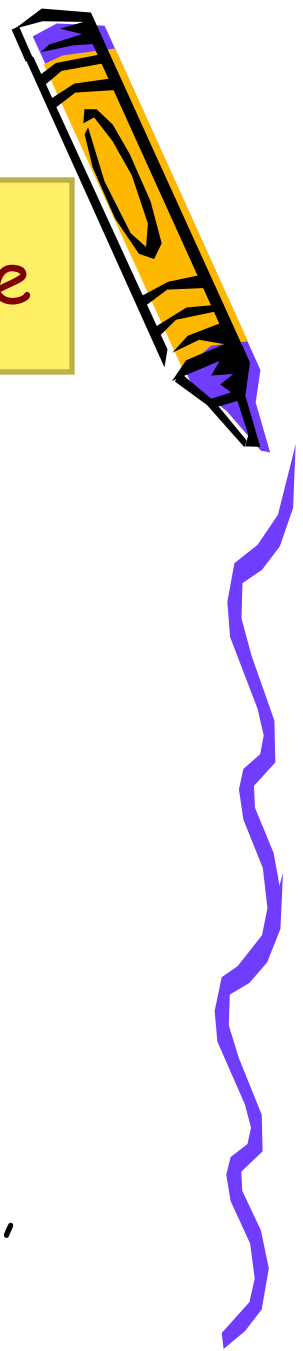
- s-элементы
- p-элементы
- d-элементы
- f-элементы

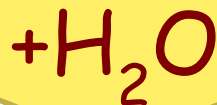
poiskN1.RU





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





Гидроксид

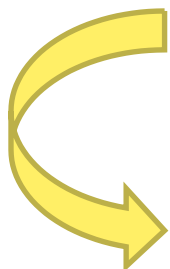
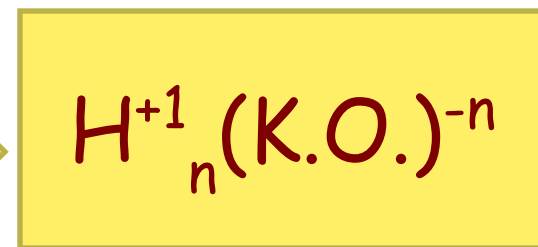
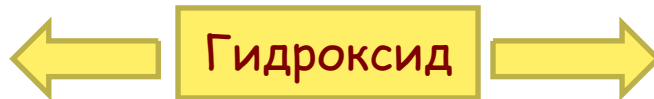
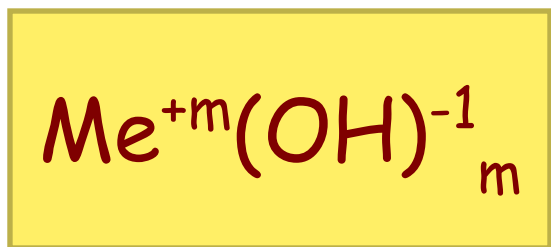
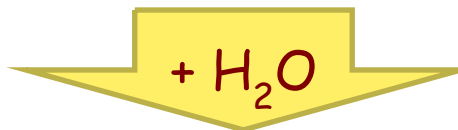
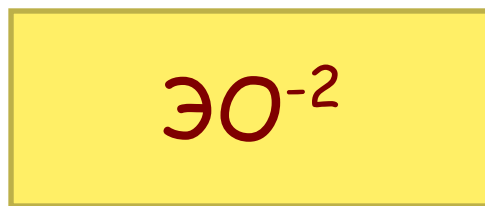
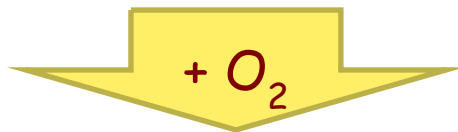


Гидроксиды — соединения оксидов химических элементов с водой.





- 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.



Реши задачу:

Ba



BaO



X



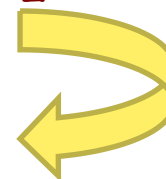
S



X



H₂SO₄



BaSO₄





Для вас скачал презентацию
Давид Гадилія

