



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 | | | | | | | | | |
| | | а | б | а | б | а | б | а | б | а | б | а | б | а | б | а | б | 0 |
| 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 | Sc | 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 | 89-103 | Rf | Db | Sg | Bh | Hn | Mt | | | | | | | | |
| 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 | | | | | | | | | | |

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

| | | | | | | | | | | | | | | |
|-------|-------|-------|------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|--------|--------|--------|
| 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

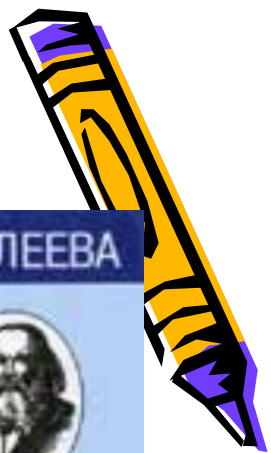
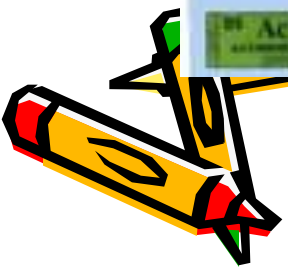
НАЗВАНИЕ ЭЛЕМЕНТА

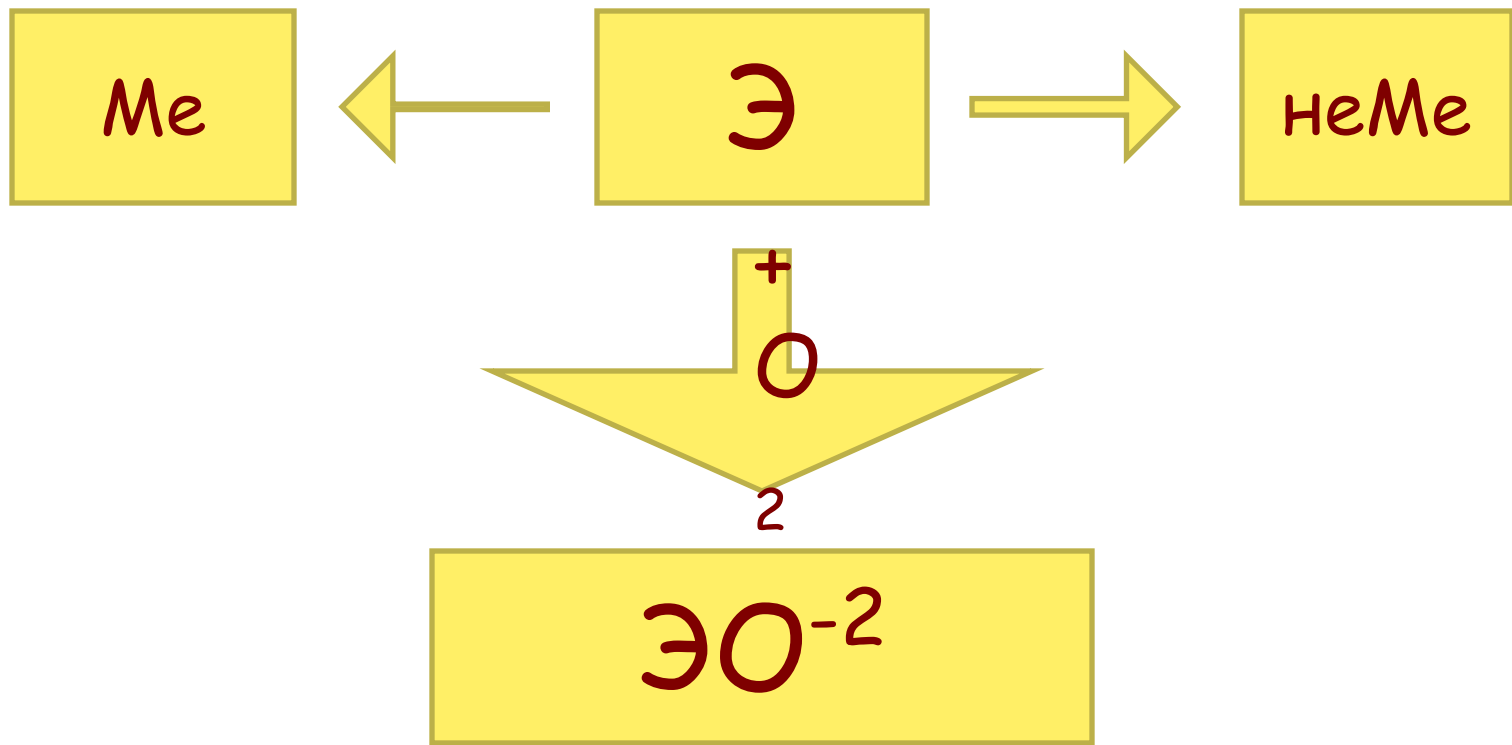
ОТНОСИТЕЛЬНАЯ АТОМНАЯ МАССА

РАСПРЕДЕЛЕНИЕ ЭЛЕКТРОНОВ ПО СЛОЯМ

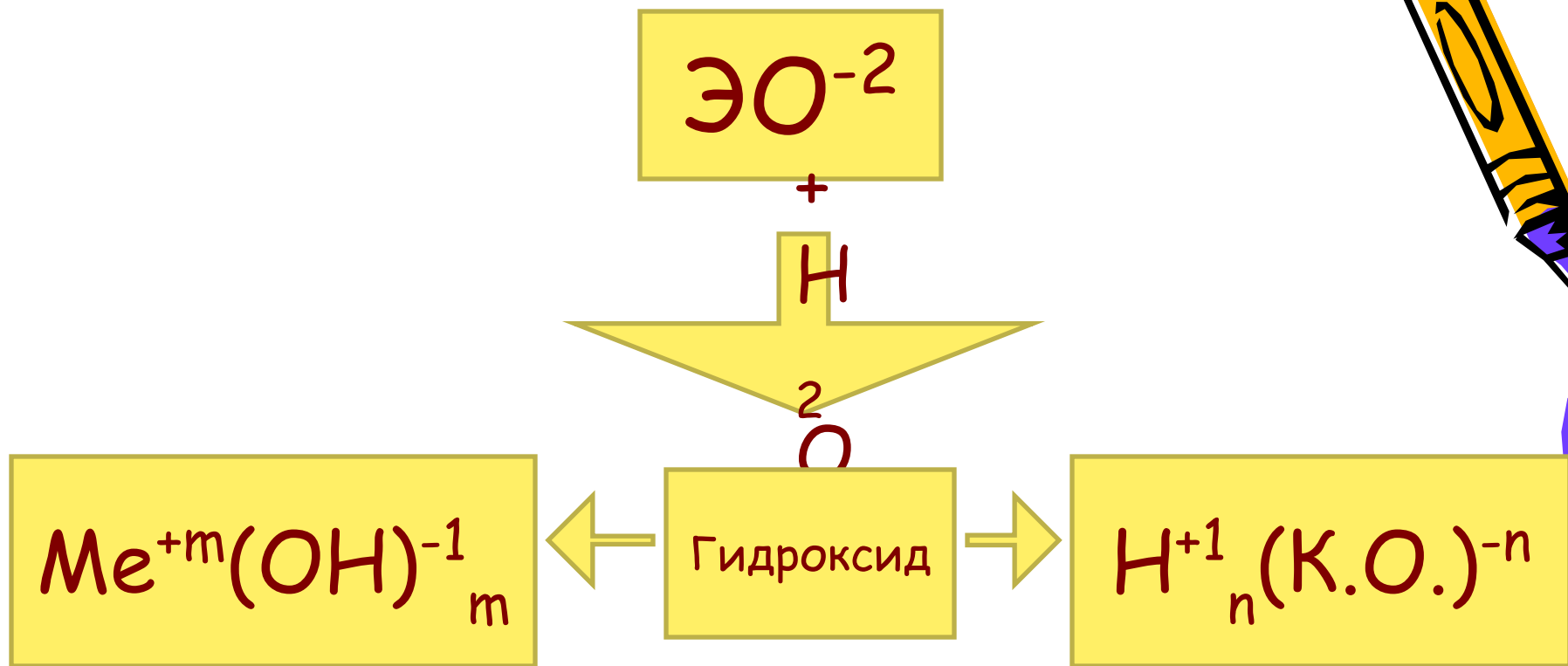
- 3-элементы
- p-элементы
- d-элементы
- f-элементы

poiskN1.RU





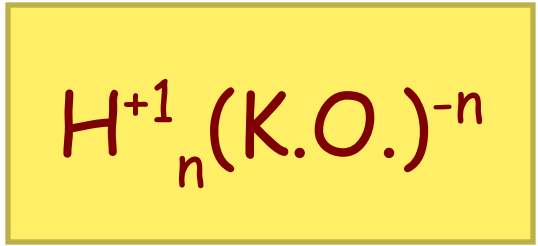
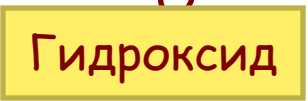
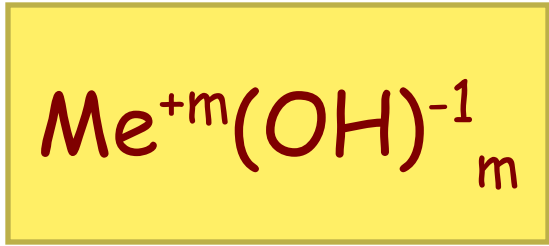
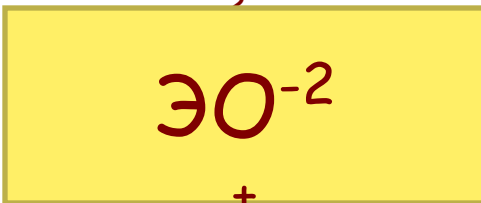
Оксид - сложное вещество,
состоящее из атомов двух элементов,
один из которых - кислород.



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:

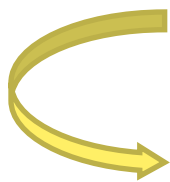
Ba



BaO



X



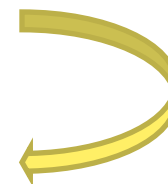
S



X

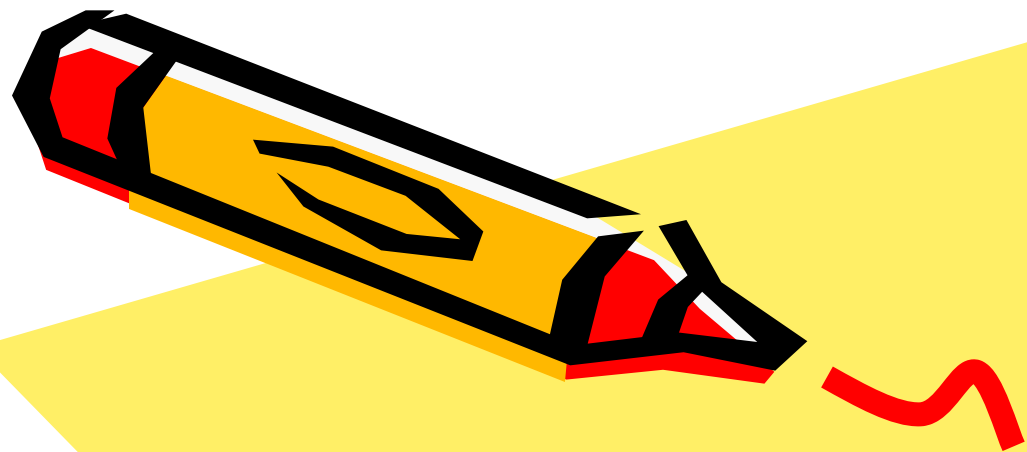


H₂SO₄



BaSO₄





Спасибо за внимание

