

| | | | | | | | |
|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|----------|
| 1 H | | | | | | | 2 He |
| 3 Li | 4 Be | 5 B | 6 C | 7 N | 8 O | 9 F | 10 Ne |
| 11 Na | 12 Mg | 13 Al | 14 Si | 15 P | 16 S | 17 Cl | 18 Ar |
| 19 K | 20 Ca | 31 Ga | 32 Ge | 33 As | 34 Se | 35 Br | 36 Kr |
| 37 Rb | 38 Sr | 49 In | 50 Sn | 51 Sb | 52 Te | 53 I | 54 Xe |
| 55 Cs | 56 Ba | 81 Ti | 82 Pb | 83 Bi | 84 Po | 85 At | 86 Rn |
| 87 Fr | 88 Ra | | | | | | |

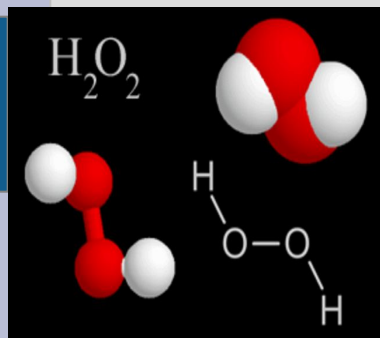


ПРОВЕРЬ СВОИ ЗНАНИЯ!

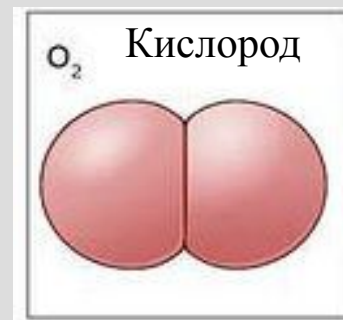
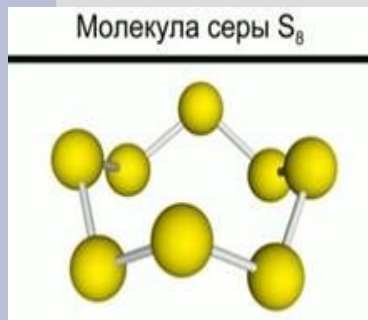
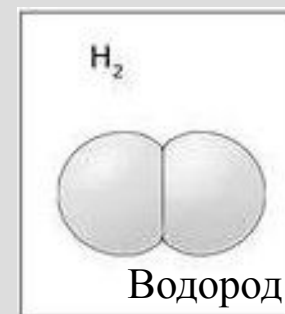
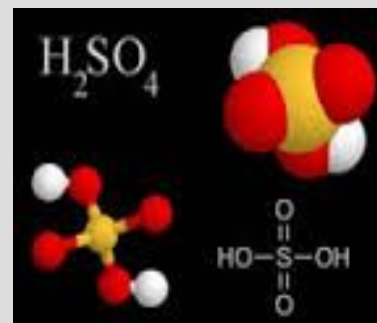
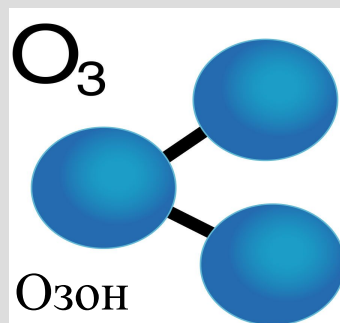
Выполни задания
в тетради

Задание 1

Распределите вещества на простые и сложные:



Перекись водорода





Задание 2

- С помощью периодической таблицы определите округленные значения относительной атомной массы элементов:

Ar (Sn) =

Ar (V) =

Ar (Mn) =

Ar (Sr) =

Ar (Ar) =

Ar (Mo) =

Ar (Se) =

Ar (Ni) =

Ar (Pb) =

Ar (Sc) =

Ar (Rb) =

Ar (Kr) =

Ar (Cr) =

Ar (Os) =

Ar (Cs) =

Ar (Bi) =

Ar (Ga) =

Ar (Pt) =

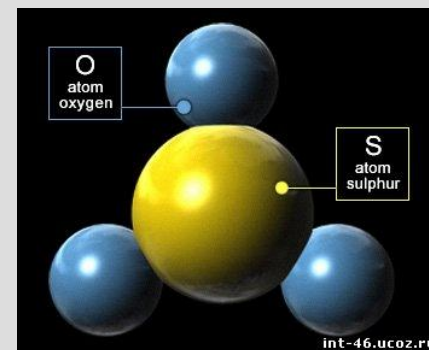
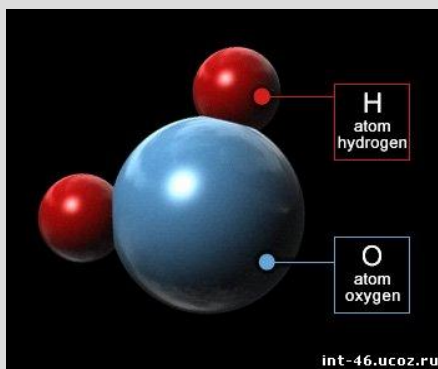
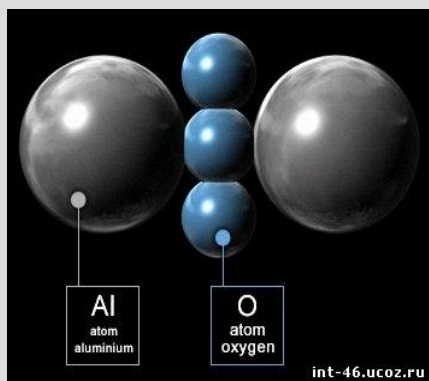
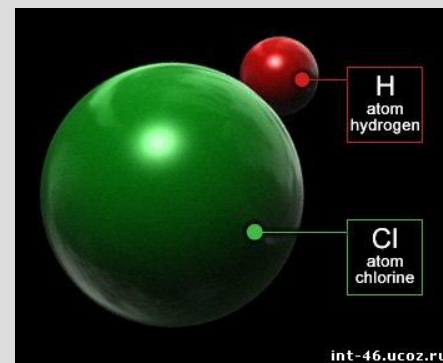
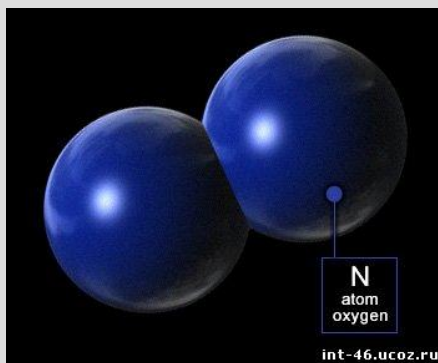
Задание 3:

Заполни пропущенные клетки в таблице:

| Химический знак | Название | Порядковый номер | Заряд ядра атома | Количество электронов в ядре атома | A _r |
|-----------------|----------|------------------|------------------|------------------------------------|----------------|
| O | | | | | |
| | сера | | | | |
| | | 17 | | | |
| | | | +4 | | |
| | | | | 12 | |
| | | | | | 12 |

Задание 4:

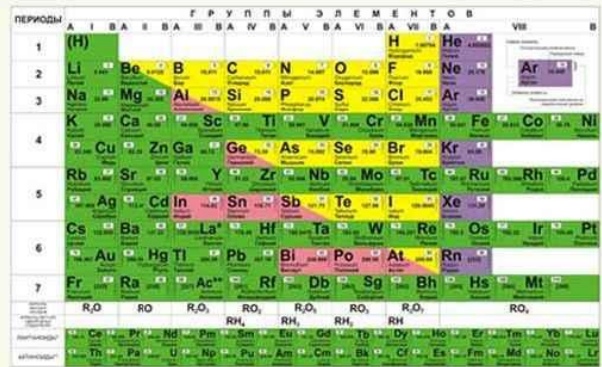
Составить формулы веществ, указать качественный и количественный состав



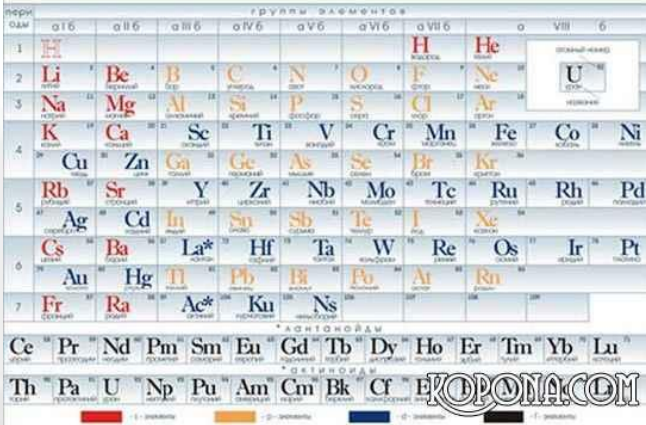
составить формулы вещества

| состав | формула |
|--|---------|
| один атом азота и три атома водорода | |
| молекула, состоящая из трёх атомов кислорода | |
| один атом углерода | |
| двенадцать атомов углерода, двадцать два атома водорода и одиннадцать атомов кислорода | |

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д. И. МЕНДЕЛЕЕВА



| ПЕРИОДЫ | ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|---------|------------------|----|-----|----|----|----|-----|------|----|----|----|-----|------|-----|----|-----|------|-------|
| | A I | II | III | IV | V | VI | VII | VIII | IX | X | XI | XII | XIII | XIV | XV | XVI | XVII | XVIII |
| 1 | (H) | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 2 | Li | Be | B | C | N | O | F | Ne | | | | | | | | | Ar | |
| 3 | Na | Mg | Al | Si | P | S | Cl | Ar | | | | | | | | | | |
| 4 | K | Ca | Sc | Ti | V | Cr | Mn | Fe | Co | Ni | | | | | | | | |
| 5 | Rb | Sr | Y | Zr | Nb | Mo | Tc | Ru | Rh | Pd | | | | | | | | |
| 6 | Cs | Ba | La* | Hf | Ta | W | Re | Os | Ir | Pt | | | | | | | | |
| 7 | Fr | Ra | Ac* | Rf | Db | Sg | Bh | Hs | Mt | | | | | | | | | |



| период | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 |
|--------|----|----|-----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| 1 | H | He | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 2 | Li | Be | B | C | N | O | F | Ne | | | | | | | | | | |
| 3 | Na | Mg | Al | Si | P | S | Cl | Ar | | | | | | | | | | |
| 4 | K | Ca | Sc | Ti | V | Cr | Mn | Fe | Co | Ni | | | | | | | | |
| 5 | Rb | Sr | Y | Zr | Nb | Mo | Tc | Ru | Rh | Pd | | | | | | | | |
| 6 | Cs | Ba | La* | Hf | Ta | W | Re | Os | Ir | Pt | | | | | | | | |
| 7 | Fr | Ra | Ac* | Rf | Db | Sg | Bh | Hs | Mt | | | | | | | | | |

АКТИНОВЫЕ
Ce Pr Nd Pm Sm Eu Gd Tb Dy Ho Er Tm Yb Lu
ТЕТРАВОДНЫЕ
Th Pa U Np Pu Am Cm Bk Cf E

КОРОНА.COM

спасибо
за работу
на уроке