

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						

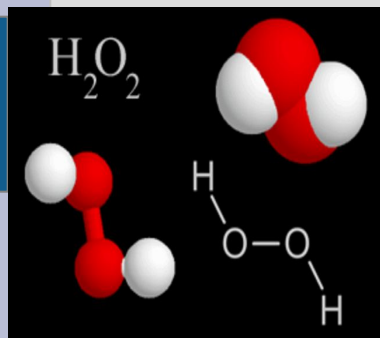


**ПРОВЕРЬ СВОИ ЗНАНИЯ!**

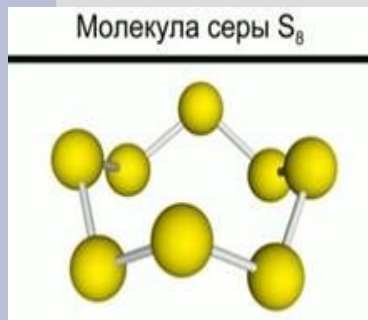
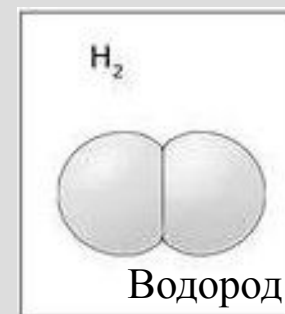
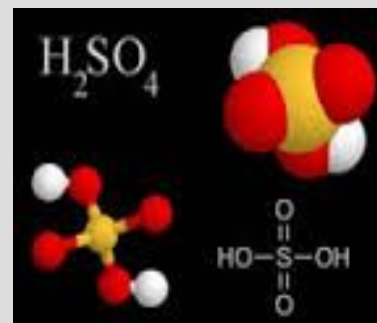
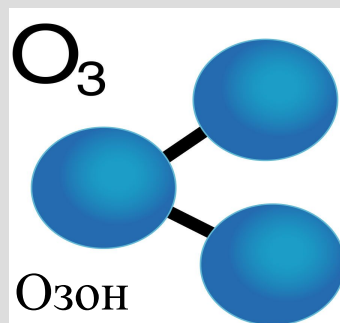
**Выполни задания**  
**в тетради**

# 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) =

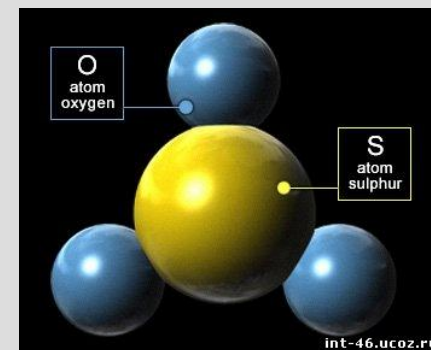
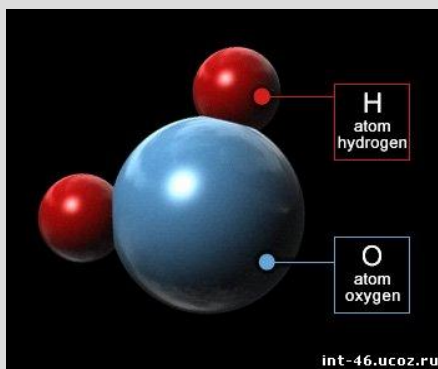
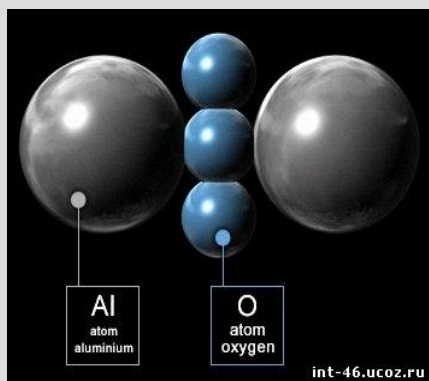
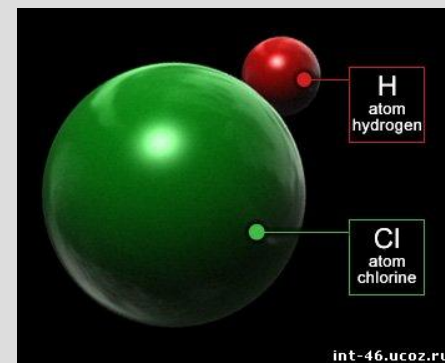
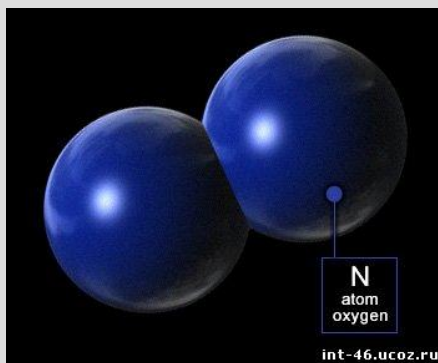
## Задание 3:

Заполни пропущенные клетки в таблице:

Химический знак	Название	Порядковый номер	Заряд ядра атома	Количество электронов в ядре атома	A <sub>r</sub>
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

**спасибо  
за работу  
на уроке**

