1 H							<sup>2</sup> He
3 Li	Be	5 B	6 C	7 <b>N</b>	8	F	Ne
Na	Mg	13 <b>Al</b>	Si	15 P	16 S	CI	Ar
19 <b>K</b>	Ca	Ga	Ge	As	Se	Br	36 Kr
Rb	38 Sr	<sup>49</sup> In	Sn	Sb	<sup>52</sup> <b>Te</b>	53 	Xe
Cs	56 <b>Ba</b>	81 Ti	Pb	83 Bi	Po	At	Rn
Fr	Ra						



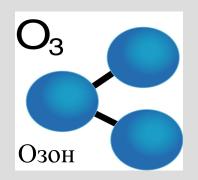
#### ПРОВЕРЬ СВОИ ЗНАНИЯ!

## Выполни задания в тетради

#### Задание 1

## Распределите вещества на простые и сложные:









Молекула серы S<sub>8</sub>









#### Задание 2

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

$$Ar (Sn) = Ar (V) = Ar (Mn) =$$

$$Ar (Sr) = Ar (Ar) = Ar (Mo) =$$

$$Ar (Se) = Ar (Ni) = Ar (Pb) =$$

$$Ar (Sc) = Ar (Rb) = Ar (Kr) =$$

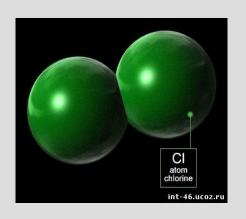
$$Ar (Cr) = Ar (Os) = Ar (Cs) =$$

$$Ar (Bi) = Ar (Ga) = Ar (Pt) =$$

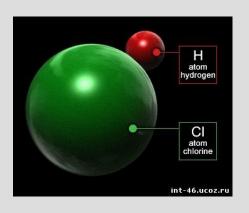
# Заполни пропущенные клетки в таблице:

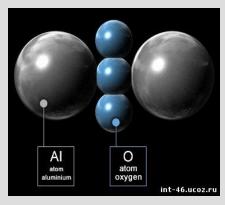
Химический знак	Название	Порядковый номер	Заряд ядра атома	Количество электронов в ядре атома	Ar
O					
	cepa				
		17			
			+4		
				12	
					12

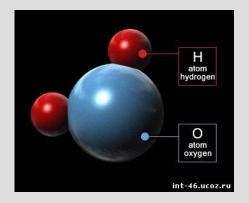
### Задание 4: Составить формулы веществ, указать качественный и количественный состав

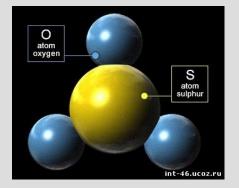












#### составить формулы вещества

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	

