1.Укажите: адрес, строение атома, металл или неметалл, степени окисления	
литий	сера

2. Сравните:

№7 N и №6 C	радиус атомов
№34 Se и №16 S	неметаллические свойства
№3Li и №11 Na	металлические свойства

3.Укажите вид химической связи, и **электронные, структурные формулы веществ, формулы которых:**

I_2, KBr, Ca, HCl.

4.Расставьте коэффициенты, укажите их сумму, тип реакции.

$$Cu(OH)_2 + HNO_3 = H_2O + Cu(NO_3)_2$$

$$NaCl + F_2 = Cl_2 + NaF$$

$$P_2O_5 + H_2O = H_3PO_4$$

5. Составьте электронный баланс, расставьте коэффициенты, укажите процессы: окисление, восстановление; окислитель, восстановитель. $KClO_3 = O_2 + KCl$

Подготовка к к/р №2