### Ответы: ОГЭ по химии

   1

14

   2

133

   3

312

   4

234

   5

15

   6

15

   7

4

   8

35

   9

452

  10

214

  11

13

  12

421

  13

25

  14

15

  15

314

  16

34

  17

134

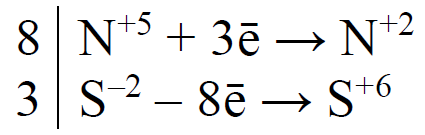
 18-19

18. 46

19. 9,9

  20

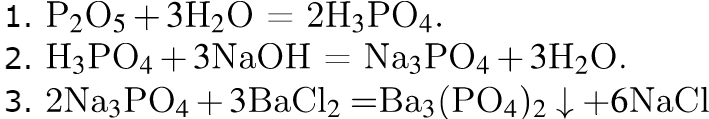
1)  Составим электронный баланс:



2)Указано, что сера в степени окисления –2 (или K2S) является восстановителем, а азот в степени окисления +5 (или HNO3) – окислителем.  
3) Составлено уравнение реакции:

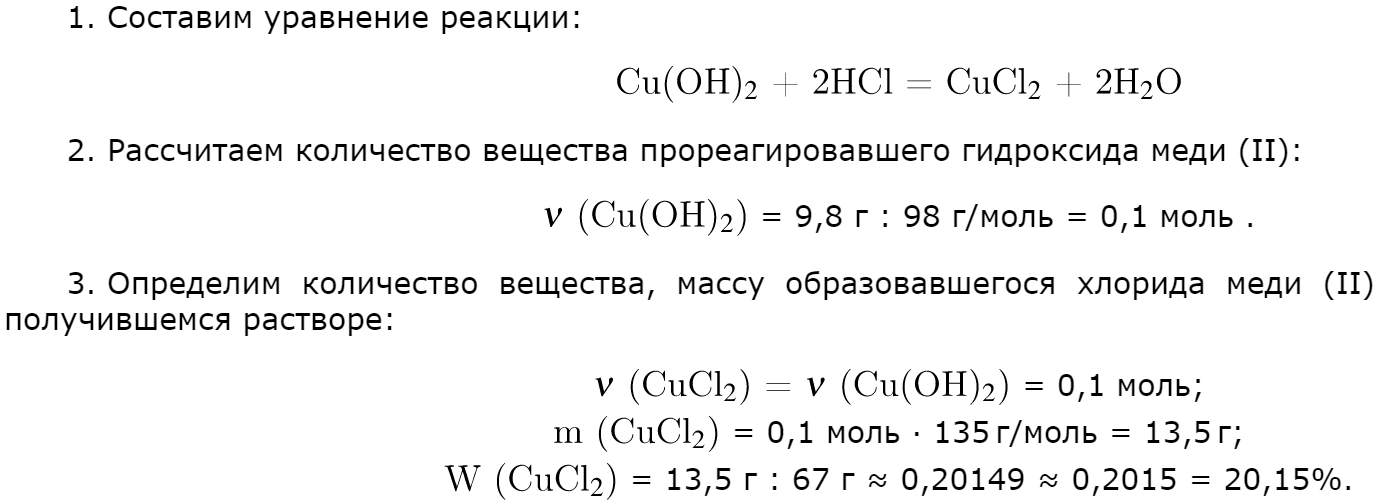
3K2S + 8HNO3 = 3K2SO4 + 8NO + 4H2O

  21

Напишем уравнения реакции, соответствующие схеме превращений:

Составлено сокращенное ионное уравнение  


  22



  23

