### Ответы: ОГЭ по химии

   1

34

   2

122

   3

312

   4

432

   5

14

   6

34

   7

34

   8

13

   9

521

  10

243

  11

4

  12

214

  13

25

  14

35

  15

244

  16

12

  17

213

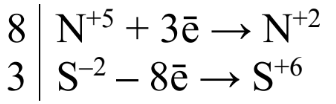
 18-19

18. 20

19. 1000

  20

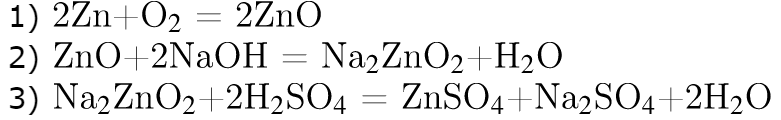
1)  Составим электронный баланс:



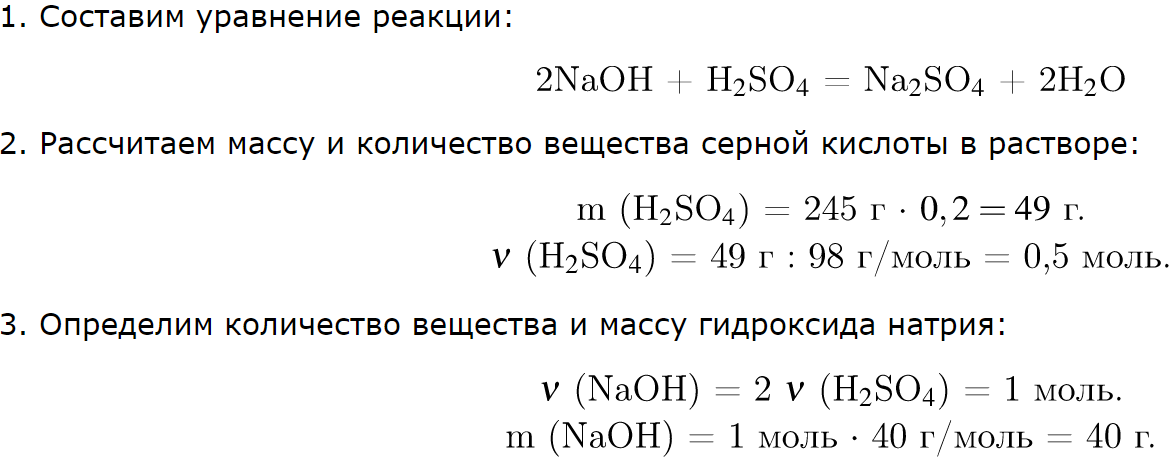
2) Указано, что сера в степени окисления –2 (или K2S) является восстановителем, а азот в степени окисления +5 (или HNO3) – окислителем.  
3) Составлено уравнение реакции:

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

  21

Напишем уравнения реакции, соответствующие схеме превращений:  


  22



  23

