### Ответы: ОГЭ по химии

   1

14

   2

23

   3

312

   4

324

   5

45

   6

14

   7

3

   8

34

   9

123

  10

423

  11

3

  12

112

  13

12

  14

24

  15

122

  16

124

  17

342

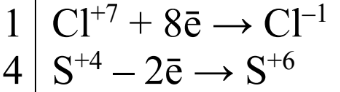
 18-19

18. 14

19. 5411

  20

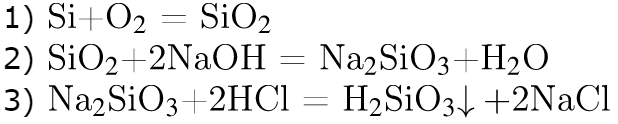
1)  Составим электронный баланс:



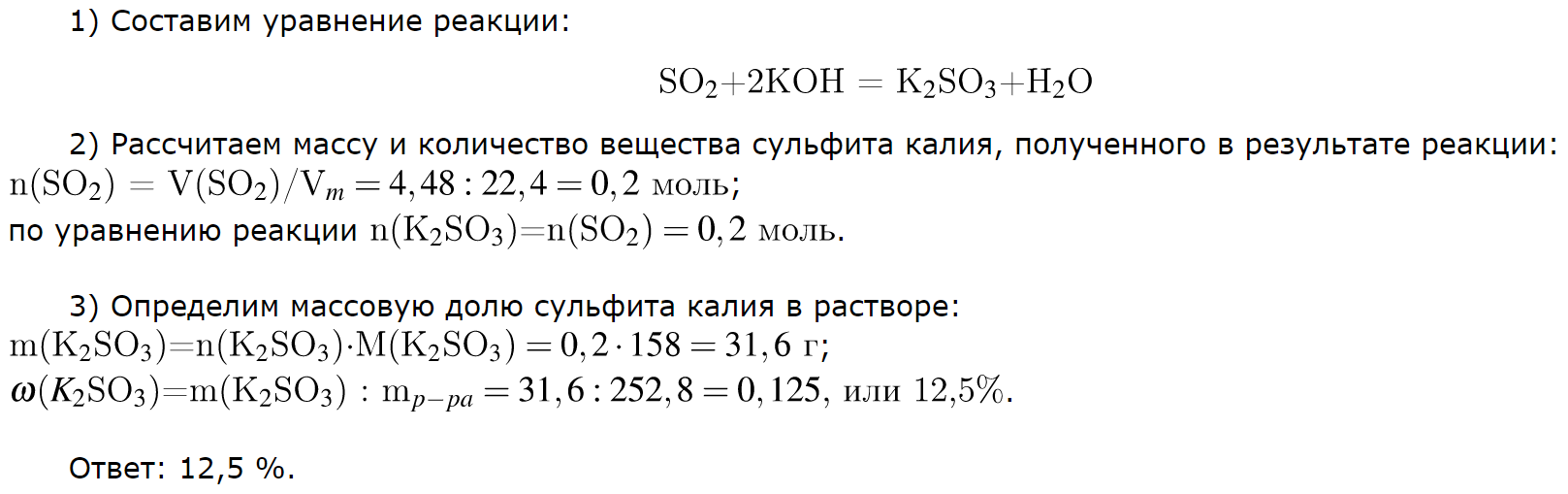
2) Указано, что сера в степени окисления +4 (или SO2) является восстановителем, а хлор в степени окисления +7 (или HClO4) – окислителем;  
3) Составлено уравнение реакции:

HClO4 + 4SO2 + 4H2O = HCl + 4H2SO4

  21

Напишем уравнения реакции, соответствующие схеме превращений:  


  22



  23

