### Ответы: ОГЭ по химии

   1

14

   2

86

   3

132

   4

242

   5

45

   6

15

   7

1

   8

15

   9

524

  10

324

  11

2

  12

342

  13

23

  14

13

  15

211

  16

134

  17

241

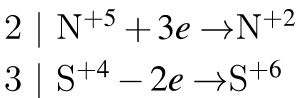
 18-19

18. 9

19. 80

  20

1)  Составим электронный баланс:



2)  Расставим коэффициенты в уравнении реакции:

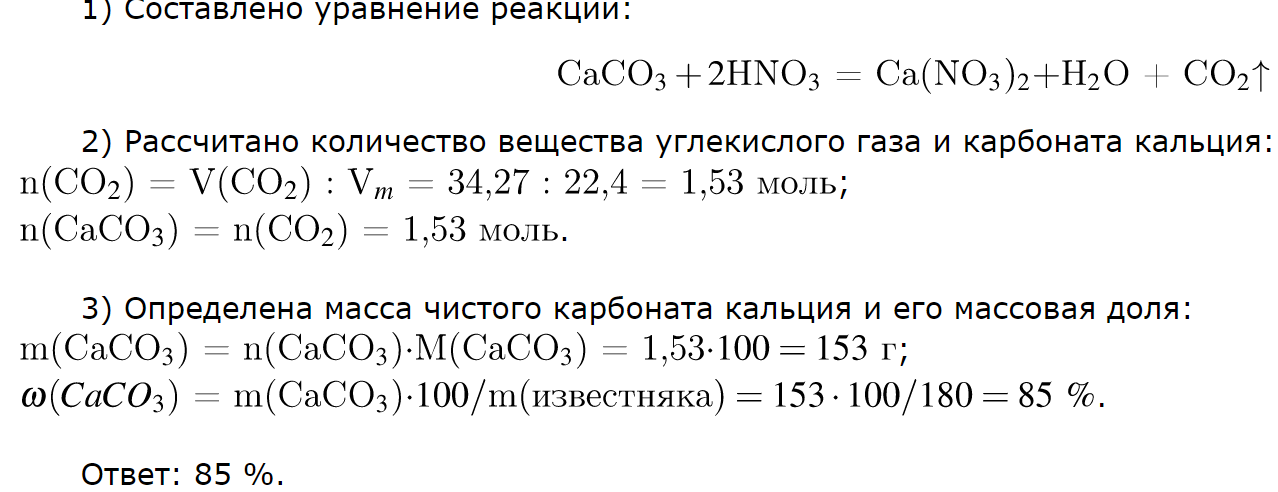


3) Укажем, что K2SO3  — восстановитель, а HNO3  — окислитель

  21

Элементы ответа:  
написаны уравнения реакций, соответствующие схеме превращений:  
1) Na2O2 + 2Na = 2Na2O  
(возможны варианты, например Х, – Na2CO3, Na2SO4 и т. д.)  
2) Na2O + H2O = 2NaOH  
3) NaOH + HNO3 = NaNO3 + H2O  
3\*) возможно приведение реакций с растворами нитратов, в результате которых образуются нерастворимые основания, например:  
2NaOH + Сu(NO3)2 = 2NaNO3 + Cu(OH)2↓  
3\*\*) возможно приведение реакций с оксидом азота(V):  
2NaOH + N2O5 = 2NaNO3 + H2O  
составлено сокращённое ионное уравнение третьего превращения:  
4) OH– + H+ = H2O  
4\*) 2OH– + Cu2+ = Cu(OH)2↓  
4\*\*) 2OH– + N2O5 = 2NO3– + H2O

  22



  23

