

Задача N<sup>o</sup>1. Простое расчёта

1. а)  $H_2O = 1 \cdot 2 + \frac{8}{16} = 10$

б)  $O_2 = (\frac{8}{16} \cdot 2) \cdot 8 = 16$

в)  $KF = 19 + 9 = 28$

д)  $S_2 Cl_2 = 16 \cdot 2 + 17 \cdot 2 = 66$

2. а)  $24 + 36 = 40$  г/моль

б)  $31 + 5 \cdot 3 = 31$  г/моль

в)  $27 \cdot 2 + 3(32 + 36 \cdot 4) = 342$  г/моль.

д)

3. а)  $w(C) = \frac{12 \cdot 2}{12 \cdot 2 + 1 \cdot 4} = 0,857$  или 85,7%

б)  $w(C) = \frac{12}{12 + 16} = 0,429$  или 42,9%

в)  $w(C) = \frac{12}{10 + 12 + 16 \cdot 3} = 0,112$  или 11,2%

д)  $w(C) = \frac{12 \cdot 2}{12 \cdot 2 + 1 \cdot 4 + 16} = 0,545$  или 54,5%

4. а) - простое

б) - сложное

в) - простое

д) - простое.

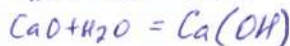
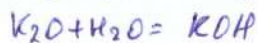
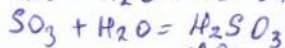
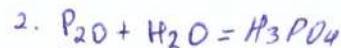
Задача N2 Классификация соединений

1.  $MgO, Al_2O_3, CO_2, Li_2O, P_2O_5$ .

2. натрий хлор, магний э о сеторе, калий три по сеторе, калиций э о три, аммикий два э три.

Задача N3 Реакции оксидов.

1.  $P_2O, SO_3$  и  $CO_2$  - кислотные  
 $K_2O, CaO$  - основные.



Задача N<sup>o</sup>4 Приготовление лимонада.

1.  $w\% (сах) = \frac{66,5}{100} \cdot 100\% = 66,5\%$

2.  $m(лимоната) = 400$  или  $12/мл = 408г$ .  $m(сах) = \frac{8\% \cdot 400г}{100\%} = 32г$

3.  $m(в и е) = 400г - 32г = 368г$ .

4.  $w\% (сах_2) = \frac{66,5}{120} \cdot 100\% = 55,4\%$   
(100+20)

