Задача 1

1)
а) H_2O - 9
б) O_2 - 7
с) KF - 29
а) S_2Cl_2 - 27

2)
$Mr(MgO) = 24 + 16 = 40$ моль.
$Mr(PH_3) = 31 + 1 \cdot 3 = 34$ моль
$Mr(Al_2S_3(SO_4)) = 27 \cdot 2 + 32 \cdot 3 + 16 \cdot 12 = 342$ моль
$Mr(Ca_{10}(PO_4)_6(OH)_2) = 40 \cdot 10 + 31 \cdot 6 + 16 \cdot 24 + 16 \cdot 2 + 1 \cdot 2 = 1006$ моль

3)
$\omega(C_2H_4) =$
$\omega(CO) =$
$\omega(CaCO_3) =$
$\omega(C_2H_4O) =$

4)
S_8 - простое вещ-во
MnO_2 - сложное вещ-во.
P_4 - простое вещ-во
He - простое вещ-во.

Задача 2

1)
Mg_2O_3 - оксид магния
Al_2O_3 - оксид алюминия
CO_2 - оксид углерода
LiO - оксид лития
P_2O_5 - оксид фосфора

2)
$NaCl$ - хлорид натрия
$MgSO_4$ - сульфат магния
K_3PO_4 -
$CaCO_3$ -
Al_2S_3 -

Задача 1 (18)

а) H_2O - 9

б) O - 7

в) K - 29

г) S_2Cl_2 - 27

2)

$M(MgO) = 24 + 16 = 40$ моль

$M(PH_3) = 31 + 1 \cdot 3 = 34$ моль

$M(Al_2(SO_4)_3) = 27 \cdot 2 + 32 \cdot 3 + 16 \cdot 12 = 342$ моль

$M(Ca_{10}(PO_4)_6(OH)_2) = 40 \cdot 10 + 31 \cdot 6 + 16 \cdot 24 + 16 \cdot 2 + 1 \cdot 2 =$

$= 1006$ моль

3)

$w(C_2H_4)$

$w(CO)$

$w(CaCO_3)$

$w(C_2H_4O)$

4)

S_8 - простое вещ-во

MnO_2 - сложное вещ-во

P_4 - простое вещ-во

Ne - простое вещ-во

Задача 2

1) Оксид магния - Mg_2O_3

2) Оксид алюминия - Al_2O_3

3) Оксид углерода IV - CO_2

4) Оксид лития - LiO

5) Оксид фосфора V - P_2O_5

2)

$NaCl$ - хлорид натрия

$MgSO_4$ - сульфат магния

K_3PO_4

$CaCO_3$

Al_2S_3

Задача 3

1)

Основные	Кислотные
P_2O_5	CO_2
SO_3	CaO
K_2O	

2)

$2S + O_2 = SO_3$

$2K + O_2 = K_2O$

$C + O_2 = CO$

$2Ca + O_2 = Ca_2O$

$2P + O_2 = P_2O_5$

Задача 4

Задача 3 (18)

1)

Основные	Кислотные
P_2O_5	CO_2
K_2O	CaO
SO_3	

2) $S + O_2 = S_2O_3$

$K_2O = K_2O$

$C + O_2 = CO$

$Ca + O_2 = Ca_2O$

$\overset{III}{P} + \overset{II}{O}_2 = P_2O_3$