

1)

1-тапсырма

- a) $H_2O - \bar{e} = 1$
- b) $O_2 - \bar{e} = 8$
- c) $KF - \bar{e} = 28$
- d) $S_2 Cl_2 - \bar{e} = 38$

2-тапсырма

- a) $MgO = 40$
- b) $PH_3 = 34$
- c) $Al_2(SO_4)_3 = 460$
- d) $Ca(PO_4)(OH)_2 = 159$

3-тапсырма

- a) $C_2H_4 = 28$
- b) $CO = 28$
- c) $CaCO_3 = 100$
- d) $C_2H_4O = 44$

4-тапсырма

- a) S_8 - жай зат
- b) MnO_2 - күрделі зат
- d) PH_3 - күрделі зат
- e) He - жай зат.

2)

1-тапсырма

$MgO, Al_2O_3, CO_2, Li_2O, PO_5$

2-тапсырма

- $NaCl$ - натрий хлор
- $MgSO_4$ - магний есо төрт
- K_3PO_4 - калий үш нео төрт
- $CaCO_3$ - кальций ше о үш
- Al_2S_3 - алюминий екі ес үш

3)

1-мансирма

 P_2O - негіздік K_2O - қосымшадик SO_3 - негіздік CO_2 - (қосымшадик) негіздік CaO - қосымшадик

2-мансирма

 $P_2O - P_2H_2O$ $K_2O - K_2H_2O$ $SO_3 - SH_2O$ $CO_2 - CH_2O_2$ $CaO - CaH_2O$

4)

1-мансирма

$$100 - 66,5 = 33,5 = 44\%$$

2-мансирма

$$400 - 60\% = 368 \text{ г.}$$

3-мансирма

100 г - сирюп

66 г - су.