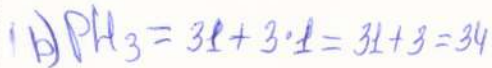
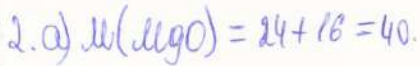
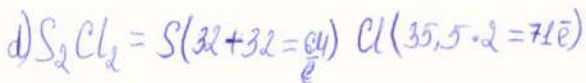
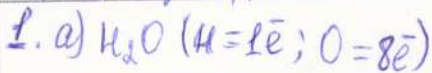


Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

1-тапсырма



д)

3. б) а) Б/Р: C_2H_4 | мөлшi:
 $m_k: w(C) = \frac{Ar(C)}{Mr(C_2H_4)} = \frac{24}{28} \cdot 100\% =$

б) Б/Р: CO | мөлшi:
 $m_k: w(C) = \frac{Ar(C)}{Mr(CO)} \cdot 100\% =$
 $m_k: w(C) = \frac{12}{28} \cdot 100\% =$

с) Б/Р: $CaCO_3$ | мөлшi:
 $m_k: w(C) = \frac{Ar(C)}{Mr(CaCO_3)} \cdot 100\% =$
 $m_k: w(C) = \frac{12}{100} \cdot 100\% =$

д) Б/Р: C_2H_4O | мөлшi:
 $m_k: w(C) = \frac{Ar(C)}{Mr(C_2H_4O)} \cdot 100\% =$
 $m_k: w(C) = \frac{24}{44} \cdot 100\% =$

4. кей заттар: а) S_8 ; е) He .

күрделі заттар: б) MnO_2 ; д) NH_3 .

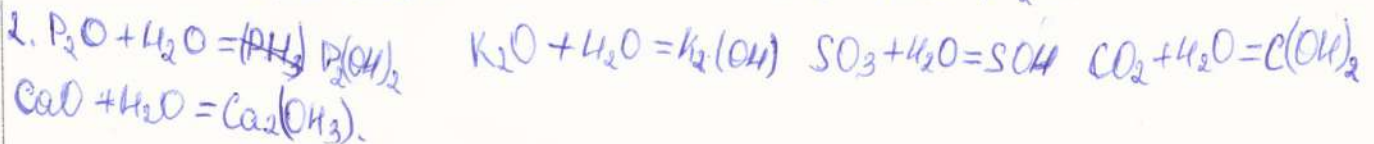
2-тапсырма

1. магний оксиді (MgO) алюминий оксиді (Al_2O_3) көміртек(IV) оксиді (CO_2)
 литий оксиді (Li_2O) фосфор(V) оксиді (P_2O_5).

2. $NaCl$ - натрий хлориді K_3PO_4 - калий Al_2S_3 - алюминий сульфиді.
 $MgSO_4$ - магний күйданаты $CaCO_3$ - кальций

3-тапсырма

1. кезiздiк: PH_3 ; CH_4 ; K_2H ~~көпiндiмдiк:~~ H_2S ; ~~(CaH_2Ca)~~ H_2SO



4-тапсырма

1. Б/Р: $m_k: w(C) = \frac{Ar(C)}{Mr(C)} \cdot 100\%$
 $m_k: w(C) = \frac{66,52}{100}$
 $m_k: w(C) =$

rai-him-7 o14.
rai-him-8. 0511

Қатысушының шешімдерін топтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

Парақ / Страница № 2

2. БР:

$$P(\text{мәлекат}) = \frac{12/11}{m} = P_{\cdot m} =$$

$$m(\text{маит}) = ?_2$$

Шешуі:

$$m = P_{\cdot m} =$$

$$\begin{array}{r} 17 \\ \times 2 \\ \hline 54 \end{array}$$

$$\begin{array}{r} 32 \\ + 64 \\ \hline 96 \\ \times 31 \\ \hline 288 \\ + 54 \\ \hline 342 \end{array}$$

$$\begin{array}{r} 12 \\ \times 2 \\ \hline 24 \\ + 12 \\ \hline 28 \end{array}$$

$$\begin{array}{r} 2400 \\ \times 28 \\ \hline 820 \\ \hline 4 \end{array}$$

$$40 + 12 + 16 \cdot 3 = 52 + 48 = 100$$

$$24 + 4 + 16 = 28 + 16 = 44$$