

Задача 2.

1) Дано:
 $M_r(C_2H_2O_2) = ?$
 $\rho = ?$

$m = 3 \text{ г} = 3000 \text{ мг}$
 $V = 10 \text{ мл} = 0,02 \text{ л}$

Решение:
 $M_r(C_2H_2O_2) = 12 \cdot 2 + 1 + 16 \cdot 2 = 57$
 $\rho = m \cdot V$
 $\rho = 3000 \cdot 0,02 = 60 \text{ г/л}$
 Ответ: $M_r(C_2H_2O_2) = 57$
 $\rho = 60 \text{ г/л}$

Задача 1.

Дано:
 $m(H_2O) = ?$
 $m(H_2SO_4) = ?$

Решение:
 $m(H_2O) = \frac{m(H_2SO_4)}{M_r(H_2SO_4)} = \frac{0,2}{98} = 0,00204 \text{ г}$

$m(H_2O) = 20\% = 0,2$
 $M_r(H_2SO_4) = 98$

Ответ: $m(H_2O) = 0,00204 \text{ г}$

Задача 3.

1) Cl_2 алғ.

1) $K_2 + Cl_2$ алғ. $\rightarrow KCl + Cl_2$

$KCl + Cl_2 + Zn$

$Cl_2 + Zn + Cl_2 + Fe$

$Cl_2 + Fe + Cl_2 + Cu$

Задача 2.

Қоспағанымен 1-зағары және 2-зағарымен қоспағанымен және қоспағанымен.

Задача 4.

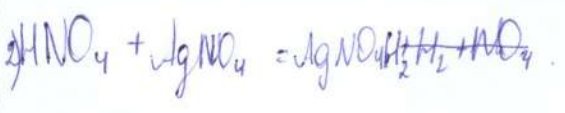
1) Металл В.

Данеі

$V_1 = 20 \text{ мл.}$ и ~~20000~~.

$V_2 = 2 \text{ мл.}$

HNO_3 - 20 г қосылған по каміям. рашівер AgNO_3 .



$m_{\text{всех осадков}} = 0,4416 \text{ г.}$

$M_r(\text{AgNO}_3) = 108 + 14 + 16 \cdot 3 = 170$

~~$\rho = 1$~~ $\rho = 12 / \text{мл.}$

$n = 0,4416 \cdot 2$

$1 = 0,8832$

$1 \approx 1$

~~4) HNO_3~~