

Задача N1

Дано:

$m_{p-pa} = 80 \text{ гp}$

$W(\text{NaCO}_3) = 20\%$

$m(\text{NaCO}_3) = ?$

$m(\text{H}_2\text{O}) = ?$

Решение:

$$W = \frac{m_{b-ba}}{m_{p-pa}} \cdot 100\% \Rightarrow m_{b-ba} = \frac{W \cdot m_{p-pa}}{100\%} = \frac{20\% \cdot 80 \text{ гp}}{100\%} =$$

$= 16 \text{ гp}$

$m(\text{H}_2\text{O}) = m_{p-pa} - m_{b-ba} = 80 \text{ гp} - 16 \text{ гp} = 64 \text{ гp}$

Ответ: $m_{b-ba} = 16 \text{ гp}$. $m(\text{H}_2\text{O}) = 64 \text{ гp}$.

Задача N2

Дано:

$m(\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2) = 3 \text{ г}$

$V(\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2) = 20 \text{ мл}$

1. $M(\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2) = ?$

$\rho(\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2) = ?$

$c(\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2) = ?$

2. $Q_{mol} = ?$

Решение:

$M(\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2) = (12 \cdot 2) + (1 \cdot 4) + (16 \cdot 2) = 24 + 4 + 32 =$

$= 60 \text{ г/моль}$

$\rho(\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2) = \frac{m}{V} = \frac{3 \text{ г}}{60 \text{ г/моль}} = 0,05 \text{ моль}$

$c(\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2) = \frac{\rho}{V} = \frac{0,05 \text{ моль}}{20 \text{ мл}} = \frac{0,05 \text{ моль}}{0,02 \text{ л}} =$

$= 2,5 \text{ моль/л}$

$Q_{mol} = \frac{c}{\rho(\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2)} = \frac{2,5 \text{ моль/л}}{0,05 \text{ моль}} = 50 \text{ л}$

Задача N4

A - Cu



Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

Парақ / Страница № _____

Large empty rectangular area for filling in the solutions.