

2-тапсырма

Бер: $m_{C_2H_4O_2} = 32$

$V = 20 \text{ мл}$

$$M_{C_2H_4O_2} = 12 \cdot 2 + 1 \cdot 4 + 16 \cdot 2 = 60 \text{ г/моль}$$

$20 \text{ мл} = 0,02 \text{ моль/л}$

$$(V)n = \frac{m}{M} = \frac{3}{60} = 0,05 \text{ моль}$$

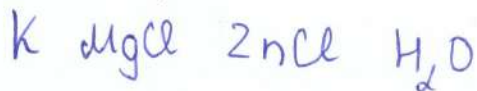
1-тапсырма

1. $20\% \text{ — } x_2$

$100\% \text{ — } 802$

$$x = \frac{20\% \cdot 802}{100\%} = 162$$

3-тапсырма



39

$MgCl = 24 + 35 = 59$

$ZnCl = 70 + 35 = 105$

$H_2O = 1 \cdot 2 + 16 = 18$

$CuCl_2 = 63 + 35 \cdot 2 = 133$

$AgCl = 108 + 35 = 143$

Тай-хит-8 064

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

Парақ / Страница № _____