

2-тапсырма.

1. $M_r(C_2H_4O_2) = 12 \cdot 2 + 1 \cdot 4 + 16 \cdot 2 = 60$

2. $\nu = \frac{m}{M} = 0,05 \text{ моль}$

3. $C = \frac{m}{n} = \frac{0,05}{0,02} = 2,5 \text{ моль/л}$

1-тапсырма

1. $NH_3 = 16 \text{ г}$ $m = \frac{20 \cdot 80}{100\%} = 16 \text{ г}$

$H_2O = 64 \text{ г}$ $m = 80 - 16 = 64 \text{ г}$

2. $7 + 3 + 2 + 8 = 20$

Гai-kim-8 084

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

Парақ / Страница № _____