

1. Мешігі: $20\% \rightarrow x_2$
 $100\% \rightarrow 60г$
 $x = \frac{20 \cdot 60}{100} = 12г$

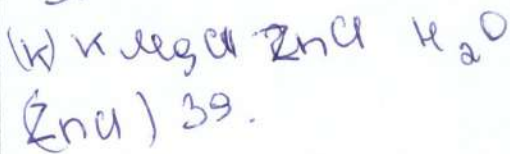
2. $M_r = (12 \cdot 2) + (1 \cdot 4) + (16 \cdot 2) = 24 + 4 + 32 = 60г$

$n = \frac{m}{M_r} = \frac{3}{60} = 0,05 \text{ моль}$

Бер: $m \text{ } C_2H_4O_2$
 $n = ?$
 $M_r = ?$

4.)

3.



$M_{K_2CO_3} = 24 + 35 = 59$

$ZnCl_2 = 40 + 35 = 105$

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

$CaCl_2 = 63 + 35 \cdot 2 = 133$

$AgCl = 108 + 35 = 143$

4. $M_r(HNO_3) = 79г$

$M_r(Al(NO_3)_3) = 185г$

$79 + 185 = 264 \cdot 3,84 \cdot 10^{24}$

$W = 100 \cdot 40,506\%$

30,38% = 133,33%

тәі-нiм-8 065

Парақ / Страница № _____

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника