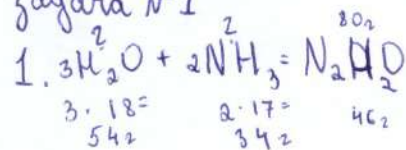


жағара №1



2.

жағара №2

$m = 32p$

$V = 20 \text{ мм}$

1. $M = 24 + 1 + 16 = 41p$

2. $V = \frac{m}{M} = \frac{3}{41}$

жағара №3



$MgCl = 24 + 35,5 = 59,5p$

$ZnCl = 70 + 35,5 = 105,5p$

$CaCl_2 = 63 + 71 = 134p$

$AgNa = 108 + 23 = 131p$

жағара №4

$Mr(HNO_3) = 79p$

$Mr(AgNO_3) = 185p$

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

$w = \frac{100 \cdot 40,506\%}{30,38\%} = 133,33\%$

rai-hum-8 068

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

Парақ / Страница № 2