

Қағысушының шешімдерін тоқтыруға арналған өріс / Поля для заповнения решений участника

Парақ / Страница № 1

$N1$ $w(K) = 28,68\%$ $w(H) = 1,47\%$ $w(P) = 22,79\%$ $w(O) = 47,06\%$	$m(K) = \frac{33 - 28,68}{1 - 1,47\%}$ $x = 135,9 \approx 136$	$136 - 100\%$ $x = 47,06\%$	$x = \frac{136 - 47,06}{100} = 64 \cdot 16 = 4 (O)$
$m(K): K_2H_4P_2O_7$		$136 - 100\%$ $x = 22,79\%$	$x = 30,9 \times 31 \cdot 31 = 1 (P)$
		$136 - 100\%$ $x = 1,47\%$	$x = 1,9 \times 2 \cdot 1 = 2 (H)$
		$136 - 100\%$ $x = 28,68\%$	$x = 39 \cdot 39 = 1 (K)$ маусым 1 / KH_2PO_4
$V(KH_2PO_4) = 83 \text{ мл}$ $w(KH_2PO_4) = 40\%$ $\rho = 1,552 \text{ г/мл}$ $V(KOH) = 23,6 \text{ мл}$ $w(KOH) = 20\%$ $\rho = 1,19 \text{ г/мл}$ $m(KOH) = ?$	$KH_2PO_4 + 2KOH \rightarrow K_2PO_4 + 2H_2O + K$ $n = 1 \text{ ммол} \quad 2 \text{ ммол} \quad 1 \text{ ммол}$ $M = 136 \quad 112 \quad 173$ $n(KH_2PO_4) = \frac{34,02}{136} = 0,25 \quad n(KOH) = 0,05 \text{ ммол}$ $n = \frac{m}{M}$	$m = \frac{m \cdot V}{100} = \frac{1,552 \cdot 83 \cdot 40}{100} = 5,1682$ $m(KOH) = \frac{23,6 \cdot 20}{100} \cdot 1,19 = 5,6162$	
	$\frac{5,6162}{112} = \frac{x}{173} \quad x = 8,672 (K_2PO_4)$		

Хатгалуушыны шийдмдөрүн тогтырууа арналга өрү / Голә для заплненил рещенил учасника:

Парақ / Страница № 2

NH

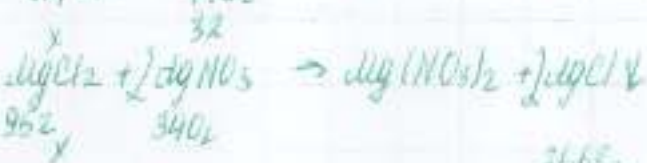
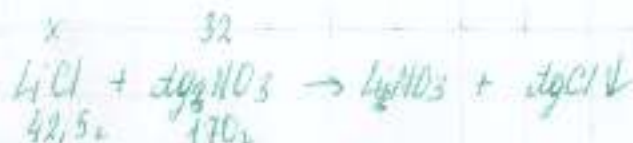
$$\omega(\text{LiCl}) = 10\%$$

$$\omega(\text{AgCl}_2) = 10\%$$

$$\omega(\text{LiCl}_3) = 10\%$$

$$\omega(\text{AgNO}_3) = 20\%$$

$$m(\text{AgCl}) = 28,88$$



$$n = 4 \text{ мм} \quad 3 \text{ мм}$$

$$H = 133,5 \quad 510$$

$$430,52$$

$$x = \frac{133,5 \cdot 26,68}{430,5} = 8,272 = 10\% \quad x = \frac{8,27 \cdot 100}{10} = 82,72$$

$$n(\text{LiCl}_3) = \frac{82,7}{133,5} = 0,6 \quad n(\text{AgCl}) = \frac{28,88}{430,5} = 0,06 \text{ мм}$$

$$m(\text{AgNO}_3) = \frac{x}{510} = \frac{26,68}{430,5} \quad x = \frac{510 \cdot 26,68}{430,5} = 31,6 \approx 32$$

$$m(\text{AgCl}_2) = \frac{95 \cdot 32}{340} = 8,94 = 10\% \quad x = 89,42$$

$$m(\text{LiCl}) = \frac{42,5 \cdot 32}{170} = 8 = 10\% \quad x = 802$$

HCl

$$\omega(\text{Li}) = 42,5 - 100\% \quad x = 16,47\% \approx 16,5\%$$

$$\omega(\text{Cl}) = 42,5 - 100\% \quad x = 23,5\%$$

AgCl₂

$$\omega(\text{Ag}) = 95 - 100\% \quad x = 25,2\%$$

$$\omega(\text{Cl}_2) = 95 - 100\% \quad x = 74,73\%$$

LiCl₃

$$\omega(\text{Li}) = 133,5 - 100\% \quad x = 20,22\%$$

$$\omega(\text{Cl}) = 133,5 - 100\% \quad x = 79,7\%$$

Передать восты жатын тогтырууа / Обращаюа старору ласта на заплненил

УНИВЕРСИТЕТ
ОУЛДЫН МАСТЕРСКИЙ
УНИВЕРСИТЕТ
УНИВЕРСИТЕТ
УНИВЕРСИТЕТ

15

$$\Delta H = \sum \Delta H_{\text{нш}} - \sum \Delta H_{\text{мш}}$$

$$\Delta H = -2279,3 - (-1299,39 + 1267,11) = -2279,3 - 2247,02$$