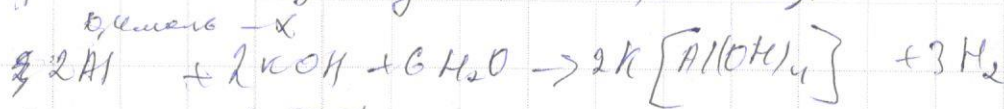


1) $Mg - Mg$ тамины

2) KOH пен қоспасында тек Al әрекеттеседі.



2 моль

2.56 г/моль

$$x = \frac{0,4 \cdot 2 \cdot 56}{2} = 22,4 \text{ г}$$

$$\omega(Al) = \frac{0,4 \cdot 27}{22,8} = 47,4\%$$

$$\omega(Mg) = 100\% - 47,4 = 52,6\%$$

$$22,4 = 25\%$$

$$x_2 = 100\%$$

$$x = \frac{22,4 \cdot 100}{25} = 89,6 \text{ г}$$

$$V = \frac{m}{\rho} = \frac{89,6 \text{ г}}{1,185 \text{ г/мл}} = 75,6118 \text{ мл}$$

есеп №2

A қоспасындағы S үлесін табу.

$$\omega(S) = 100\% - 86,62\% = 13,38\%$$

A қоспасында S атомын 1 деп аламыз.

$$\text{онда: } 13,38\% = 32 \text{ г/моль}$$

$$100\% = x$$

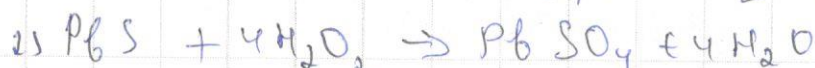
$$x = \frac{100 \cdot 32}{13,38} = 239 \text{ г/моль}$$

$$Mn(A) = 239 \text{ г/моль}$$

$$Mn(X) = 239 \text{ г/моль} - 32 \text{ г/моль} = 207 \text{ г/моль}$$

$X - Pb$, кортасын

$A - PbS$ кортасын II сульфиді



$B - PbSO_4$, кортасын II сульфаты.

$$3) n(PbSO_4) = \frac{0,00322}{307,2 \text{ г/моль}} = 0,0001056 \text{ моль}$$

$$m(\text{ерітінді}) = 100,00325$$

$$m(\text{ерітінді}) = 0,1032 \text{ г}$$

Парақтың артқы жағын толтырмаңыз / Обратную сторону листа не заполнять

ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫ
БІЛІМ ЖӘНЕ ҒЫЛЫМ МИНИСТРЛІГІНІҢ
"ДАРЫН" РЕСПУБЛИКАЛЫҚ ҒЫЛЫМИ-ПРАКТИКАЛЫҚ ОРТАЛЫҒЫ
РЕСПУБЛИКАЛЫҚ МЕМЛЕКЕТТІК ҚАЗЫНАЛЫҚ КӘСІПОРНЫ