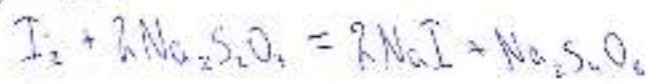


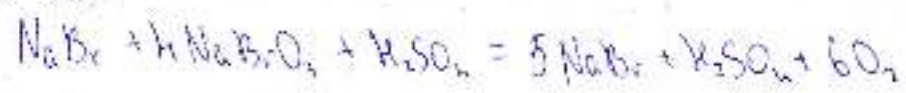
Химия

Задача 3

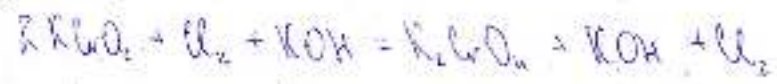
Реакция №1.



Реакция №2.



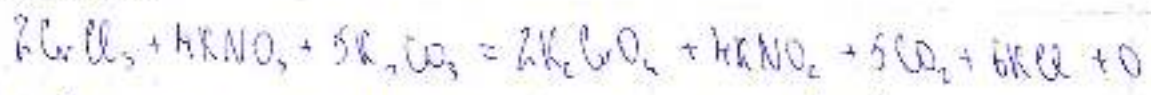
Реакция №3.



O до реакции 2, после 4, элемент ставим коэффициент 2

K до реакции 2, после 3, элемент ставим коэффициент 3

Реакция №4.



Cr до - после реакции 1, но после уравнения 2

Cl до реакции 3, после 1, после уравнения 6.

K до реакции 3, после 4, после уравнения 14.

N до - после реакции 1, но после уравнения 4

O до реакции 6, после 3, после уравнения 18.

Задача 2

Задача.

Есеп №1.

$$m(\text{Al} + \text{X}) = 22,80 \text{ г.}$$

$$V(\text{CO}_2) = 24,64 \text{ л.}$$

$$X = ? \quad \omega(X) = ?$$



$$n: 2 \text{ моль}$$

$$M: 27 \text{ г/моль}$$

$$m: 54 \text{ г.}$$

$$3 \text{ моль.}$$

$$22,4 \text{ л/моль.}$$

$$67,2 \text{ л}$$

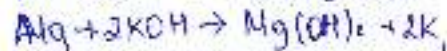
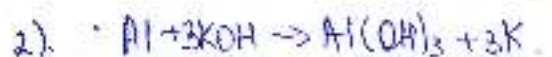
$$\frac{x}{54} = \frac{24,64}{67,2} \quad x = \frac{54 \cdot 24,64}{67,2} = 19,8 \text{ г (Al)}$$

$$m(x) = 22,80 \text{ г} - 19,8 \text{ г} = 3 \text{ г (X)}$$

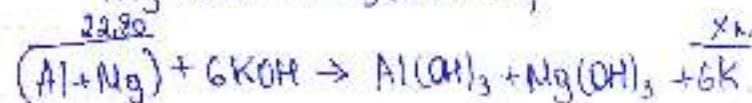
$$n = \frac{m}{M} = \frac{3}{27} = 0,1 \text{ моль.}$$

$$n(x) = 0,1 \cdot 1,25 = 0,125$$

$$M = \frac{m}{n} = \frac{3}{0,125} = 24 \text{ (Mg)}$$



$$\frac{3 \text{ г} - x}{22,80 \text{ г} - 100} = \frac{x}{22,80}$$



$$x = 13 \%$$

$$n: 1 \text{ моль}$$

$$M: 51 \text{ г/моль}$$

$$m: 51 \text{ г.}$$

$$6 \text{ моль}$$

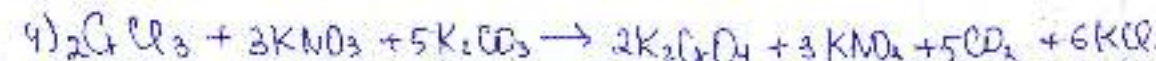
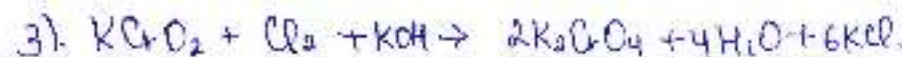
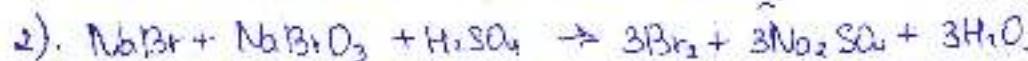
$$22,4 \text{ л/моль}$$

$$22,4 \text{ л.}$$

делит: n. моль: Mg; $\omega(\text{Mg}) = 13$

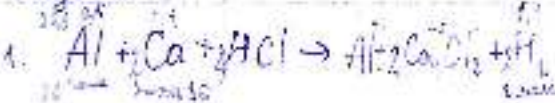
$$\frac{22,80}{51} = \frac{x}{22,4} \quad x = \frac{22,80 \cdot 22,4}{51} = 10 \text{ г (K)}$$

Есеп №3.



Решение

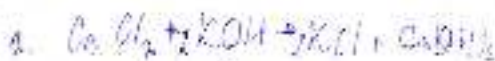
Задача 1



$$n = \frac{m}{M_r} = \frac{22,8}{40} = 0,57 \approx 0,6 \quad M_r = \frac{22,8}{0,6} = 38$$

$$m = m_p \cdot n = 22,8 \cdot 0,57 = 13,05 \text{ г} \quad m(H_2) = \frac{2 \cdot 0,57 \cdot 2}{2} = 1,14$$

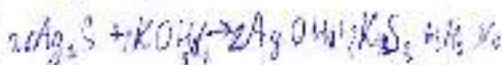
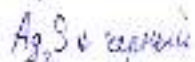
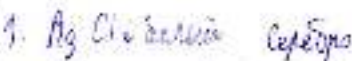
$$V = \frac{m}{\rho} = \frac{1,14}{0,089} = 12,8 \text{ л}$$



$$V = 0,25 \cdot (1,185) = 0,296 \text{ л}$$

$$m_p = 0,296 \cdot 1,185 = 0,348 \text{ г}$$

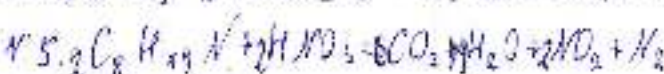
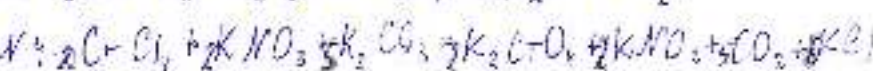
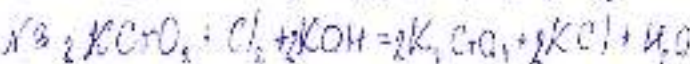
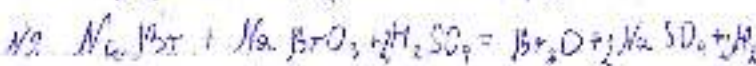
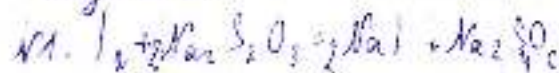
Задача 2



$$C = 200 \cdot 20 = 4000$$

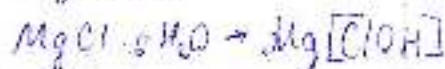
$$\frac{12}{1,2} = 10 \text{ г}$$

Задача 3



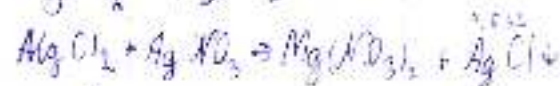
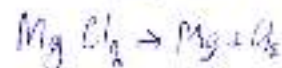
химия

Задача 4.



$$1. m_{\text{Cl}} = m \cdot \omega_{\text{Cl}}$$

$$m = 1,2 \cdot 100 = 120$$



$$\omega_{\text{Cl}} = \frac{52}{12} = 4\%$$

$$m_{\text{Cl}} = m \cdot \omega_{\text{Cl}} = 0,632 \cdot 0,04 = 0,052 \text{ г}$$

Задача 1.

Дано:

$$m(\text{Al и AlCl}_3) = 22,80 \text{ г}$$

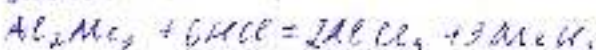
HCl

$$V(\text{H}_2) = 24,64 \text{ л}$$

$$n(\text{Al}) + 3n(\text{HCl}) > n(\text{H}_2)$$

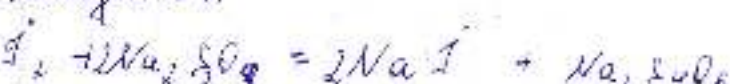
$$w(\text{Al}) = ?$$

Решение

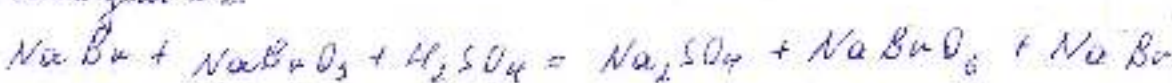


Задача 3

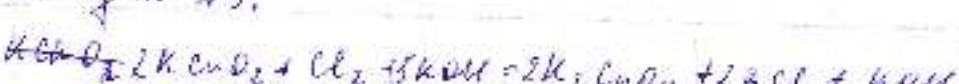
Реакция 1.



Реакция 2.



Реакция 3.



Реакция 4.



Реакция 5.



Химия

1. Есен. Заттар бөлүшү

$$1. 34,84 - 22,80 = 1,84$$

$$2. 25\% - 1,185 = 23,815$$

Есен №2. Белгиз заттар

1. $S_2 H_2$

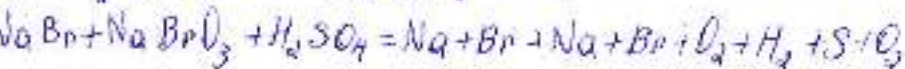
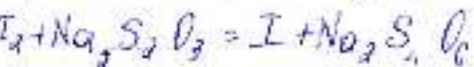
$$\frac{7 \cdot 1000}{0,0032} = 312500$$

$$\frac{312500}{100} = 3,125$$

1. 2,2 жаш, 1918 жаш, 102

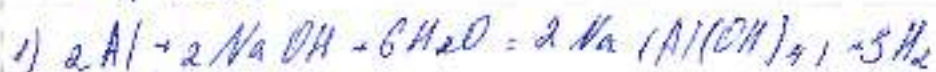
$$\frac{22,2}{2} = 11,1 \text{ жаш}$$

Есен №3. Химиялык реакциялар



Шешес

Задача 1



$$n(H_2O), m, M = 5,42 \text{ г} / 18 \text{ г/моль} = 0,3 \text{ моль}$$

$$m(Al) = n \cdot m = 0,2 \text{ моль} \cdot 27 \text{ г/моль} = 5,4 \text{ г}$$

$$m(O_2) = 5,4 \cdot 3 = 16,2$$



$$n(HCl) = m, M = 2,19 \text{ г} / 36,5 \text{ г/моль} = 0,06 \text{ моль}$$

$$MeCl \approx 0,03 \text{ моль}$$

$$M_r(MeCl) = 2,42 \text{ г} / 0,03 = 80$$

$$A_r(Me) = 80 - 35 = 45$$

Ответ: CuCl

$$2) \rho = 1,185 \text{ г/мл}$$

$$V(\text{раств}) = 25 \text{ мл}$$

$$1,185 \text{ г} = 100\%$$

$$x \text{ г} = 25\%$$

$$\text{Ответ: } 4,74 \text{ г}$$

Задача 2

$$1) W(S) = M_r(S) = M_r(M_2) = 32 \text{ г/моль}$$

$$32x = 0,3299$$

$$10,5568 + 0,3299x = 32$$

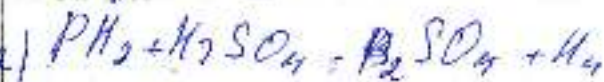
$$0,3299x = 21,4432$$

$$x = 65$$

Ответ: ZnS

Жемиш

Задача 2



$$2) \rho = 1000 \text{ мм}$$

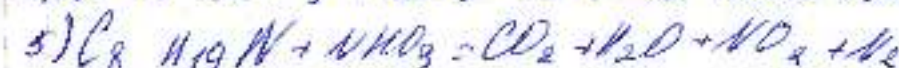
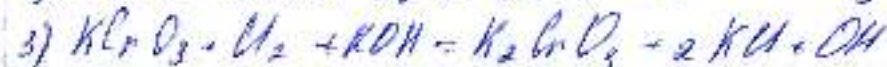
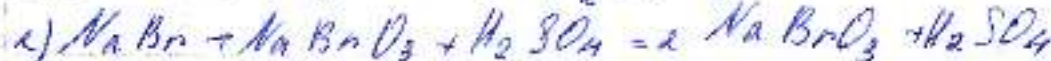
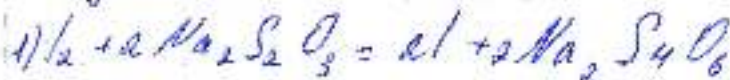
$$0,01000 \text{ м}^{-1} \cdot \text{см}^{-1}$$

$$V = m/\rho, l = 0,03 \text{ м}$$

$$C = 12 (1335 \cdot 0,09) \approx 1 \text{ моль м}^{-1} \cdot 10^3$$

$$0,1000 \cdot 10^3 / 10^3 = 0,00010, 01000 \text{ м}^{-1} \cdot \text{моль}$$

Задача 3



Задача 4



$$100 \text{ г м} - 6,5, 8, 154, 6, 180, 20$$

$$\frac{100 \text{ г моль}}{65,8 \text{ г моль}} = \frac{100 \text{ г моль}}{54,6 \text{ г моль}} = 0,32$$

$$2) m(A) = 0,29 \text{ г}$$

мол - 100 м

$$V(H) = 50 \text{ м}$$

$$C_{\text{раств}} = 0,532 \text{ г}$$

$$C = 135,452 \text{ г моль}^{-1}$$

