

Классификация

Задача 1.

1) Итоги х-рв; рвс - сульфид свинца

2) Итоги х-рв - 22,4 года - январь 1918 год

март 1937 год

сентябрь 1945 (1,252)

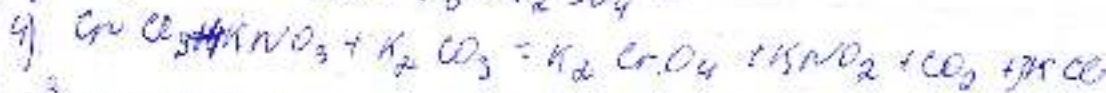
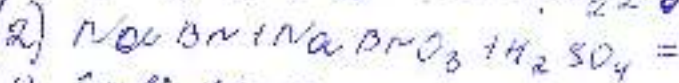
22,7 - 0,2

$V = 0,752$

$V = 0,752$

Ответ: Итоги х-рв; рвс; 2) сентябрь 1945 года.

Задача 2.



Задача 3.

1) 100 г р-ра 5,3 при 20°

2) 100 г р-ра 54,3 при 20°

$\frac{55,3 + 54,3}{2} = 50,3$ - сред.

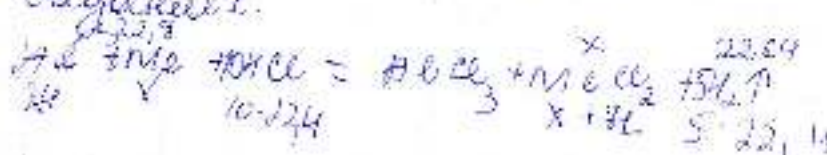
указано 2 р-ра. -> сред. при 20°

все (т.е. раствор с 20° до 20°)

$50,3 \cdot (200 - 100) = 120,6$

Ответ: 120,6 г раствора выпало.

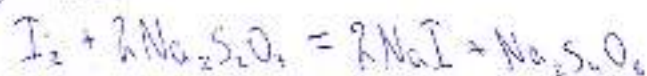
Задача 4.



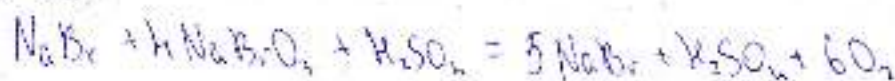
Химия

Задача 3

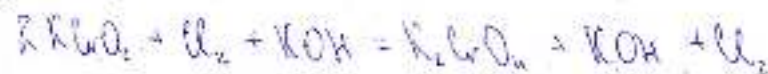
Реакция №1.



Реакция №2.



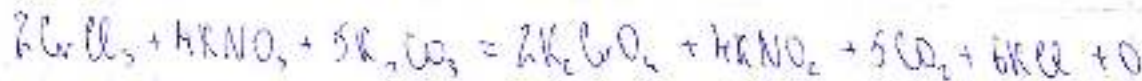
Реакция №3.



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

K до реакции 2, после 3, значение 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 12.

Задача 2.

Химия.

Есеп №1.

$$m(A+x) = 22.80 \text{ г}$$

$$V(\text{CO}_2) = 24.64 \text{ л}$$

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



$$\begin{array}{l} n: 2 \text{ моль} \\ M: 27 \text{ г/моль} \\ m: 54 \text{ г} \end{array}$$

$$\begin{array}{l} 24.64 \text{ л} \\ 3 \text{ моль} \\ 22.4 \text{ л/моль} \\ 67.2 \text{ г} \end{array}$$

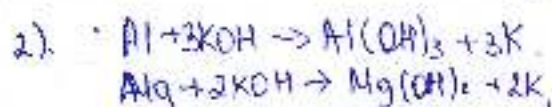
$$\frac{x}{54} = \frac{24.64}{67.2}, \quad x = \frac{54 \cdot 24.64}{67.2} = 19.8 \text{ г (Al)}$$

$$m(x) = 22.80 \text{ г} - 19.8 \text{ г} = 3 \text{ г (X)}$$

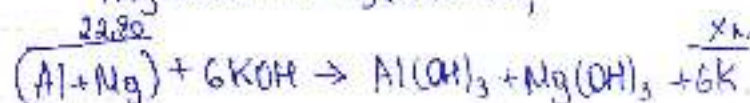
$$n = \frac{m}{M} = \frac{3}{27} = 0.1 \text{ моль}$$

$$n(x) = 0.1 \cdot 1.25 = 0.125$$

$$M = \frac{m}{n} = \frac{3}{0.125} = 24 \text{ (Mg)}$$



$$\begin{array}{l} 3\text{ г} - x \\ 22.80 \text{ г} - 100, \quad x = \frac{3 \cdot 100}{22.80} \end{array}$$



$$x = 13\%$$

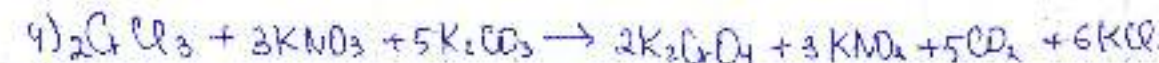
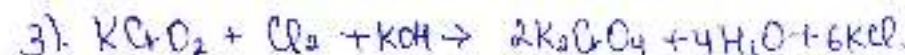
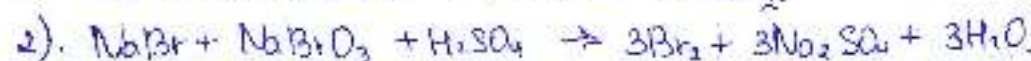
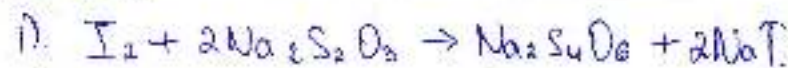
$$\begin{array}{l} n: 1 \text{ моль} \\ M: 51 \text{ г/моль} \\ m: 51 \text{ г} \end{array}$$

$$\begin{array}{l} 6 \text{ моль} \\ 22.4 \text{ л/моль} \\ 22.4 \text{ л} \end{array}$$

$$\text{Жел: } n. \text{ метан: Mg; } \omega(\text{Mg}) = 13\%$$

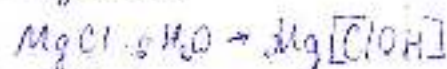
$$\frac{22.80}{51} = \frac{x}{22.4}, \quad x = \frac{22.80 \cdot 22.4}{51} = 10 \text{ г (K)}$$

Есеп №3.



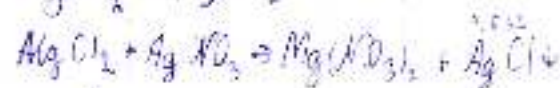
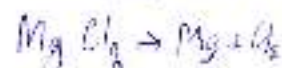
химия

Задача 4.



$$1. \quad m_{\text{H}_2\text{O}} = m \cdot \omega$$

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



$$\omega = \frac{62}{12} = 4\%$$

$$m_{\text{H}_2\text{O}} = m \cdot \omega = 120 \cdot 0,04 = 4,8 \text{ г}$$

Задача 1.

Дано:

масса (Al и AlCl₃) = 22,80 г

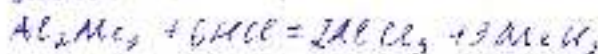
HCl

V(H₂) = 14,6 л

n(Al) + n(AlCl₃) = n(HCl)

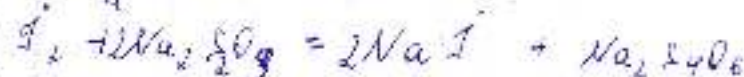
w(Al) = ?

Решение

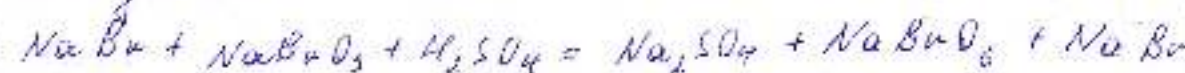


Задача 2

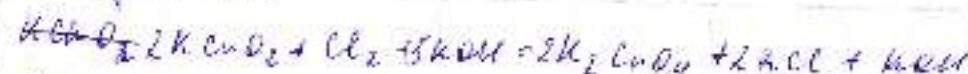
Реакция 1.



Реакция 2.



Реакция 3.



Реакция 4.



Реакция 5.



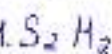
Химия

Есеп. Заттар көлемін

$$1. 24,64 - 22,80 = 1,84$$

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

Есеп №2. Белгісіз заттар



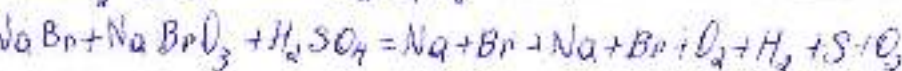
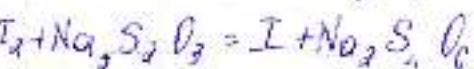
$$\frac{7 \cdot 1000}{0,0032} = 312500$$

$$\frac{312500}{100} = 3125$$

2. 22 жмы, 1918 жмы, 102

$$\frac{22,2}{2} = 11,1 \text{ жмы}$$

Есеп №3. Химиялық реакциялар



Задачи 4



$n(H_2O), m, M = 5,42 \text{ g} / 18 \text{ g/mol} = 0,301 \text{ mol}$

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

$$m(\text{Oke}) = 2,8 \cdot 5,4 = 1,42$$



$$\rho(HH) = m/M = 2,192 \cdot 10^6 \text{ g/mol} = 0,06 \text{ моль}$$

$\mu_D \approx 0.03 \text{ mms}$

$$M_2(M_2O) = 2,42 \cdot 10,08 \approx 80$$

$$R_{\text{rel}}(M_1) = 80 - 26 = 54$$

Onken: 40

2) $\beta = 1.185$ в. мом.

$$V_{\text{раст}} = 25\%$$

1.1852 - 100%

$xL = 25\%$

Orkney 4744

Задание 4

d) $W(S) = M_r(S) = M_r(M_s) = 32 \text{ g/mol}$

324 - 03299

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

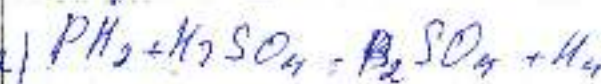
$$0.3299 \times = 21,4432$$

$$V = 6A$$

Problem Z₁₅

Жеңіс

Задача 2



$$2) \rho = 1000 \text{ мм}$$

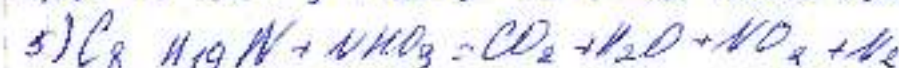
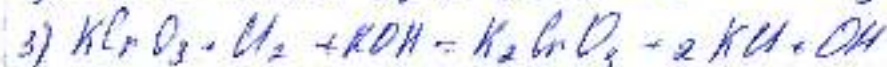
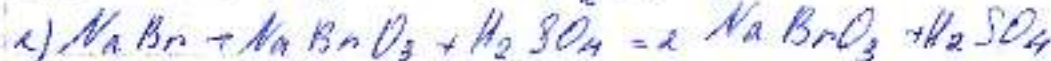
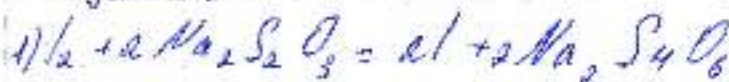
$$0,01000 \text{ м}^{-1} \cdot \text{см}^{-1}$$

$$V = m/\rho, l = 0,03 \text{ м}$$

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

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

Задача 3



Задача 4



$$1000 \text{ мм} = 0,5, 8, 154, 6, 180, 20$$

$$\frac{1000 \text{ мм}}{65,82 \text{ мм}} = \frac{1000 \text{ мм}}{54,61 \text{ мм}} = 832$$

$$2) m(A) = 0,291$$

$$\text{мол} - 100 \text{ мм}$$

$$V(H) = 50 \text{ мм}$$

$$\text{Осадок } 0,532 \text{ г}$$

$$C(135,452 \text{ мм})$$

