

Задача 1. Шель веществ.

Дано:

$$m_1 = 22,80 \text{ г}$$

$$V = 24,64 \text{ л}$$

$$\rho = 1,25 \text{ г/см}^3 > \rho_1$$

Найти:

$$m_2 = ?$$

Решение:

$$1) m_2 = \frac{m_1 \cdot 1,25}{24,64} = \frac{23,60}{24,64} = 1,04 \text{ г}$$

$$m_2 = \frac{22,80 \cdot 1,25}{24,64} = \frac{23,60}{24,64} = 1,04 \text{ г}$$

$$m_2 = 1,04 \text{ г} = \text{И.}$$

$$2) V = 25 \text{ л}$$

$$\rho = 1,185 \text{ г/см}^3 \cdot \left( \frac{1,04 \cdot 25\%}{1,185} = \frac{25,04}{1,185} = \right)$$

$$1,04 \cdot 25\% \cdot 1,185 = 25,04 \cdot 1,185 = 25,020$$

Задачи 12 Неизвестные вещества

1) X - металл

A - рәвнә 86.62 %

сәдрәкәңнә Ватан сәры нахоуиәся в стәпәңи окисләнә +6 ;

2) 0,0032 грамми на 100 грамми воуы.

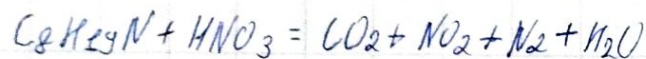
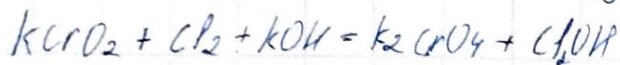
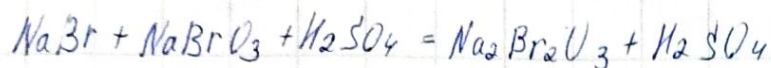
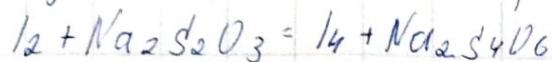
моуноуә 1 н / л.

3) В рәспәдәу. Цәтәңә в даққәи сәдрәңнәи рәаққәи сәтәвәәт 22.2 г / г.

m = 20 грамми в сәвәрә 1916 г / г

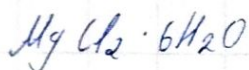


Задача №3. Химиялық реакциялар



Задача №4. Титролант

Дано



1 100г водаға қалдық 65,8г және 54,8г при 80°C және 20°C

65,8      54,8

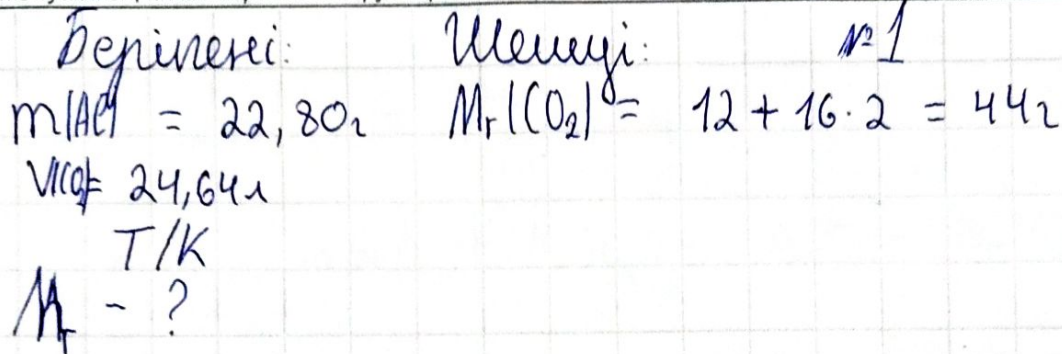
80°C      20°C

~~100г~~

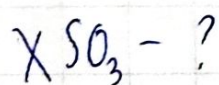
Ам 0,91 = 0,2912

в 50мл 0,1М.

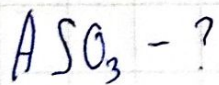
2. 50мл раствора 1 потребовалось 12,0 мл 0,05М.



№2



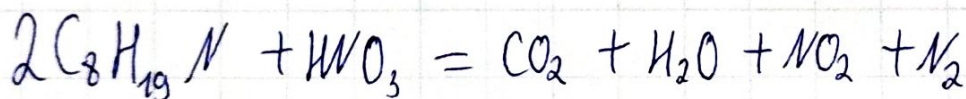
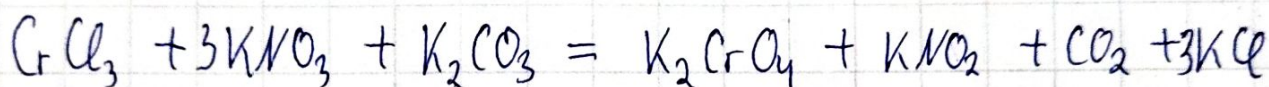
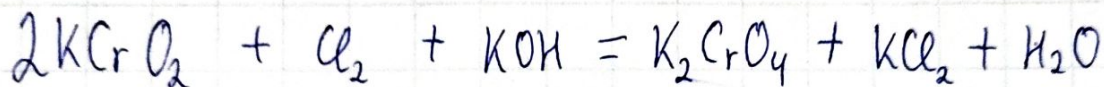
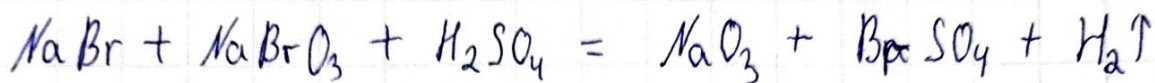
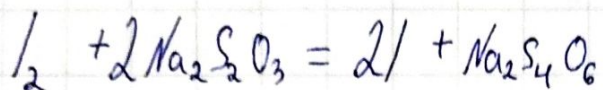
А-цаға түсті



В-күкірт атама

$$V_m(\text{A}) = 86,62\%$$





№4

Берілгені:

$$m(\text{MgCl}_2) = 100$$

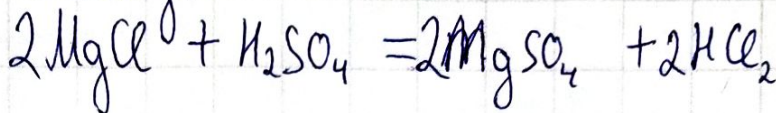
$$m = 65,82$$

$$m = 54,82$$

T/K

$$m - ?$$

Шешуі:





Задача N 1

Дано:



M(KOH) -

M(Al) -

M(HCl) -

M(Na) = 22,80

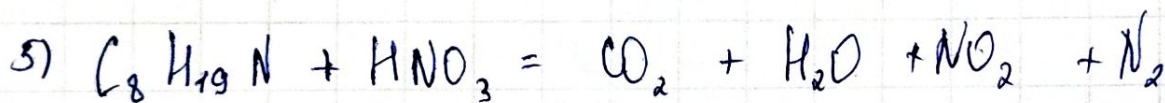
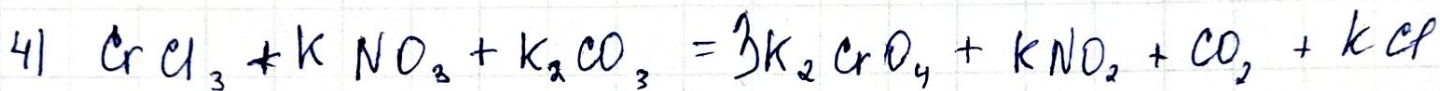
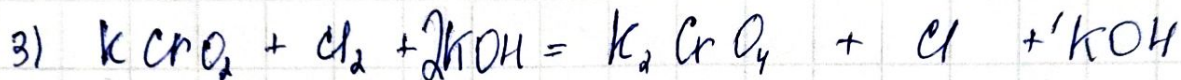
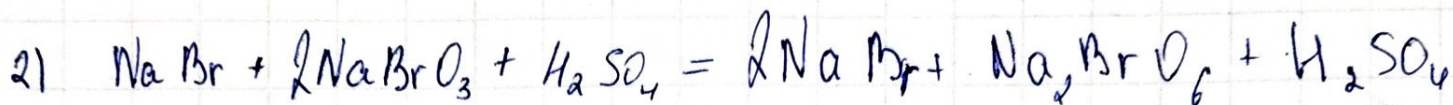
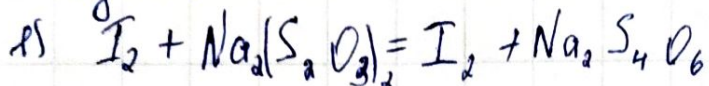
m(Na)

Задача N 2

1) K Mg

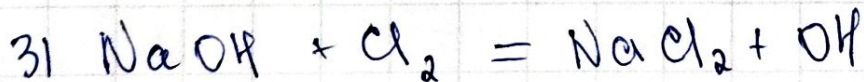
сульфид Mg

Тапсырма N 3



Тапсырма 4

$$2) m(Cl) = \frac{m}{M} = \frac{0,291}{35,5}$$

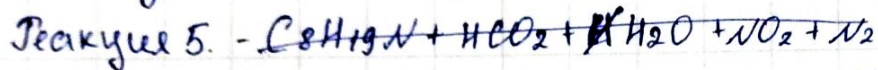
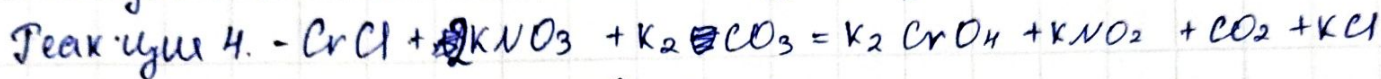
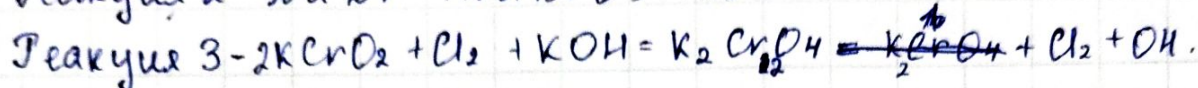
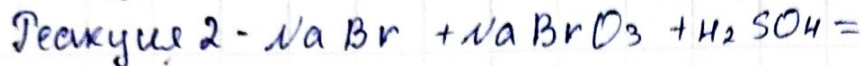
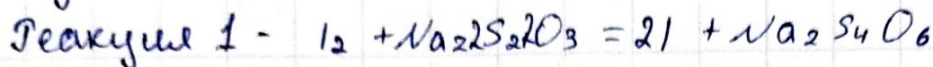




2.4 - 1,25гр в 1956 з:  $1,25 \cdot 2 = 2,5 \cdot 2 = 10 \text{ лет}$   $20 : 2 = 10 = 22,2 \text{ года}$   
 125гр в 2004, 2 года  $2,5 \cdot 2 = 5 = 20 \text{ лет}$   $10 : 2 = 5 = 44,4 \text{ года}$   
 $5 : 2 = 2,5 = 66,6 \text{ лет}$   
 $2,5 : 2 = 1,25 = 88,8 \text{ лет}$

(Задача 1)

Задача 3.





4.1.

$\text{H}_2\text{O}$  - 100 гр.

$$80^\circ \quad 100 - 65,8 = 34,2 \text{ гр.}$$

$$20 \quad 100 - 58,8 = 41,2 \text{ гр.}$$

№1.

Бер:

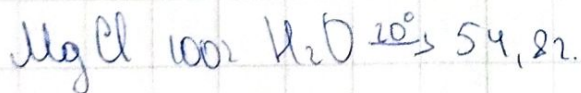
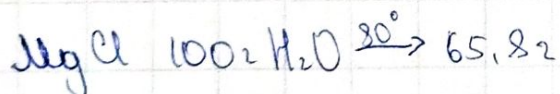
$$m(\text{Al}) - 22,80 \text{ г}$$

$$22,80 + 24,64 = 47,44 \text{ г}$$

? - Al - 1,25 есе көп.

$$m(\text{K}_2\text{SO}_4) - 22,4$$

№4.





$$A - (86,62\%) \text{ M}^{-1}$$

$$100 - 86,62 = 13,38\%$$

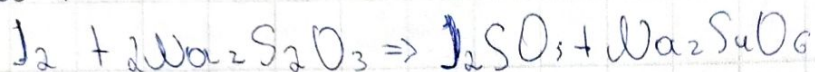
$$M_r(\text{ayal}) = 29.$$

$$29 \cdot 86,62 = 2511,98.$$

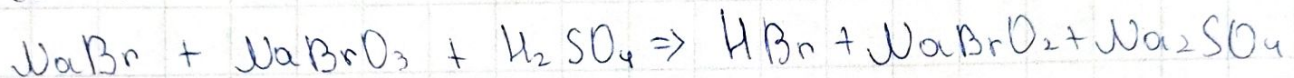
$$B(\text{г}) - 100 \text{ г. } \text{H}_2\text{O} \rightarrow 0,0032 \text{ г.}$$

1916 - металл изотопна 20г.

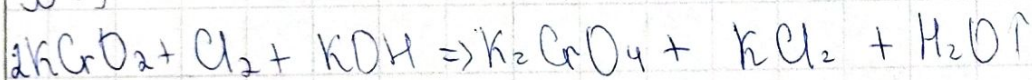
№ 1



№ 2

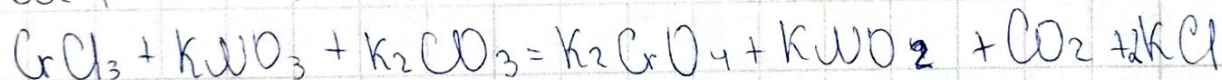


№ 3



✶

№ 4



№ 5.





Задача № 4 Смесь веществ.

Дано:

$$m(\text{Al}_2\text{S}_3) = 22,80 \text{ г}$$

$$V(\text{H}_2\text{S}) = 24,64 \text{ л (н.у.)}$$

$$n(\text{X-металл}) - ? \text{ моль, } V_{1,25} > 7$$

$$n(\text{Al}) = ? \text{ моль} \leftarrow$$

Найти: X-металл,  $\omega(\text{X}) - ?$

Решение: Предположим что

$$1. \text{ X-металл} \rightarrow \text{S} \begin{matrix} \text{22,80 г} \\ \text{22,80 г} \end{matrix}$$

$$\Rightarrow 2\text{Al} + 3\text{S} = \text{Al}_2\text{S}_3$$

$$\begin{matrix} 2 \cdot 27 = 54 & 3 \cdot 32 = 96 & 32 + 27 = 59 \end{matrix}$$

$$\frac{\text{Al-X}}{54} = \frac{22,80}{59}$$

$$\omega = \frac{m \text{ веш.}}{m \text{ рещ.}} \cdot 100\%$$

$$\Rightarrow m(\text{Al}) = \frac{54 \cdot 22,80}{59} \approx 21 \text{ г}$$

$$\omega(\text{S}) = \frac{37}{22,80} \cdot 100\% = 162\%$$

$$\frac{S_{\text{X}}}{96} = \frac{22,80}{59}$$

$$2. \text{Al}_2\text{S}_3 + 6\text{KOH} = 2\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{K}_2\text{S} \Rightarrow m(\text{S}) = \frac{96 \cdot 22,80}{59} = 37 \text{ г}$$

$$\omega(\text{KOH}) = 25\%, \rho(\text{KOH}) = 1,185 \text{ г/мл}$$

$$V(\text{KOH}) - ?$$

$$n(\text{Al}) = \frac{m}{M} = \frac{21}{27} \approx 0,8$$

$$V = \frac{p}{\omega} \cdot 100\% = V = \frac{1,185}{25} \cdot 100 =$$

$$n(\text{S}) = \frac{m}{M} = \frac{37}{32} = 1,2 \approx 1$$

$$V(\text{KOH}) = 4,74 \approx 5$$

Если  $0,8 \cdot 1,25 = 1 \Rightarrow n(\text{S}) > n(\text{Al}) \approx 1,25$

