

заг 1

$$m(Al_2) = 22.80 \text{ грам}$$

$$V(H_2) = 24.64$$

$$m(\text{неизученная масса}) = 1.25 \text{ раз больше}$$

молем

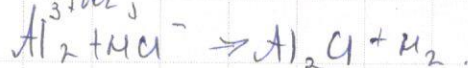
Массыурағаны.

$$M(\text{неизученная}) = \frac{m}{V} \cdot 100\%$$

$$= \frac{22.80}{1.25} \cdot 100\% = 18.24 \cdot 100\% =$$

$$\approx 332.6940$$

решение



$$m(Al_2) = 24 \cdot 2 = 54$$

~~масса~~

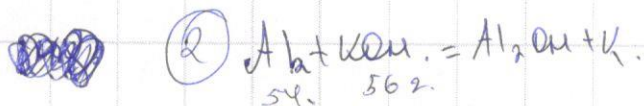
$$m(HCl) = 1 + 35 = 36$$

$$\frac{22.80}{x} = \frac{24.64}{1.25}$$

$$24.64x = 22.80 \cdot 1.25$$

$$x = \frac{28.5}{24.64}$$

$$x = 1.15$$



$$m(Al_2) = 24 \cdot 2 = 54$$

$$m(KCl) = 39 + 16 + 1 = 56$$

Дано:

$V(25\%)$ - рассматриваемый элемент!
молем (1.852 м)

$$\frac{x}{25\%} = \frac{1.85}{56}$$

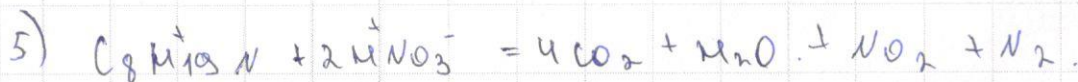
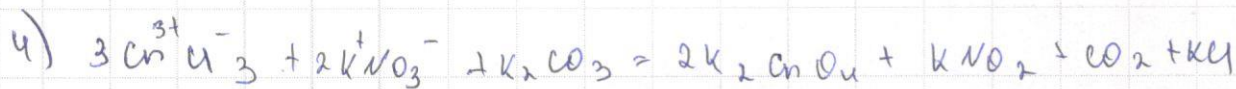
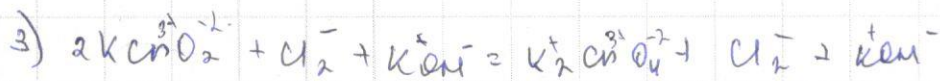
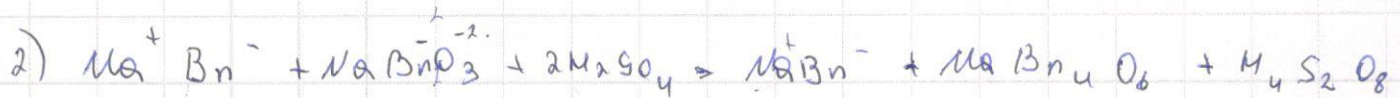
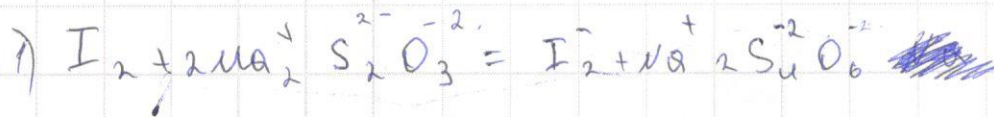
$$x = 25\% \cdot 1.85$$

$$x = 46.25$$

$$x = \frac{56}{46.25}$$

$$x = 1.21$$

жауап 3.



жауап 2.

~~жауап 2.~~

жауап 1.

минералы Cr. бланко (железо) - х метал.

$$X + MS = S.$$

$$Mf \text{ металы с сәл A } = 86,62\%$$