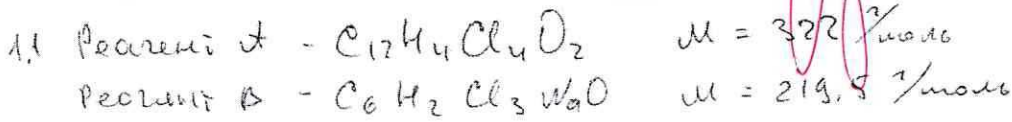


36



Для реагента А при молярном соотношении А:В - 10:1

$A+B = \frac{10 \cdot 322 + 219,5}{3439,5} = 0,9362$

доля В = $\frac{219,5}{3439,5} = 0,0638$

доля Cl в реагенте А = $4 \cdot 35,5 / 322 = 0,441$

доля Cl в реагенте В = $3 \cdot 35,5 / 219,5 = 0,485$

масса Cl в 100г смеси А и В

$0,441 \cdot 0,9362 + 0,485 \cdot 0,0638 \cdot 100 = 44,38\%$

+

2.1 Биле содеркит 10мг/мл карботамин, в ампуле 5 \cdot 10 = 50мг карботамин. Общий об'єм р-ра \leftarrow концентр. 0,5 мг/мл =

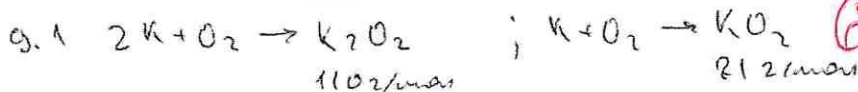
$= 50 \text{ мг} / 0,5 \text{ мг/мл} = 100 \text{ мл}$. об'єм фізрозтовоку $100 - 5 = 95 \text{ мл}$

через 16г в організмі зостається 50% препарату, через 32г - 25,

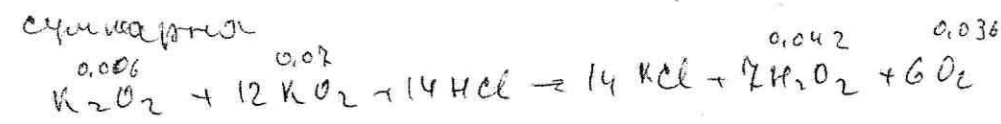
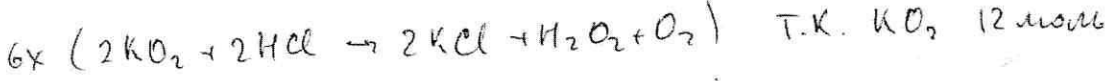
через 28г $\leftarrow 30\%$

36
Кестер

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
6	6	1	1	6	6	1	2		



12 моль KO_2 и 1 моль K_2O_2 $\frac{12 \cdot 71 + 110 \cdot 1}{12+1} = 742 \frac{г}{моль}$



$n(PbS) = 2,51 / 239 = 0,0105 \text{ моль}$
 $n(H_2O_2) = 0,042 \text{ моль}$
 $n(O_2) = 0,036 \text{ моль}$ $nO_2 = 0,8064$
 $n(K_2O_2) = 0,006 \text{ моль}$
 $n(KO_2) = 0,082 \text{ моль}$

bw



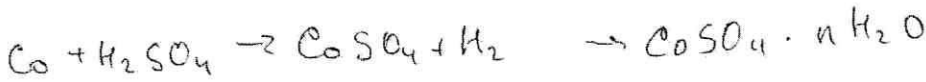
$6 K_2O_2$ $n(K) = 0,012 \text{ моль}$
 $6 KO_2$ $n(Kl) = 0,082 \text{ моль}$

$\Sigma(K) = 0,084 \text{ моль}$ $m(K) = 0,084 \cdot 39 = 3,276 \text{ г}$

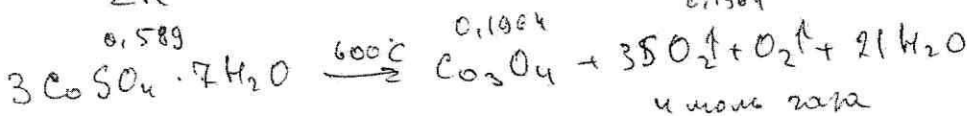
+

6.1 $w_{\text{O}_2} \text{ в } \text{CO}_2 = 23\%_{\text{масс}} + x + 2 \cdot 16 \rightarrow 23 + 32 = 55 \text{ (масс \% O}_2)$

$w_{\text{CO}} \text{ (в } \text{CO}_2) = \frac{55}{1 - 0,5175} = 114\%_{\text{масс}}$ $x = 114 - 55 = 59\%_{\text{масс}}$ — CO исходный

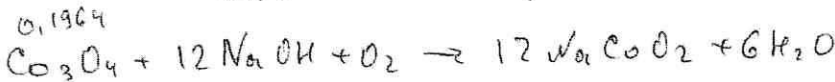


$\frac{16 \cdot 4 + n \cdot 16}{2n} = 12,57 \rightarrow 64 + 16n = 25,14n \rightarrow n = 7 \text{ CO}_2 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$



$\text{CO}_2 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ — вещество В
66.

$n \text{ (газов)} = \frac{4,4n}{22,4} = 0,1964 \text{ моль} \rightarrow n \text{ (CO}_2) = 0,1964 \text{ моль}$

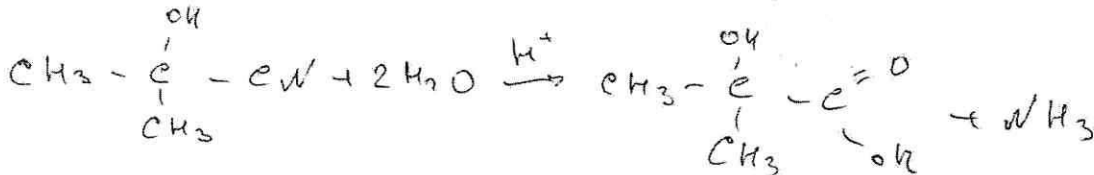
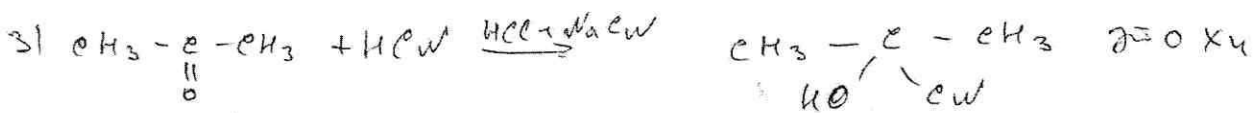
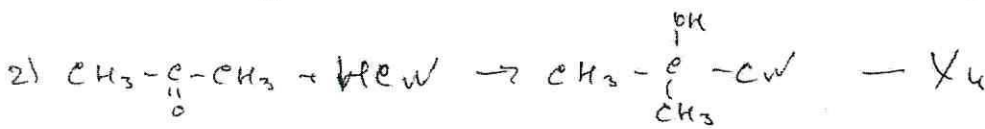
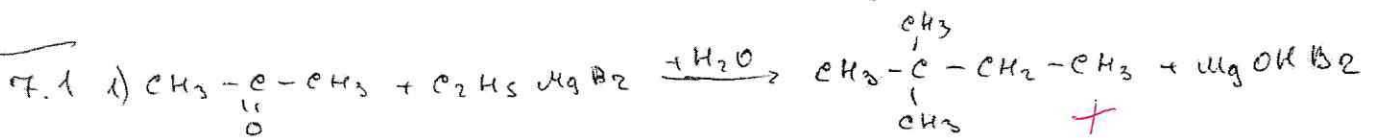


Na_2CO_3 — вещество С

$n \text{ (масс } \text{Na}_2\text{CO}_3) = 2,357 \text{ моль}$ $m \text{ (масс } \text{Na}_2\text{CO}_3) = 2,357 \cdot 114 = 268,72$

$m \text{ (CO}_2 \cdot 7\text{H}_2\text{O)} = 0,589 \cdot 281 = 165,52$ — масса в-ва А

задание 4.1 и 5.1 см черновик.



$\rightarrow \text{X5}$