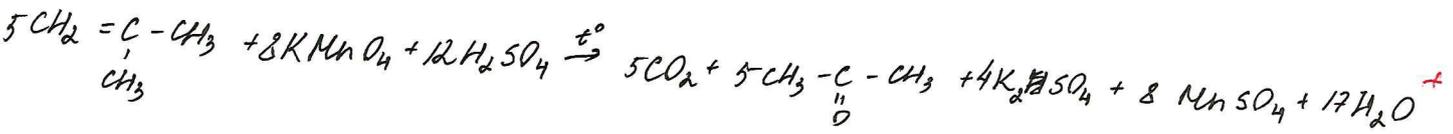
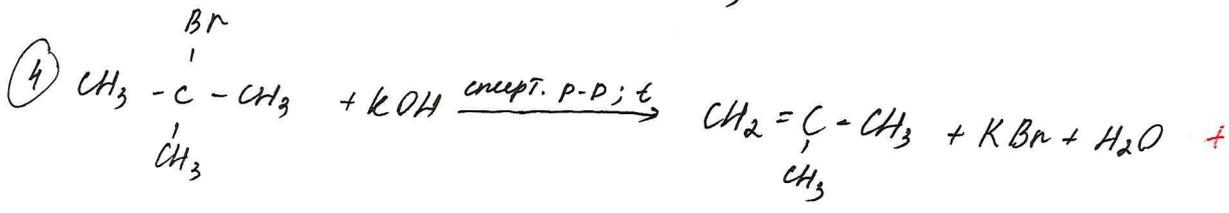
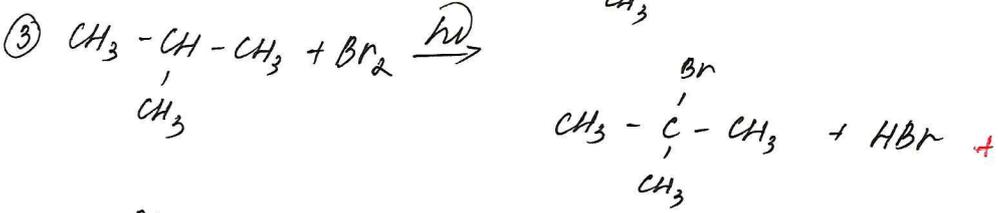
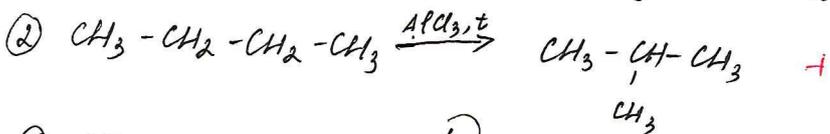
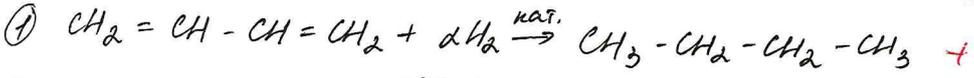


Задача №1



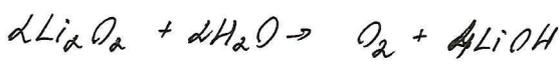
$$\begin{array}{l} C^{-2} - 8e \rightarrow C^{+4} + C^{+2} \\ Mn^{+7} + 5e \rightarrow Mn^{+2} \end{array} \left| \begin{array}{l} 5 \\ 8 \end{array} \right.$$

Задача №2

Дано:

- $m(Li_2O_2) = 2,3 г$
- $m(H_2O) = 62 г$
- $w(LiOH) = ?$
- $v(CO_2) = ?$

Решение:



$n(Li_2O_2) = \frac{2,3 г}{46 г/моль} = 0,05 моль$

$n(H_2O) = \frac{62 г}{18 г/моль} \approx 3,4 моль$

Li_2O_2 - недостаток
 будем считать по нему

$2n(LiOH) = 4n(Li_2O_2) = n(O_2)$

$n(LiOH) = 0,05 моль \times 2 = 0,1 моль$

$m(LiOH) = 0,1 моль \times 24 г/моль = 2,4 г$

$w(LiOH) = \frac{m}{m p-p}$

$m p-p = m(Li_2O_2) + m(H_2O) - m(O_2)$
 $m(O_2) =$

см. решение