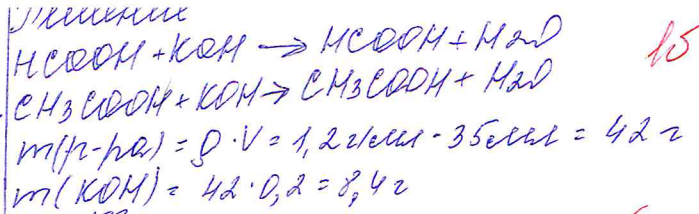


Дано:
 $n(\text{HCOOH}) = 4,62$
 $n(\text{KOH}) = 1,202 \text{ ммоль}$
 $n(\text{KOH}) = 55 \text{ ммоль}$

$n(\text{CH}_3\text{COOH}) = ?$
 $n(\text{CH}_3\text{COOH}) = ?$



$n = \frac{m}{M}$
 $n(\text{KOH}) = 8,4 : 56 = 0,15 \text{ ммоль}$
 $n(\text{HCOOH}) + n(\text{CH}_3\text{COOH}) = 0,15 \text{ ммоль}$
 $\frac{m}{60} + \frac{4,6 - m}{46} = 0,15 \quad m = 3,2$
 $w(\text{CH}_3\text{COOH}) = \frac{3}{4,6} = 0,652 \cdot 100\% = 65,2\%$

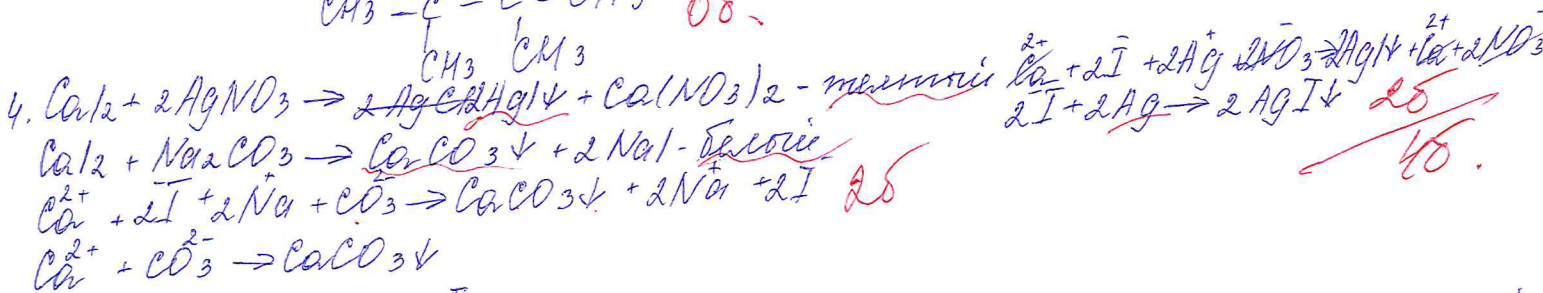
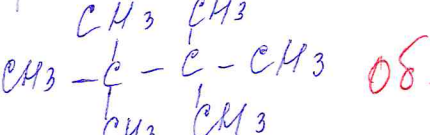
ответ: 39,5%

Дано:
 $w(\text{C}_x\text{H}_y) = 15,79\%$
 $D_{\text{возд}} = 3,93$
 $\text{C}_x\text{H}_y = ?$

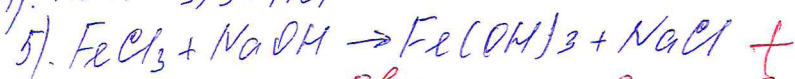
Решение:
 $w(\text{C}) = 100\% - 15,79\% = 84,21\%$
 $x(\text{C}) = \frac{w}{A_r} = \frac{84,21}{12} = 7,01$
 $y(\text{H}) = \frac{15,79}{1} = 15,79$

$x:y = 7,01:15,79$
 $x:y = 1:2,25 = 4:9$
 C_4H_9 - предположение
 $M(\text{C}_4\text{H}_9) = 12 \cdot 4 + 9 = 57$

$M(\text{вещ.}) = D_{\text{возд}} \cdot 29 = 114$
 $114 : 57 = 2$
 C_8H_{18} - октан $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$



5. NO - оксид азота II
 N_2O - оксид азота I (веселящий газ) производит опьяняющий эффект.
 N_2O_3 - оксид азота III азотистой ангидрид
 NO_2 - оксид азота IV - диоксид азота
 N_2O_5 - оксид азота V азотистой ангидрид
 $\text{N}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HNO}_2$ (азотистая к-та)
 Несамоброунизирующие оксиды азота редко реагируют с к-тами, основаниями и соледр. оксидантами, но при взаимодействии не образуют солей.
 $\text{N}_2\text{O} + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{N}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$



Pharmaceuticals - Pharm
Korapeta dist.

48.

remains - 145