

$$m(\text{p-ра}) = 35 \cdot 1,2 = 42,2$$

$$m(\text{KOH}) = 42 \cdot 0,2 = 8,42$$

$$n(\text{KOH}) = \frac{8,42}{56,1} = 0,15 \text{ моль}$$

$$n(\text{HCOOH}) + n(\text{CH}_3\text{COOH}) = 0,15 \text{ моль}$$

$$\frac{m}{60} + \frac{7,8 - m}{46} = 0,15$$

$$m = 3,2$$

$w(\text{CH}_3\text{COOH})$  в смеси исчисл.

$$w(\text{CH}_3\text{COOH}) = \frac{3}{7,8} = 0,385 \approx 39,5\%$$

Ответ: 39,5%

12

Решение:  $w(\text{C}) = 100\% - 15,79\% = 84,21\%$

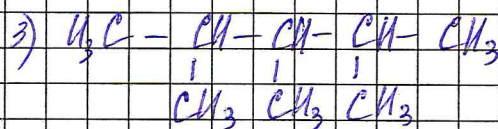
$$(C_xH_y) = \frac{84,21}{12} : \frac{15,79}{1} = 7,02 : 15,79 = 1 : 2,25 = 4 : 9$$

$C_4H_9$  - простейшая формула

$$M(C_4H_9) = 57; M(\text{вс-в}) = 3,93 \cdot 29 = 114$$

$$\frac{M_{\text{вс-в}}}{M(C_4H_9)} = \frac{114}{57} = 2$$

$C_8H_{18}$  - истинная формула



4) 2, 3, 4 - метил  
2, 3, 4 - метилметил