



Бланк ответов

№ 1

$m_{\text{р-ра уксуса}} = 500 \text{ г}$

$n(\text{CH}_3\text{COOH}) = 0,0833 \text{ моль}$

$m(\text{CH}_3\text{COONa}) = 5 \text{ г}$

$c(\text{CH}_3\text{COOH})_{\text{уксус}} = \frac{0,0833}{0,5} = 0,1666 \text{ моль/л}$



✓

Б	0,1666	0	0
Пр	x	0	0
См	0,1666 - x	x	x

$K_a = \frac{\{\text{CH}_3\text{COO}^-\} \{\text{H}_3\text{O}^+\}}{\{\text{CH}_3\text{COOH}\}} = \frac{x^2}{0,1666 - x} \approx \frac{x^2}{0,1666}$

$1,74 \cdot 10^{-5} = \frac{x^2}{0,1666}$

$\{\text{H}_3\text{O}^+\} = 0,17026 \cdot 10^{-2}$

$x = 0,17026 \cdot 10^{-2}$

$\text{pH}_{1,5} = -\log \{\text{H}_3\text{O}^+\} = 2,7689 \text{ ✓}$

~~PH~~ стало $c(\text{CH}_3\text{COONa}) = \frac{0,0833}{1,1} = 0,07573 \text{ моль/л}$

$V = 1,1 \text{ л}$

$1,74 \cdot 10^{-5} = \frac{x^2}{0,07573}$

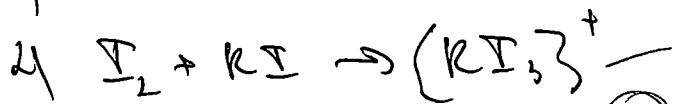
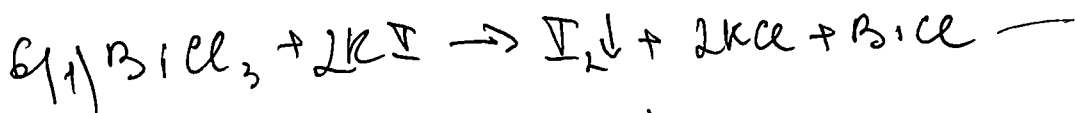
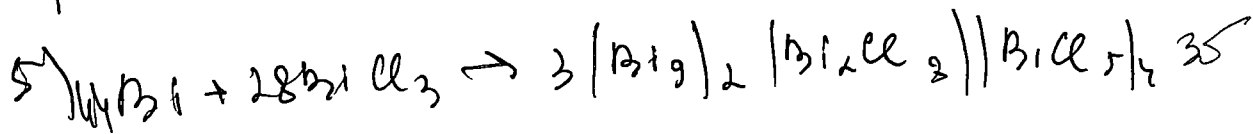
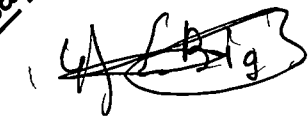
$x = 0,11478 \cdot 10^{-2}$

$\text{pH}_2 = 2,94 \text{ ✓}$

$\text{pH}_2 - \text{pH}_1 = 2,94 - 2,7689 = 0,1711$

увеличилось на 0,1711 ✓

5



15 (58)

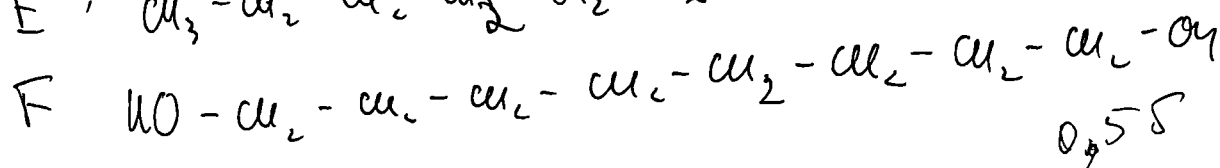
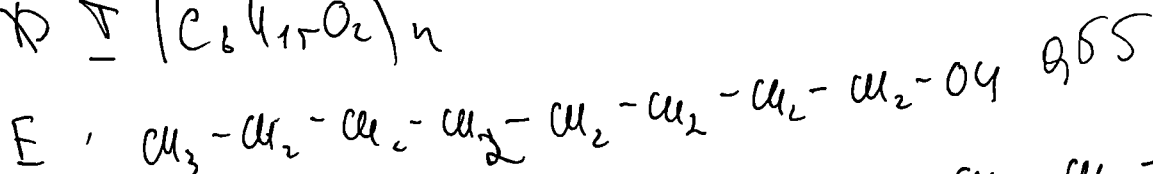
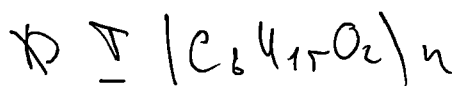
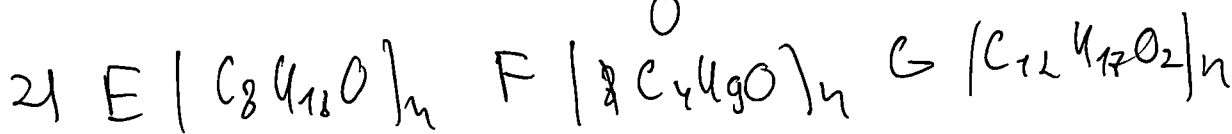
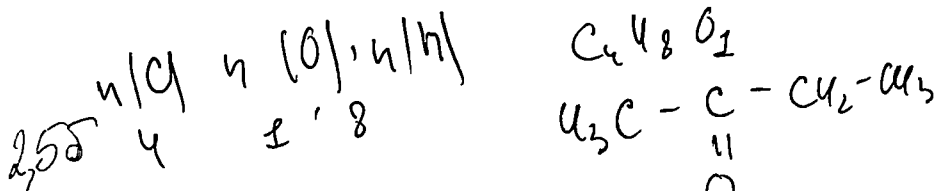
1) ~~$0,828 \cdot 28 = 23,184$~~ $M_{\text{кожа}} = 29$ $0,828 = 242 / \text{моль}$ 15
 ~~$m_{\text{кожа}} = 942$~~ $n_{\text{кожа}} = 8,92 \cdot 10^{-3} \text{ моль}$

$m_{\text{кожа}} = 921432$

$n_{Cl} = n_{CO_2} = 0,0119 \text{ моль}$ $m_{Cl} = 0,14282$

$n_{H} = n_{H_2O} = 0,2378 \text{ моль}$ $m_{H} = 0,02378$

$n_{O} = \frac{0,2143 - 0,1428 - 0,02378}{16} = 0,002962 \text{ моль}$



№6

ЭДТУК и сами могут использоваться

1) фармакологии —

2) металлообработке —

3) метрологии ✓

4) машиностроение —

5) качественные реакции на металлы —

6) ювелирное дело —

проектирование применений,

а не области применения

1

Линия отреза

Бланк ответов

