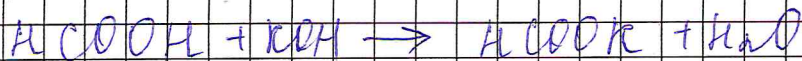


N1



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

$$m(\text{KOH}) = 42 \cdot 0,2 = 8,4$$

$$\nu(\text{KOH}) = \frac{84}{56} = 1,5 \text{ моль}$$

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

$$\frac{m}{60} + \frac{(42 - m)}{76} = 0,15$$

$$m = 32$$

$w(\text{CH}_3\text{COOH})$  - в смеси кислот

$$w(\text{CH}_3\text{COOH}) = \frac{32}{76} = 0,421 = 42,1\%$$

N2

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

$$(\text{C:H}) = \frac{84,21}{12} : \frac{15,79}{1} = 7,02 : 15,79 = 1:$$

$$\begin{array}{l} \nu(\text{C}) : \nu(\text{H}) \\ 7,02 : 15,79 \\ 1 : 2,25 \\ 4 : 9 \end{array}$$

$\text{C}_4\text{H}_9$  - простейшая формула

$$M(\text{в-ва}) = 57$$

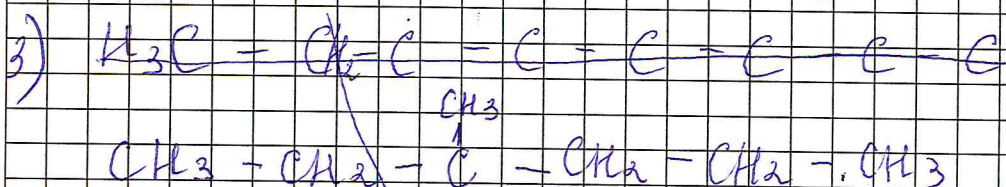
$$M(\text{в-ва}) = 3,93 \cdot 29 = 114$$

$$\frac{M(\text{в-ва})}{M(\text{C}_4\text{H}_9)} = \frac{114}{57} = 2$$

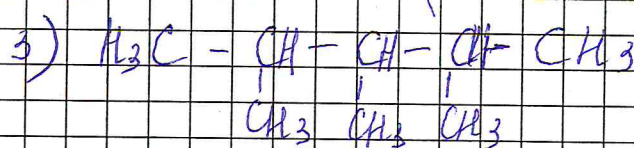
шифр \_\_\_\_\_

$C_8H_{18}$  - истинная формула

25



4) 3,3-диметилгексен

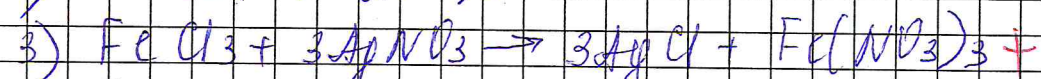
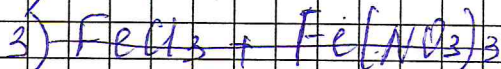
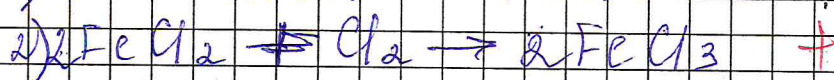
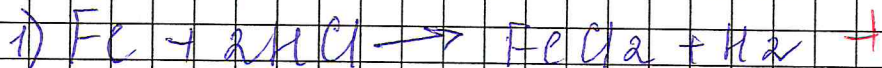
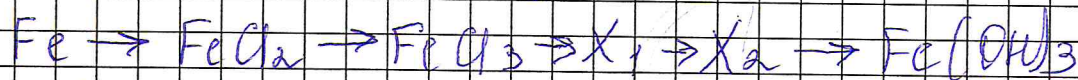


05

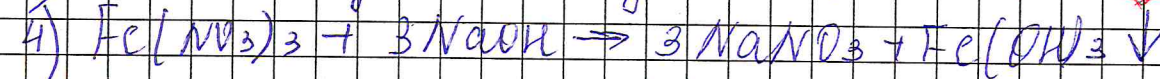
4) 2,3,4-~~антан~~ метилпентан

05

N3



05

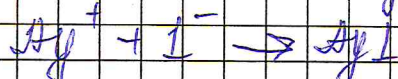
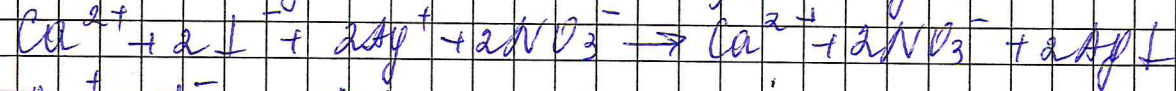
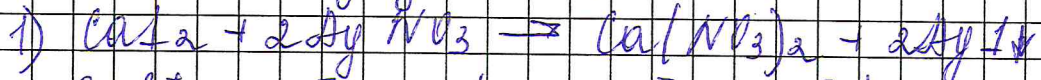


45

N4

$CaI_2$  - иодид кальция

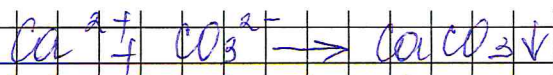
10



25

Ответ: реакции идут до конца, т.к. выпадает ирр-мн. осадок.





Ответ: Реакция идет до конца, т.к. выпадает белый осадок.

№5

Этим веществом является азот (N)

Несомержающиеся оксиды: NO (оксид азота II),  
 $\text{N}_2\text{O}$  («веселящий газ»)

Кислотные оксиды:  $\text{N}_2\text{O}_3$  (триоксид азота),  
 $\text{NO}_2$  (диоксид азота),  $\text{N}_2\text{O}_5$  (пентаоксид азота)

Оксид азота - оксид  
 NO

Всего: 17

