

Оценки

№1		Оценки	
1) $[\text{CoCl}_4]^-$	1) Co^{+3}	+	
2) $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$	2) Fe^{+3}	+	
3) $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	3) Co^{+2}	+	
4) $[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}$	4) Ni^{+2}	+	
5) $[\text{Cr}(\text{CO})_6]$	5) Cr^0	+	
6) $[\text{Aln}(\text{CO})_5\text{Br}]$	6) Aln^{+1}	+	
7) $[\text{Aln}(\text{CO})_6]^+$	7) Mn^{+1}	+	

$$7 \times 2 = 14$$

1	2	3	4	5	6	Σ
14	5	6	15	24	8	72

(Signature)

(Справка) 1

N₂

$$PV = nRT;$$

$$PV = \frac{m}{M} RT;$$

$$M = \frac{mRT}{PV}$$

$$M = \frac{0,68 \cdot 261 \cdot 8,31}{10132,5 \cdot 8,56} = 17 \pm$$

это аммиак (NH₃) (есть еще?)

H = 17 · 2 = 34 ±, это сероводород (H₂S)

Определим число нейтронов атомов S и N в H₂S и NH₃, соответственно:

$$S: n^{\circ} = 32 - 16 = 16 \uparrow$$

$$N: n^{\circ} = 14 - 7 = 7 \uparrow$$

Омеем: 16, 7

$$2 \times 1,5 = 3$$

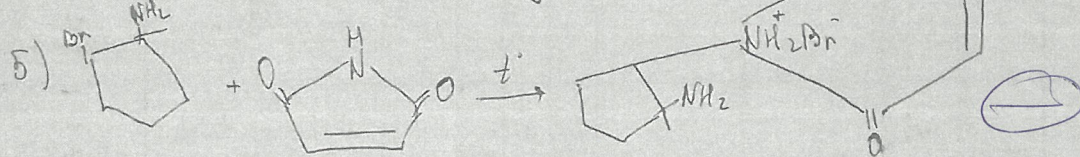
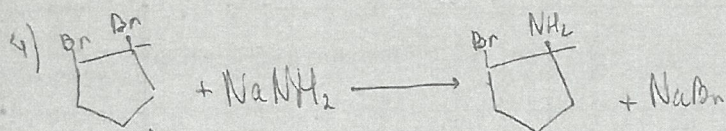
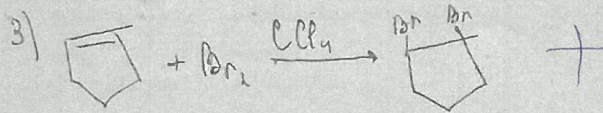
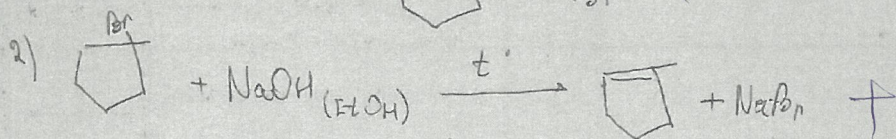
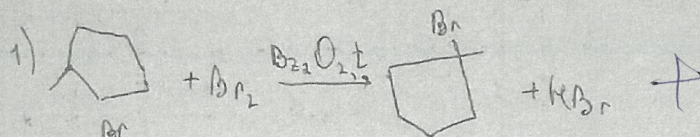
$$2 \times 1 = 2$$

$$5$$

проблема сел.
запр. из сат

(Страница) 2

N3

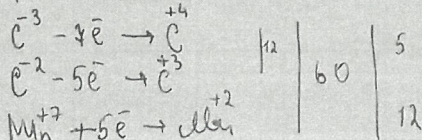
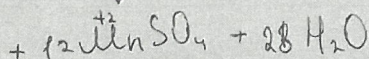
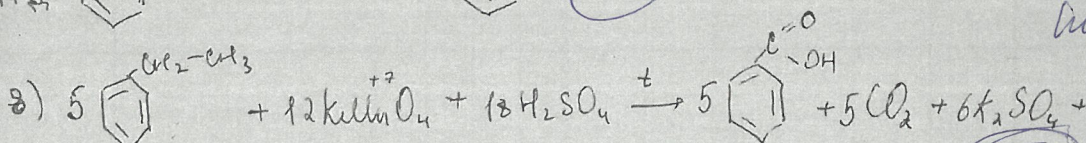
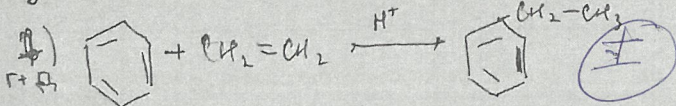
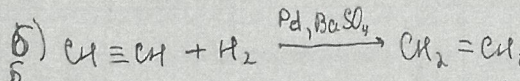
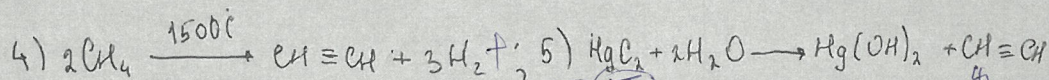
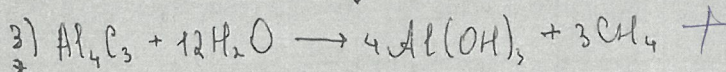
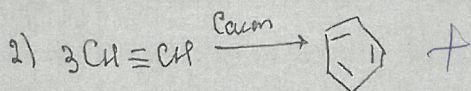
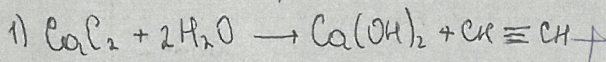


✓
Zwei
moleküle
⊖

$3 \times 2 = 6$

N4 I

Решение x - Ca ; z = Al



II B-вд

Б - ацетилен ($CH \equiv CH$)

В - метан (CH_4)

Г - бензол (C_6H_6)

Д - этен ($CH_2 = CH_2$)

Е - этилбензол ($\text{C}_6H_5-CH_2-CH_3$)

Ж - бензойная кислота (C_6H_5-COOH)

З - углекислый газ (CO_2)

III

Дано

$V(CO) = 1,0 л$

$m(p-pa) = 1,602 г$

$V(CO_2) = 1,0 л$

$m(p-pa) = 0,6345 г$

Решение

$n(CO_2) = \frac{1,0 л}{22,4 л/моль} = 0,04464 \text{ моль}$

$x, y, z, A - 2x + 2y + z = 5$

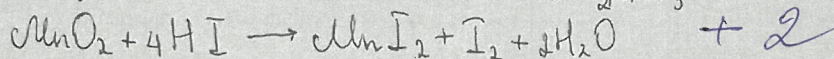
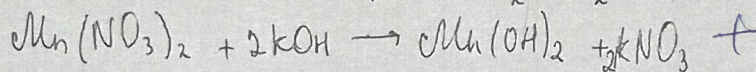
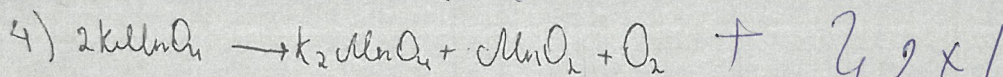
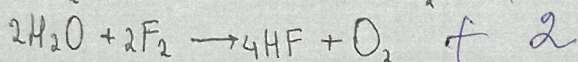
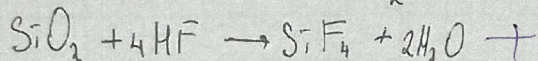
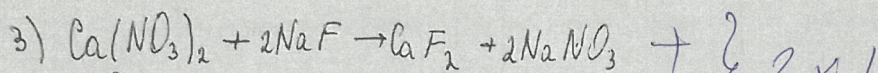
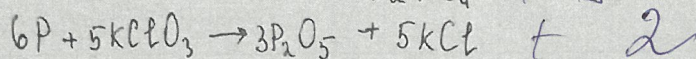
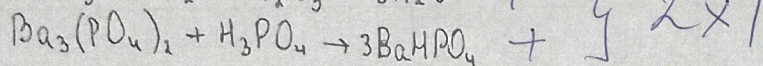
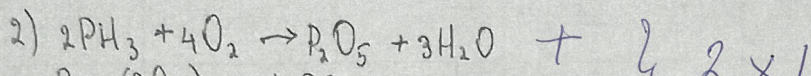
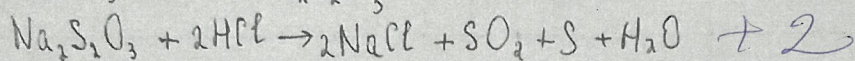
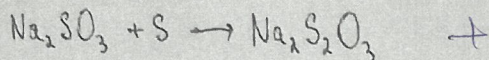
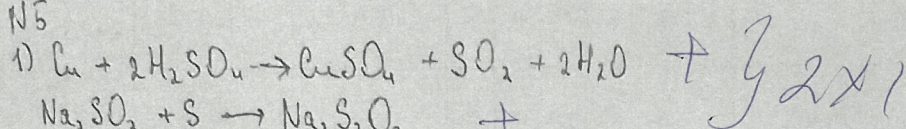
$x, 3 - 0$
 $руч - 4x + 2 + 2x = 10$

15

↑ ацет. угле
 А, не м. д.
 м. д. в
 м. д. в
 ацет.

↑ не соотв.
 ω(0) в
 соот.

N5



$$\text{A, D, E, F} - 4 \times 2 = 8$$

$$4 \times 4 = 16$$

$$\hline 24$$

№6

Дано:

$$M_{\text{р-ра}}(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6) = 145 \text{ г}$$

$$n(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6) = 0,25 \text{ моль}$$

$$t = -4,65 \text{ °C или } 288,50 \text{ К}$$

$$m(\text{C}_{10}\text{H}_8) = 64 \text{ г}$$

$$m(\text{растворителя}) = 250 \text{ г}$$

$$M(\text{C}_{10}\text{H}_8) = 128 \text{ г/моль}$$

$$K(\text{C}_6\text{H}_6) = 2,57 \frac{\text{К} \cdot \text{Кг}}{\text{моль}}$$

$$K(\text{CHCl}_3) = 3,88 \frac{\text{К} \cdot \text{Кг}}{\text{моль}}$$

$$\Delta T_{\text{зам}} = K_{\text{кр}} \cdot \mu$$

$$1) \Delta T_{\text{зам}}(\text{C}_6\text{H}_6) = 2,57 \cdot 2 = 5,14$$

$$T_{\text{кр}}(\text{C}_6\text{H}_6) = 5,5 - 5,14 = 0,36 \text{ °C}$$

⊕ знак, а не ⊖

$$\text{Переведем в К: } 0,36 - 273 = -272,64 \text{ К} \cdot - \text{ для } \text{C}_6\text{H}_6 \quad \ominus$$

$$2) \Delta T_{\text{зам}} = 3,88 \cdot 2 = 7,76 \text{ °C} \cdot - \text{ для } \text{CHCl}_3$$

$$T_{\text{кр}}(\text{CHCl}_3) = -63,5 - 7,76 = -71,26 \text{ °C} \cdot +$$

$$\text{Переведем в К: } -71,26 - 273 = -344,26 \text{ К} \cdot - \text{ для } \text{CHCl}_3 \quad \ominus$$

⊕ знак, а не ⊖

Искомые данные получены

$$2 \times 4 = 8$$