

№ 4

Дано:

$$\omega(C) = 90,57\%$$

$$\omega(C) = 93,75\%$$

A-F

Решение

$$\omega(H) = 100 - \omega(C)$$

$$\omega(H) = 100 - 90,57 = 6,25 \quad 9,43\%$$

$$\text{Пусть } m(\text{в.ва}) = 100, \text{ тогда}$$

$$m(C) = 90,57; m(H) = 9,43$$

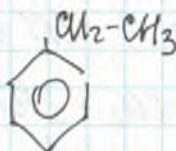
$$x = \frac{90,57}{12} = 7,5475$$

$$y = 9,43$$

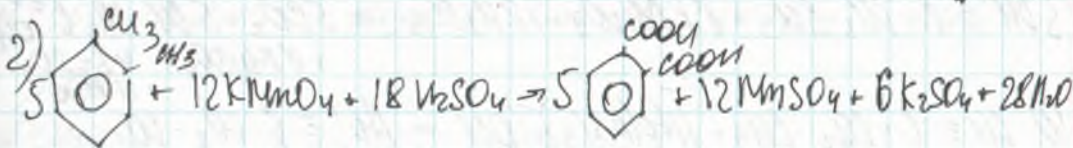
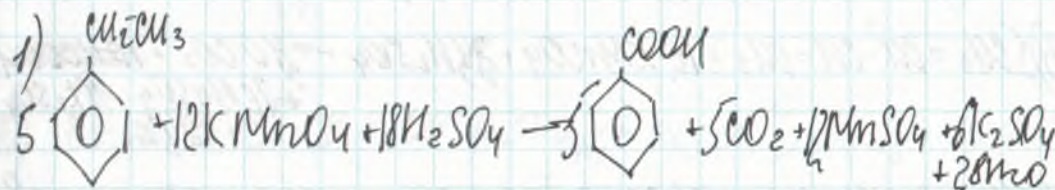
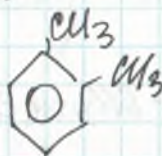
$$\begin{array}{c|c|c|c|c} 7,5475 & 1 & 4 & 8 \\ \hline & 1,25 & 5 & 10 \end{array}$$



вещество А



вещество В



вещество F

$$\omega(H) = 100 - 93,75\% = 6,25\%$$

X 17111

85

Пусть $m(\text{в. в.}) = 100\%$, тогда $m(\text{C}) = 83,75\%$,
 $m(\text{H}) = 6,25\%$

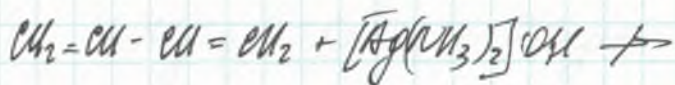
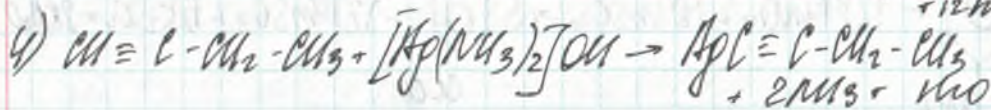
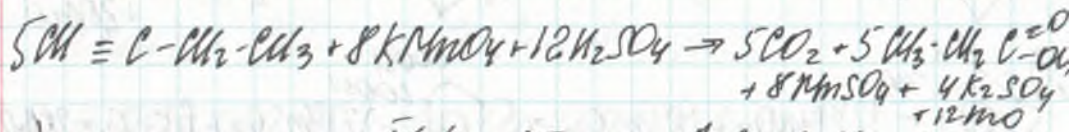
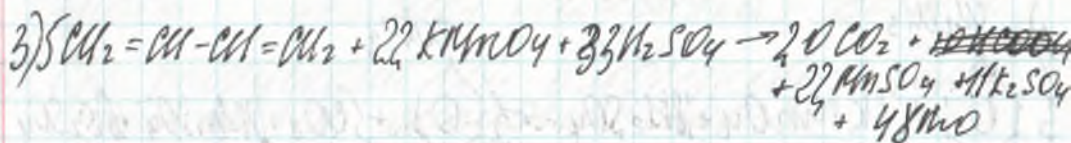
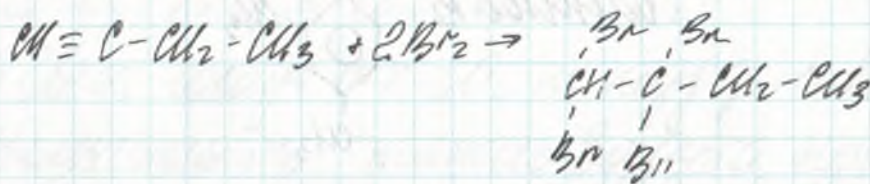
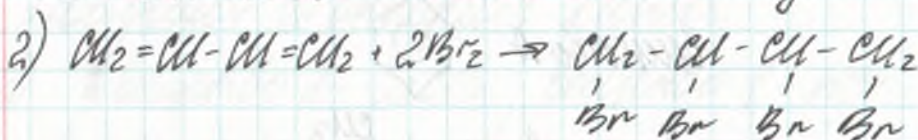
$$x = \frac{83,75}{12} = 7,8125 \quad \left| \begin{array}{c|c} 6,25 & 1,25 \\ \hline & 1 \end{array} \right| \cdot 4 \quad \left| \begin{array}{c|c} 5 & \\ \hline & 4 \end{array} \right| \cdot 2 \quad \left| \begin{array}{c|c} 10 & \\ \hline & 8 \end{array} \right|$$

вещество F - C₁₀H₈ - нафталин

✓ 5.

1) вещество A $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2$ бутадиен-1,3

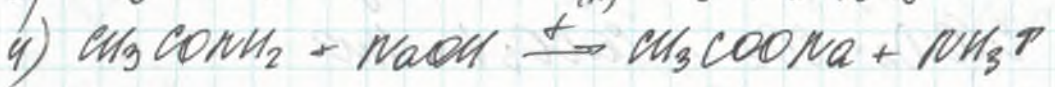
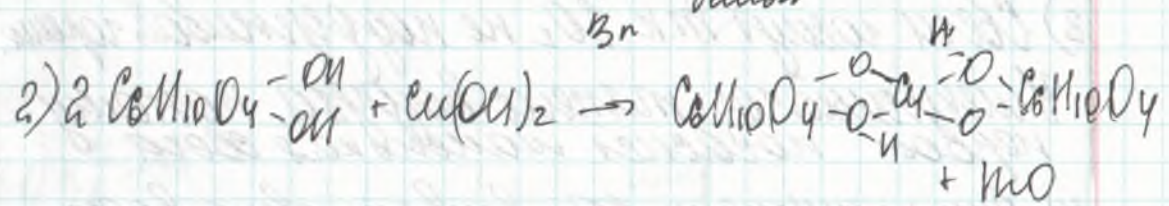
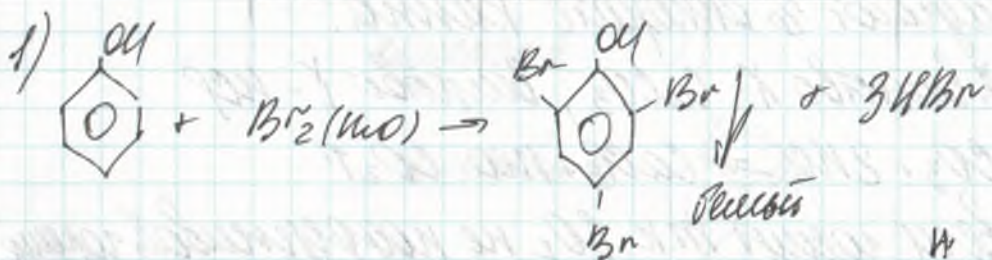
вещество B $\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ бутин-1



№ 6.

105

оп. соединения неактивны	Фенол	Ацетат натрия	шлюк	активны
$\text{Br}_2 (\text{H}_2\text{O})$	выпадение белого осадка	—	—	—
$\text{Cu}(\text{OH})_2$ на соду	—	сильное окисление р-ра	слабое окисление р-ра	—
$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ + $\text{H}_2\text{SO}_4 (\text{K})$	осадок осадок	запах эфира	—	—
$\text{NaOH} (\text{p-p})$ + +				запах аллила



№ 2.

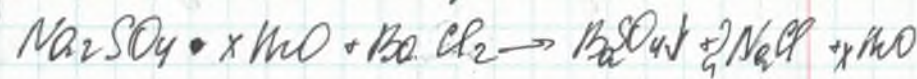
дано:

$m(\text{ам}) = 28,62$

$m(\text{в}) = 23,32$

$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ мауберова соль

$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ - ~~водный раствор~~



105

$$V(\text{BaSO}_4) = \frac{23,3}{233} = 0,1 \text{ моль}$$

$$V(\text{Na}_2\text{SO}_4) = V(\text{BaSO}_4) = 0,1 \text{ моль}$$

$$m(\text{Na}_2\text{SO}_4) = 0,1 \cdot 142 = 14,2 \text{ г}$$

$$m(\text{Na}_2\text{SO}_4 \text{ с осадком}) = 28,6 - 14,2 = 14,4 \text{ г}$$

$$V(\text{H}_2\text{O}) = \frac{14,4}{18} = 0,8 \text{ моль}$$

$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ - исходная допр. соль
✓т.

88

1) газ Z - CO_2 углекислый газ.

Получают в аппарате Киппа.

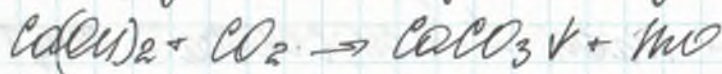
2) вещество X - CaCO_3 ; вещество Y - HCl



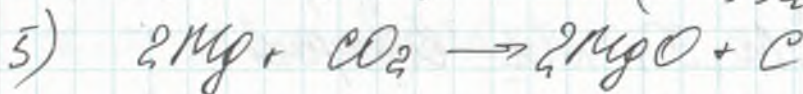
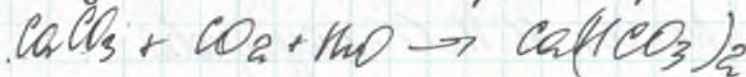
3) Свечи тают т.к. CO_2 не поддерживает горения

Углекислый газ тяжелее воздуха, поэтому
первой погаснет нижняя свеча

4) При пропускании CO_2 в известковую воду
наблюдается выпадение осадка



При избытке CO_2 соль растворяется



№ 3

X 17111

1) сплав состоит из меди и золота

18.

2) ~~А~~