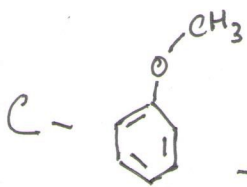
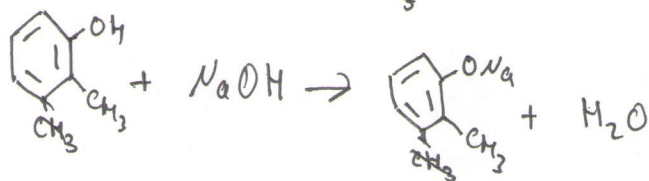
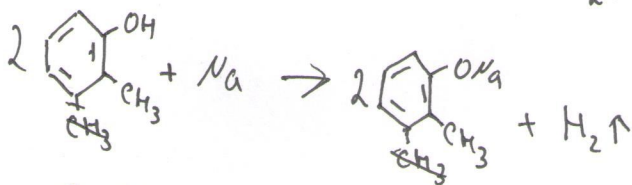
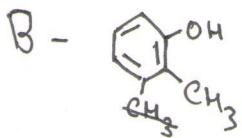
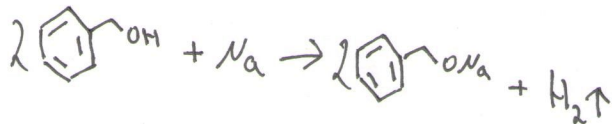


Задача 1.

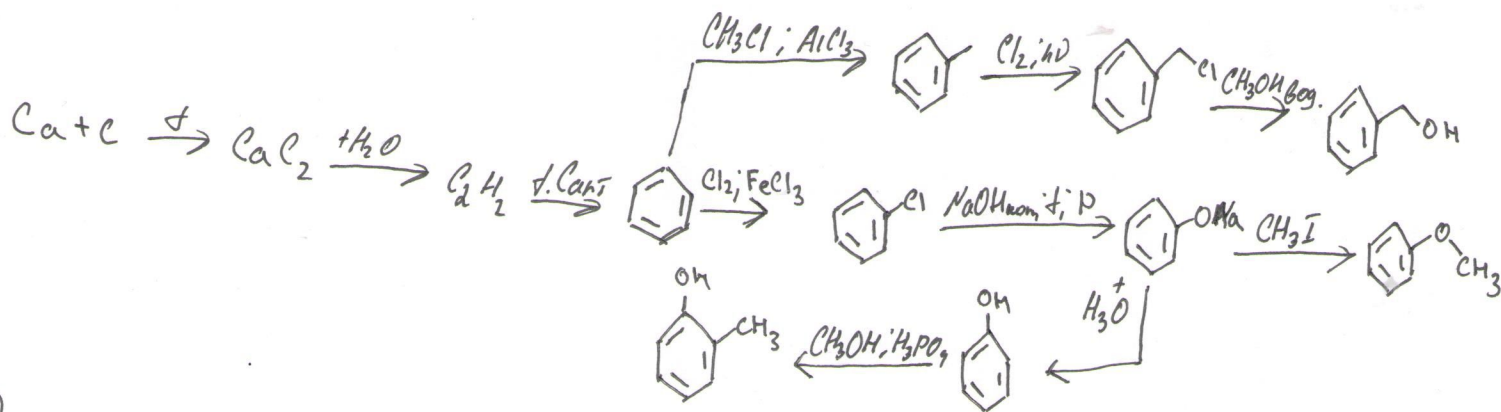
11-2

$$C:H:O = 77,78\% : 7,41\% : 14,81\% = 6,482 : 7,41 : 0,925 \cdot 625 = 7:8:1$$

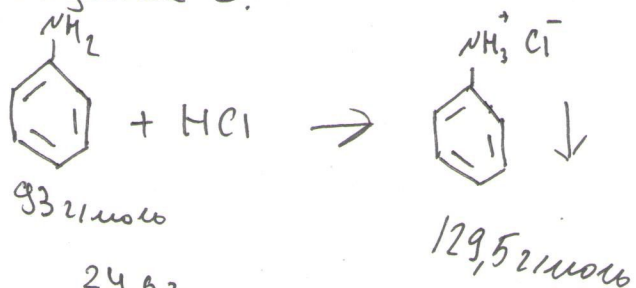
$C_7H_8O_1$  - молекулярная формула ( $M = 108$  г/моль)



- химически инертен практически



Задача 2.



в осадок выпала соль.

$$n = \frac{24,62}{129,5} = 0,19 \text{ моль}$$

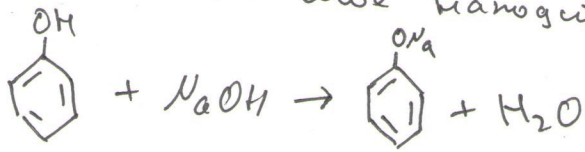
$$n(\text{соль}) = n$$

$$m(\text{соль}) = 93 \cdot 0,19 = 17,672$$

$$w(\text{соль}) = \frac{17,67}{75} = 0,2356$$

Задача 2 продолжение.

В верхнем слое - бензол, который не растворяется в воде.  
 В нижнем слое находится фенолят натрия.



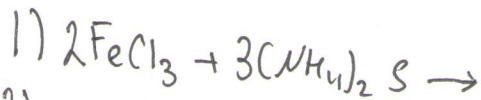
$$m(\text{бензола}) = 58,75 \cdot 0,88 = 51,72$$

$$m(\text{бензола}) = \frac{51,7}{75} = 0,69$$

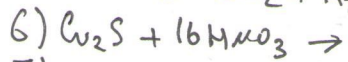
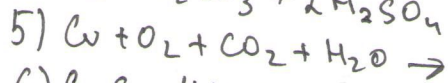
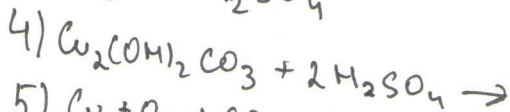
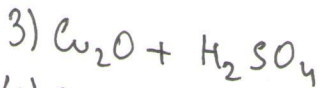
$$m(\text{фенола}) = 1 - m(\text{б}) - m(\text{а}) = 0,0744$$

1. аммиак можно получить добавив к осадку щелочь натрия и отфильтровав, бензол разделяется с водным раствором дегидратирующей, фенолят натрия переводится в фенол кислой и перегоняется.

Задача 3.



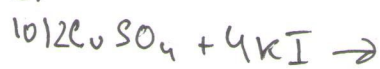
2)



7)

8)

9)



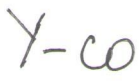
Задача 4.



$$n(\text{CaO}) = \frac{1,75}{56} = 0,03125 \text{ моль}$$

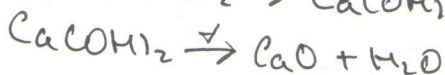
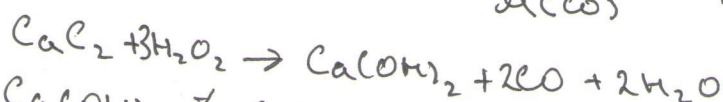
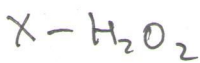
$$n(\text{CaC}_2) = \frac{2}{64} = 0,03125 \text{ моль}$$

Количество веществ кольца одинаково.



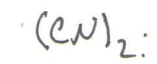
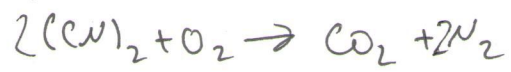
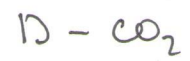
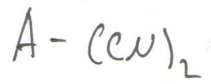
$$m(\text{CO}) = 2821 \text{ моль}$$

$$\frac{m(\text{C}_2\text{H}_2)}{m(\text{CO})} = \frac{56}{28} = 2$$



$\text{H}_2\text{O}_2$  применяется для дезинфекции ран и как отбеливатель.

Задача 5.



Задача 6

Z -  $C_{10}H_8$  нафталин.

$$\begin{array}{l} H \\ 6,25\% \end{array} : \begin{array}{l} C \\ 83,75\% \end{array} = \begin{array}{l} H \\ 4 \end{array} : \begin{array}{l} C \\ 5 \end{array}$$