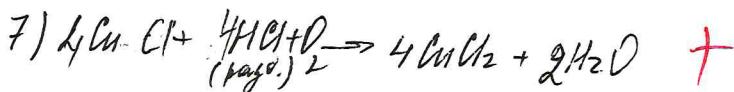
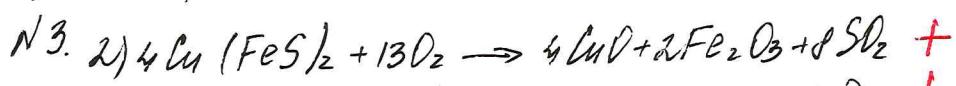
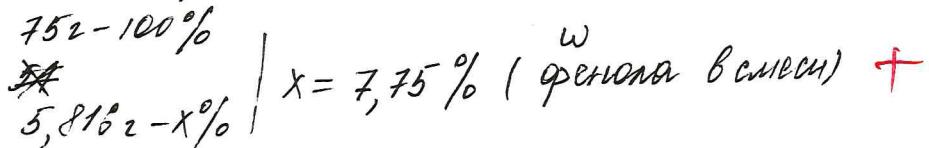
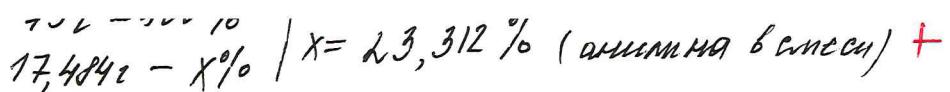
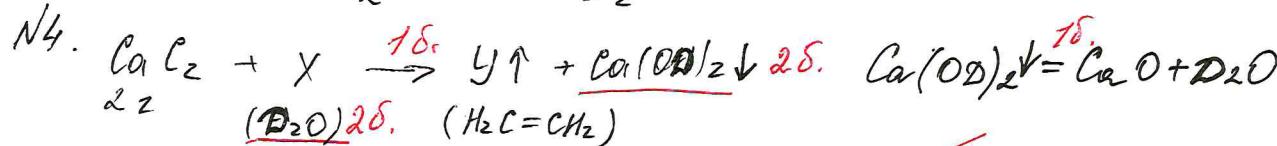
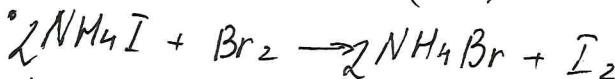
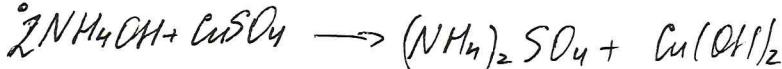


11-01



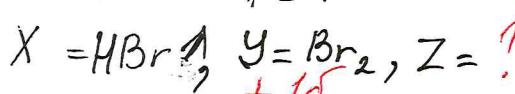
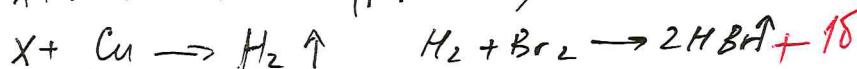
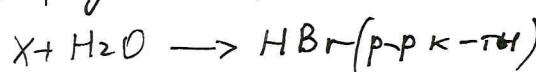
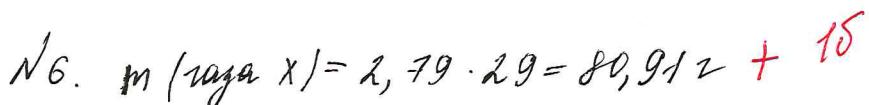
N5. Предположим, что это NH_4I —



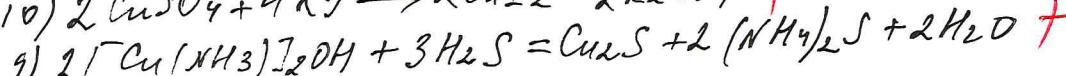
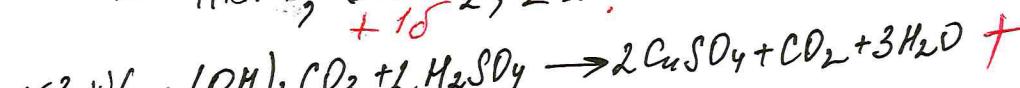
$$\sqrt{CaC_2} = \frac{2z}{(40+24)\text{г/моль}} = 0,03 \text{ моль}$$

05.

66



36



Итого: $4 + 10 + 9 + 6 + 0 + 3 = 32$ балла.

Составлено РН
Контролено А.И. Попов
Перевод Т.А. Перевод

N1.

11-01

Пусть $m(B\text{-ф}) = 100z$, тогда $m(C) = 77,78z$

$$m(O) = 14,81z$$

$$m(H) = 7,41z$$

Найдем из какого ф-фа:

$$\delta(C) = \frac{77,78z}{122/\text{моль}} = 6,482 \text{ моль} +$$

$$\delta(O) = \frac{14,81z}{162/\text{моль}} = 0,926 \text{ моль} +$$

$$\delta(H) = \frac{7,41z}{7,41/\text{моль}} = 1,000 \text{ моль}$$

$$18 + 35 = 45 \text{ атома}$$

$$\delta(C) : \delta(H) : \delta(O) = 7 : 8 : 1 +$$

C_7H_8O - простейшее органическое

Проверка $M(B\text{-ф})$:

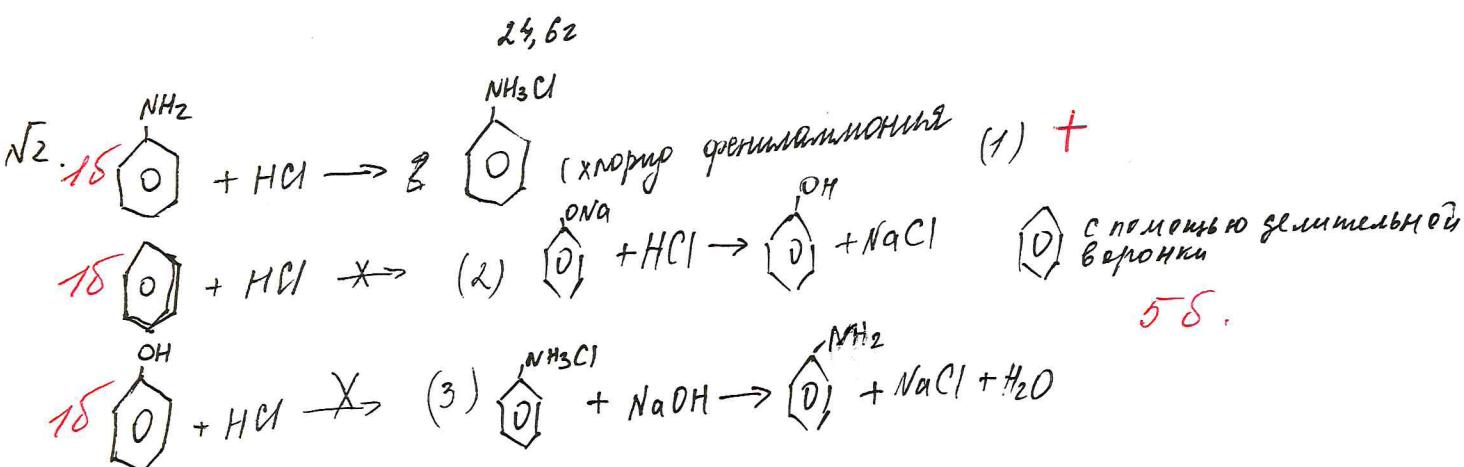
$$M(B\text{-ф}) = 84 + 8 + 16 = 108z/\text{моль} +$$

Вещество A: $\text{CH}_2\text{-OH}$

Вещество B: $\text{OH} +$  бензойный спирт +

Вещество C:  ОФО-предикс +

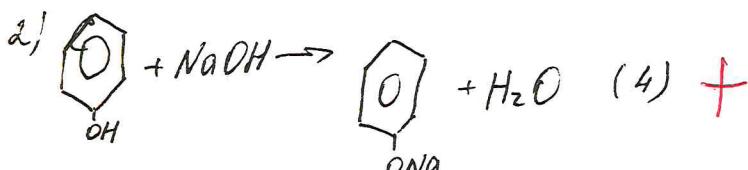
 анион



$$1) \delta(C_6H_5NH_3Cl) = \frac{24,62}{120,52/\text{моль}} = 0,188 \text{ моль} +$$

$$(C_6H_5NH_2)_x \text{ моль} - 1 \text{ моль } (C_6H_5NH_3Cl) \quad | \quad x = 0,188 \text{ моль } C_6H_5NH_2 \\ x \text{ моль} - 0,188 \text{ моль}$$

$$m(C_6H_5NH_2) = 0,188 \text{ моль} \times 93z/\text{моль} = 17,484z +$$



$$m(C_6H_6) = 0,188z/\text{моль} \times 58,75 \text{ моль} = 51,72 +$$

Значит m (грамм) должна:

$$75 - (17,484 + 51,7) = 5,816z +$$