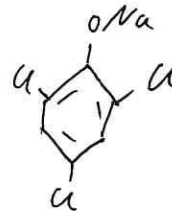


$M_r = 302 \text{ г/моль}$

№ 1.4



$M_r = 219,5 \text{ г/моль}$

В 1,1 моль смеси 1 моль А и 0,1 моль В \Rightarrow 1,1 моль смеси $= 52,15 \text{ г}$

$$\frac{1,1}{52,15} = \frac{x}{100}$$

$x = 2,1093 \text{ моль} \Rightarrow$

1,9175 моль А и 0,19125 моль В

6 +

$(L_{(ATM.)} > Na_{(ATM.)})$ В 66,37 г

$$\frac{100 \text{ мл}}{x \text{ мл}}$$

$\approx 0,4 \text{ мл/мл} \Rightarrow$

№ 2.4

$x = 250 \text{ мл (раствора)}$

\Rightarrow к 10 мл надо добавить 240 мл флуористера

2

$$0,5x = 0,1875$$

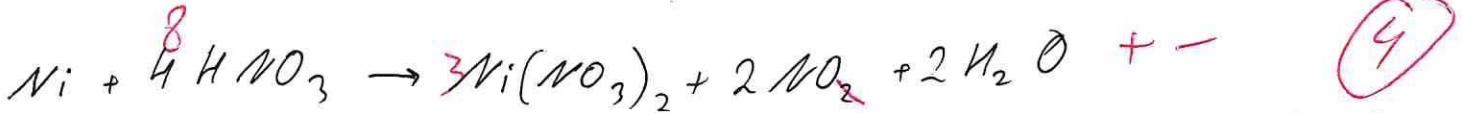
$x = 2,5 \Rightarrow$

50 г/мл



н 6.4

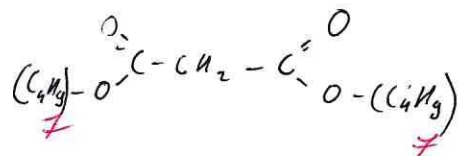
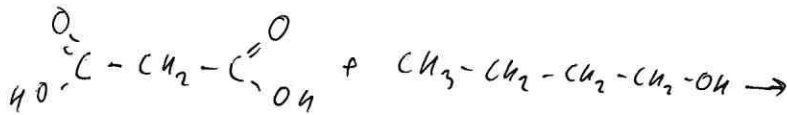
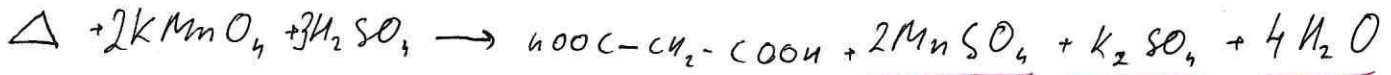
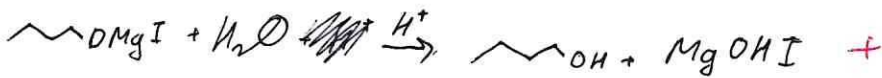
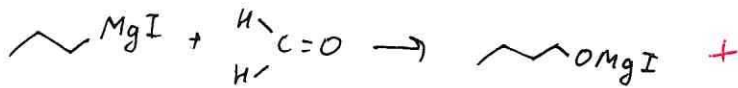
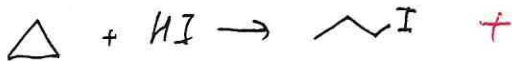
$$\frac{48}{x + 112} = 58,7 \Rightarrow Me = Ni \text{ (F)}$$



$\frac{1}{27}$ всех атом. кристаллогидрата - Ni $\Rightarrow Ni(NO_3)_2 \cdot 24 H_2O$

$$43,6 \text{ г} \Rightarrow 0,071 \text{ моль } Ni(NO_3)_2 \cdot 24 H_2O \Rightarrow 0,071 \cdot 8 = 0,568 \text{ моль } NH_3$$

$$0,568 \text{ моль } NH_3 \Rightarrow 32,187 \text{ г н-ра} \Rightarrow 35,963 \text{ мл} \quad \text{(10)}$$



СЕЧЕНОВСКИЙ
УНИВЕРСИТЕТ

10 X O Y P

| | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|----|---|---|----|
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| 6 | 2 | - | - | - | 4 | 11 | 6 | 0 | 16 |

Σ 45

8.4

отсутствие решения

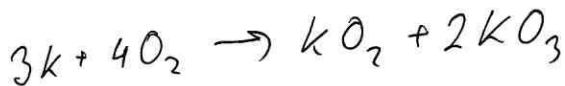
6



Даем $n(KF_3) = 1$ моль, тогда в смеси будет 3 моль KF и 1 моль $KNO_2 \Rightarrow$
 $m(KF) = 174$ $m(KNO_2) = 85 \Rightarrow$

$\omega(KF) = 67,18\%$
 $\omega(KNO_2) = 32,82\%$

9.4

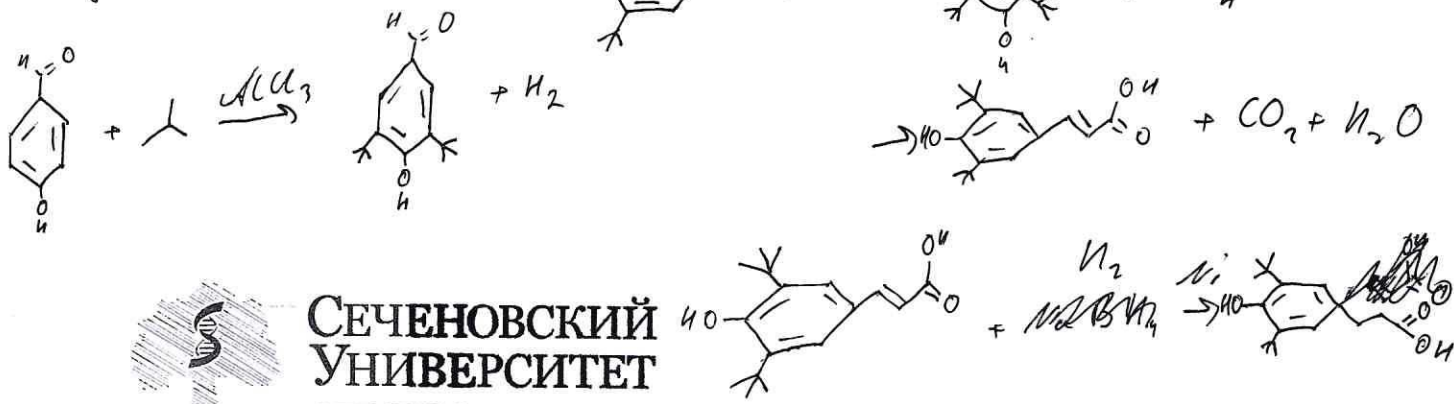


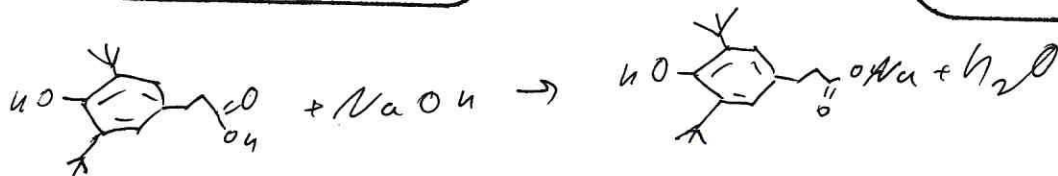
$2KO_2 + 2H_2O \rightarrow 2KOH + H_2 + 2O_2 \Rightarrow n(KO_2) = n(O_2) = 0,55$
 $2KO_3 + 2H_2O \rightarrow 2KOH + H_2 + 3O_2 \Rightarrow n(KO_3) = n(O_2) = 1,35$
 $KO_2 + NO_2 \rightarrow KNO_2 + O_2 \Rightarrow n(KO_2) = n(O_2) = 0,45$
 $2KO_3 + 2NO_2 \rightarrow 2KNO_2 + 3O_2 \Rightarrow n(KO_3) = n(O_2) = 1,35$

$\frac{1,8}{1,8} = 1 \Rightarrow$ выделившийся газ *нафранин* по объему

10.4

Генозановая кислота:





$$n(\text{NaOH}) = 0,0028 \text{ моль} \cdot 0,1 \text{ моль/л} = 0,00028 \text{ моль} \Rightarrow \uparrow$$

$$n(\text{фенолгидрат в 10 мл}) = 0,00028 \text{ моль} \Rightarrow \text{в } 50 \text{ мл} - 0,0014 \text{ моль} \quad (+)$$

$$m(\text{кис.}) = 0,3528 \text{ г} \Rightarrow \omega = 88,2 \%$$

16

