



1/1. (Ratio:

practically 30 wt

$w_1(\text{H}_3\text{CClO}) = 100\%$

$\frac{m_{\text{H}_3\text{CClO}}}{m_{\text{H}_3\text{CClO}}} = 100 \text{ wt}$

$m(\text{H}_3\text{CClO}) = ?$

Severance:

$$w_{\text{H}_3\text{CClO}} = \frac{w_{\text{H}_3\text{CClO}}}{w_{\text{H}_3\text{CClO}}} = 100\% = 100 \text{ wt}$$

$$V(\text{H}_3\text{CClO}) = 30 \frac{\text{wt}}{\text{wt}} \cdot 100 \text{ wt}$$

$$V(\text{H}_3\text{CClO}) = V_{\text{H}_3\text{CClO}} \cdot w_{\text{H}_3\text{CClO}}$$

$$V(\text{H}_3\text{CClO}) = V(\text{H}_3\text{CClO})$$

$$V(\text{H}_3\text{CClO}) = V(\text{H}_3\text{CClO})$$

$$V(\text{H}_3\text{CClO}) = V(\text{H}_3\text{CClO})$$

$$V(\text{H}_3\text{CClO}) = V(\text{H}_3\text{CClO})$$

$$V(\text{H}_3\text{CClO}) = V(\text{H}_3\text{CClO})$$

$$V(\text{H}_3\text{CClO}) = V(\text{H}_3\text{CClO})$$

$$V(\text{H}_3\text{CClO}) = V(\text{H}_3\text{CClO})$$

$$V(\text{H}_3\text{CClO}) = V(\text{H}_3\text{CClO})$$

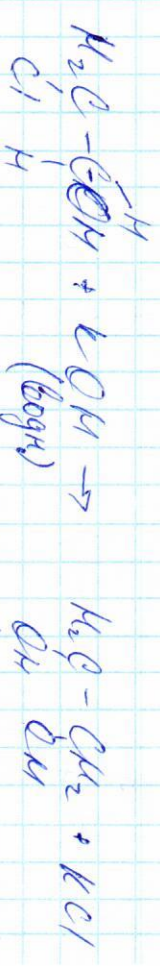
$$V(\text{H}_3\text{CClO}) = V(\text{H}_3\text{CClO})$$

$$V(\text{H}_3\text{CClO}) = V(\text{H}_3\text{CClO})$$

$$V(\text{H}_3\text{CClO}) = V(\text{H}_3\text{CClO})$$

$$V(\text{H}_3\text{CClO}) = V(\text{H}_3\text{CClO})$$

1/2.



8.10

X 255

27.4

Задача 11-1

40% p-p оборудования - определить

30% p-pa - 1м режим

X 8-6q - 100м режим

1м = 1000 м

30% = 30.000 м

X p-pa = $\frac{30 \cdot 100}{100} = 30$ (p-pa 40% определить)

~~$\frac{30000}{100} = \frac{1}{80} \Rightarrow X = 3000 \cdot 80 = 240000$~~

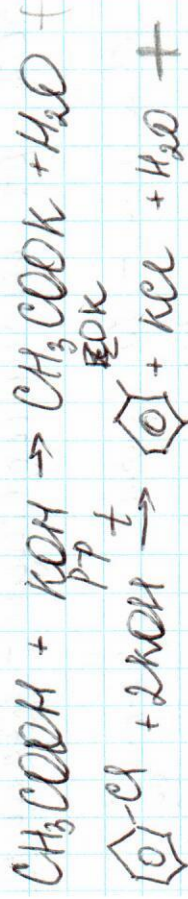
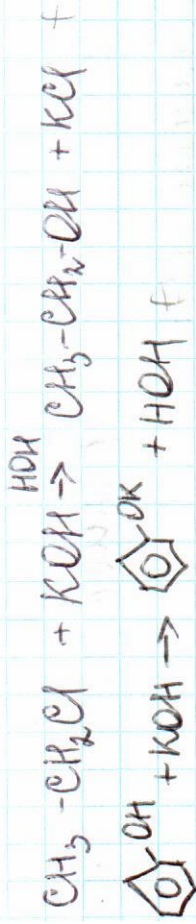
$\frac{1}{80} \left(\frac{1}{100} \right) \left\{ 30 + \frac{79}{80} \right\} = 1$

$\frac{30 - 80}{X - 1} \Rightarrow X = \frac{3000}{80} = 37,5$ м

Ответ: 37,5 м

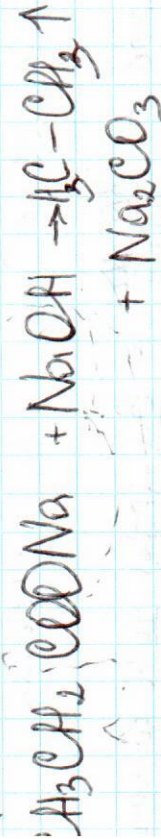
45

1-2



85

1-3



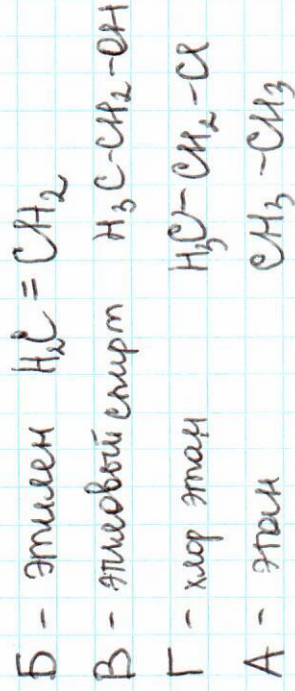
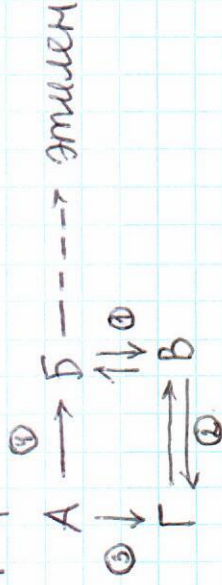
1) $\text{var} - \text{max}$

$$2) \text{ } g = \frac{M}{V_n} = \frac{30}{22,4} = ?$$

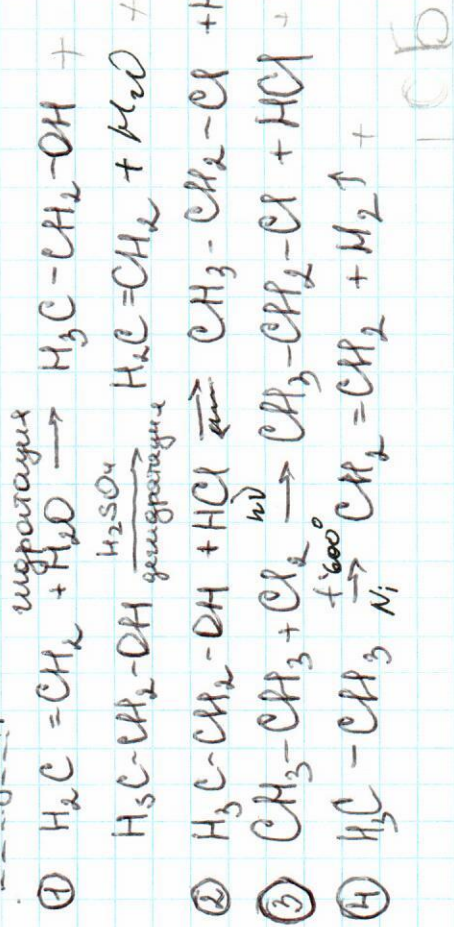
$$M(\text{C}_2\text{H}_6) = 12 \cdot 2 + 6 = 30 +$$

55

11-4



Реакции:



106

X 205

ОДИННАДЦАТЫЙ КЛАСС

В склянках содержатся вещества: растительное масло, машинное масло и олифа. Определите, в какой из них содержится растительное масло. Запишите структурную формулу и уравнения реакций с помощью которых вы определили его наличие.

План решения задачи

1. Проведите «Мысленный эксперимент».

Составьте план-схему определения растительного масла по форме, указанной в таблице 1.

В соответствующих графах таблицы укажите характерные признаки реакций. При этом пользуйтесь обозначениями:

↓ – выделение осадка

* – обесцвечивание раствора

** – изменение цвета

— – нет никаких изменений

Предположите наличие растительного масла. Составьте уравнения соответствующих реакций.

2. Проведите «Реальный эксперимент».

3. Сопоставьте предполагаемые и экспериментальные данные. Сделайте вывод о нахождении растительного масла среди других веществ.

Таблица 1.

реактив вещество	р-р KMnO_4	$\text{Cu}(\text{OH})_2$ (свежеосажденный)
= ель растительное масло шнур. жир	обесцвечивается *	* * — станов. ярко- синим т.к. спирт. ^{много толстый}
машинное масло прид. уксус	цвет станов. бледнее * * —	— —
олифа	↓ —	—

45

