

Ф.И.О

Дата 28.07.2025

№ участника 246-2

Подпись Р.И.Р.



САНКТ-ПЕТЕРБУРГСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ
УНИВЕРСИТЕТ
ВЕТЕРИНАРНОЙ МЕДИЦИНЫ

Дано:

$$w(C) = 24,24\%$$

$$w(H) = 4,04\%$$

$$w(Cl) = 71,72\%$$

Пусть масса в-ва 100г, тогда

$$m(C) = 24,24$$

$$m(H) = 4,04$$

$$m(Cl) = 71,72$$

$$\nu(C) = \frac{24,24}{12} = 2,02 \text{ моль}$$

$$\nu(H) = 4,04 \text{ моль}$$

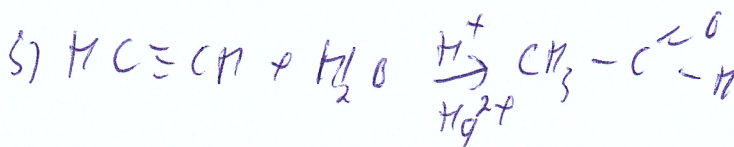
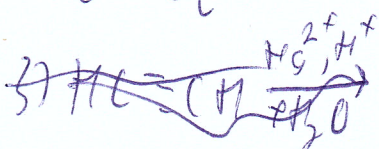
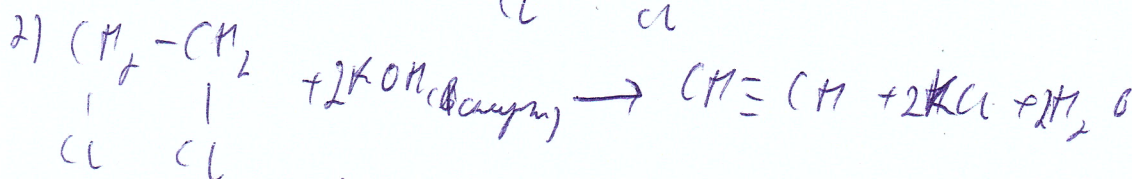
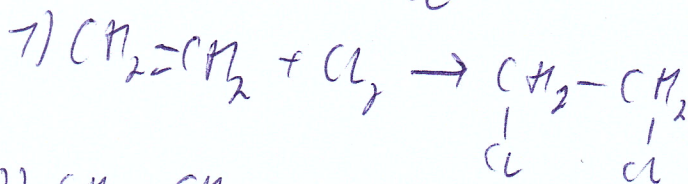
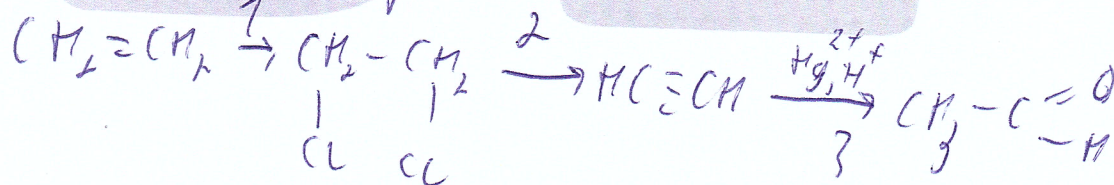
$$\nu(Cl) = \frac{71,72}{35,5} = 2,02 \text{ моль}$$

$$\nu(C) : \nu(H) : \nu(Cl) = 2,02 : 4,04 : 2,02 = 1 : 2 : 1$$

вещество CH_2Cl - простейшая

вещество $CH_2=CH_2$, делим на 2; $CH_2=CH_2$ искомая

вещество $B - CH_3-C(=O)Cl$, т.к. реакция с $AgNO_3$ дает осадок.



Ф.И.О

Дата 28.01.2015

№ участника 246-2

Подпись Рам. К.



САНКТ-ПЕТЕРБУРГСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ
УНИВЕРСИТЕТ
ВЕТЕРИНАРНОЙ МЕДИЦИНЫ

№2

$$\frac{1}{1000} = 0,001 \quad 0,001 - 700 = 0,35$$

$$2 \cdot \frac{1}{10000} = 0,0002$$

Ответ: $pH > 7$

№3

$$\frac{0,0035}{100}$$

$$100$$

$$0,006035$$

$$0,007000$$

$$0,000035$$

$$0,000965$$

Ф.И.О

Дата 28.03.2025

№ участника 246-2

Подпись *Рам. Д.*



САНКТ-ПЕТЕРБУРГСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ
УНИВЕРСИТЕТ
 ВЕТЕРИНАРНОЙ МЕДИЦИНЫ

Условик: дрво, ~~због~~, ~~жак~~, јог,
дрво раскрс, ~~мост~~, ~~велики~~, ~~мост~~, ~~мост~~,
мост

Callm

N5

Отвѣт: Селен, в мануальных ~~книгах~~ ^{содержащаяся} ~~используемая~~ селен
для укрепления волос и улучшения их отращивания
Использовать

Уменьшение количества отходов
особенности этой деятельности. В процессе производства
используются следующие материалы, которые являются
материалами.

24