

Задача 1.


- 1) $n \text{HC} \equiv \text{CH} \rightarrow (-\text{CH}=\text{CH}-)_n$ ~~05~~
- 2) $\text{HC} \equiv \text{CH} + \text{HCl} \rightarrow \text{CH}_2=\text{CH}-\text{Cl}$ 25
- 3) $n \text{CH}_2=\text{CH}-\text{Cl} \rightarrow (-\text{CH}_2-\text{CH}-)_n$ 25
- 4) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{Cl} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CH}_2-\text{CH}-\text{Cl}$ ~~05~~
- 5) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{Cl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{CH}_2=\text{CH}-\text{OH} + \text{NaCl}$ ~~25~~ $\text{C}_2\text{H}_3\text{Cl}_2 + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ 25
- 6) $n \text{CH}_2=\text{C}(\text{Cl})-\text{Cl} \rightarrow (-\text{CH}_2-\text{C}(\text{Cl})_2-)_n$ 25
- 7) $\text{HC} \equiv \text{CH} + 2 \text{HF} \rightarrow \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{F}$ 25
- 8) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{CH}_3-\text{CH}(\text{Cl})-\text{CH}_2\text{Cl} + \text{HCl}$ 25
- 9) $\text{CH}_3-\text{C}(\text{F})_2-\text{CH}_2-\text{Cl} \xrightarrow{\text{t}^\circ} \text{CH}_2=\text{C}(\text{F})_2 + \text{HCl}$ 25
- 10) $n \text{CH}_2=\text{C}(\text{F})_2 \rightarrow (-\text{CH}_2-\text{C}(\text{F})_2-)_n$ 25

1-16
2-10
3-0
4-0
5-4
305

Ответ: 1) вещество А - $\text{CH}_2=\text{CH}$; вещество А' - $(-\text{CH}_2-\text{CH}-)_n$; вещество В - $\text{CH}_2=\text{C}(\text{Cl})_2$; вещество С - $\text{CH}_2=\text{C}(\text{F})_2$; вещество D - $\text{CH}_3-\text{CH}(\text{F})-\text{CH}_2\text{F}$; вещество Е - $\text{CH}_2=\text{C}(\text{F})_2$; вещество F - $(-\text{CH}=\text{CH}-)_n$

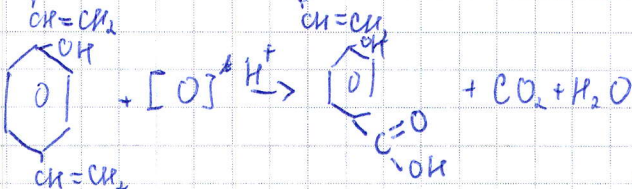
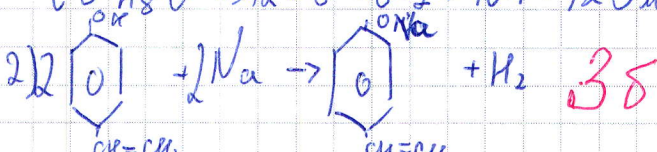
- 2) Р. полимеризации изопреена - $n \text{HC} \equiv \text{CH} \rightarrow (-\text{CH}=\text{CH}-)_n$
- Р. полимеризации хлоропреена - $n \text{CH}_2=\text{CH}-\text{Cl} \rightarrow (-\text{CH}_2-\text{CH}-)_n$

Задача 2.

Ответ: 1) вещество А - . В пункте Г характеристические соединения, это М (вещество А) 4,206 раз больше М (продукта). Проверим:

$$4,206 \cdot 28 = 123,768 \approx 124 \text{ моль}$$

$$0,8 \text{ H}_2\text{O} \Rightarrow 12 \cdot 8 + 8 \cdot 1 + 16 \cdot 1 = 120 \text{ моль}$$



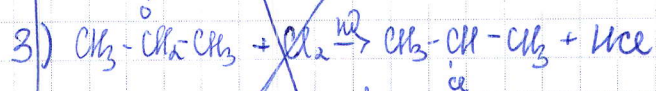
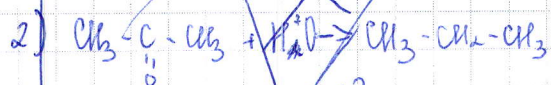
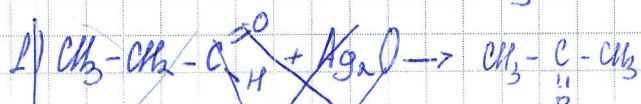
35 **105**

Задача 3

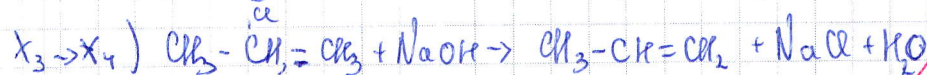
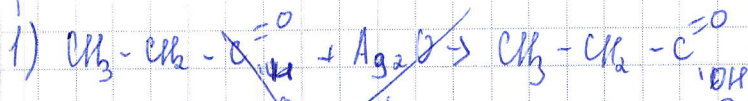
1. ~~Формы~~ Бензойной кислоты

05

Задача 4.



6)



05

Задание 5

1. —
2. Хлористая +
3. доермент +
4. калий —
5. калий —
6. индо +
7. уфеницилов +
8. кислород —
9. хром —
10. полиакрилат —
11. бор —
12. ислуго —

40

Задача 1

[illegible]

Процесс кристаллизации до конца ^{формирования} этого действия и применение не идет. Вследствие этого осмос - осмотический процесс и при осмосе кристаллизация происходит процесс его деградации, который сопровождается и прекращает рост кристаллов как его составляющие. Во время кристаллизации через небольшие каналы наблюдается деградация осмоса, что приводит к образованию разнородных кристаллов.

На сьогоднішню мить, кожен день ми всі діємо згідно політичної лінії керівництва країни, а не своїх власних інтересів, а після закінчення війни ми всі будемо вільні вибирати свій шлях.

Через 2 минуты а именно вается покровитель из каждой пробирки вода столбчатого
белой массой абырает по воде иности и селенформин с каждой пробирке вода
на столе 3 колбид это действо иные нте минут.

[illegible][illegible]

Продукты взаимодействия гидроксида натрия и P -содержащего цинка, и перманганата калия с перманганатом натрия Na_2SO_4 и перманганатом калия KMnO_4 образуются при взаимодействии CuSO_4 с NaOH и Na_2SO_4 . В реакции гидроксида натрия с перманганатом калия не происходит реакции (не происходит с данными веществами). Во второй реакции перманганат калия окисляет до 2-валентного состояния ионы железа (образуются так же перманганаты железа). Перманганат калия взаимодействует с перманганатом калия с образованием красного осадка.

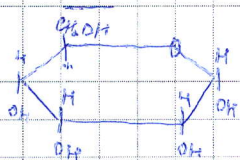

Задание 2.

К 5 мл 1-процентного раствора селитры добавляю 2 мл раствора перманганата калия. 1 мл раствора медного купороса. $2\text{NaOH} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$, которое образует перманганат меди и Na_2SO_4 . Затем добавляю концентрированную серу.

сахароза состоит из α -глюкозы и β -галактозы, ~~1999~~ ~~и~~ ~~тогда~~ ~~по~~ ~~рефракции~~ ~~различается~~ ~~на~~
Эти соединения, в основном, ~~сильно~~ ~~различны~~ ~~с~~ ~~гидролизом~~ ~~могут~~ ~~быть~~ ~~определены~~ ~~фед~~
~~ранфор~~ ~~и~~ ~~на~~ ~~своем~~ ~~ффе~~. Изменения ~~наб~~, ~~с~~ ~~и~~ ~~наб~~ ~~различны~~, ~~различаются~~ ~~сахарами~~ ~~(фруктоза, сахароза)~~,
а также сахароза с гидролизом ~~могут~~ ~~на~~ ~~функционировать~~.

Задача 3

2. Моносахарид, в результате структурной единицы красная - 2-молда, многоатомно структурно формулу:



36

2. Возможность присоединить Молдову к Румынии

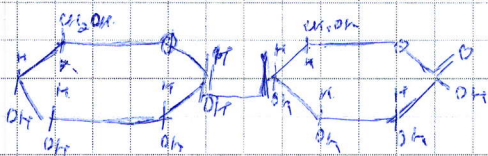
3. Красная ^{накаля} из фторной кислоты ^{испарения} выделяет из-за раздвигания аниона, который расширяется при нагревании до температуры и разложения при охлаждении, а масса до максимума, ~~которая~~ ^{накаля} ~~содержит~~ ^{из} фторной кислоты, фторной на поверхности всего этого, остается при нагревании.

4. Красная фотометрия в производстве факельного излучения не может быть заменена фотометрией, так как она имеет более сложную и точную структуру.

[illegible]

В. Выводы ~~и~~ ~~тогда~~ ~~уже~~ ~~факт~~ простотой факт не может воссоздать
систему иди. Выходим из 2-го и 3-го

Внутренний дооруден сахарозы:



15