

Вебинар №10. Алкины: химические свойства.

[1] При взаимодействии 1 моль пропина с 1 моль бромоводорода преимущественно образуется:

- 1) 2-бромпропен
- 2) 1-бромпропен
- 3) 1,2-дибромпропан
- 4) 2-бромбутен-1

[2] В процессе гидратации альдегид можно получить при использовании в качестве реагента:

- 1) этилена
- 2) ацетилена
- 3) изобутана
- 4) бутина-1

[3] Для взаимодействия пропина с избытком бромоводорода справедливы утверждения:

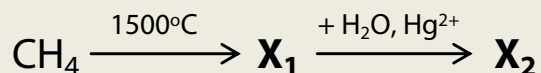
- 1) реакция протекает по правилу В. В. Марковникова
- 2) реакция идет по ионному механизму
- 3) мольное соотношение реагентов 1:2 соответственно
- 4) процесс относится к реакциям замещения
- 5) в ходе реакции образуется 1,1-дибромпропан
- 6) в ходе реакции образуется 2,2-дибромпропан

Вебинар №10. Алкины: химические свойства.

[4] Бутин-2 можно отличить от бутина-1 с помощью:

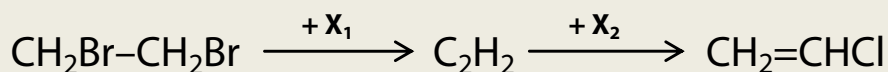
- 1) Водного раствора перманганата калия
- 2) Бромной воды
- 3) Водного раствора хлорида меди (II)
- 4) Аммиачного раствора хлорида меди (I)

[5] В схеме превращений вещества X_1 и X_2 соответственно:



- 1) C_2H_2 и CH_3COOH
- 2) C_2H_2 и CH_3CHO
- 3) C_2H_4 и CH_3CHO
- 4) C_2H_4 и $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

[6] В схеме превращений вещества X_1 и X_2 соответственно:



- 1) KOH (водн. р-р) и HCl
- 2) Zn и HCl
- 3) KOH (спирт. р-р) и HCl
- 4) Zn и Cl_2

Вебинар №10. Алкины: химические свойства.

[7] Ацетилен будет реагировать с каждым из веществ, указанными в рядах:

- 1) $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH}$, HBr , Cl_2
- 2) $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}$, H_2O , H_2
- 3) CO_2 , H_2O , HCl
- 4) Na_2O , HCl , O_2

[8] В отличие от этана, этин вступает в реакции:

- 1) изомеризации
- 2) окисления KMnO_4
- 3) галогенирования
- 4) гидрогалогенирования
- 5) с гидроксидом меди(II)
- 6) гидратации



Вся теория по органике в нашем электронном учебнике

Более 1200 тестовых заданий и все необходимые реакции.

<https://stepenin.ru/tasks/ebook-10>

