| Алкины. Тестовые задания с выбором двух вариантов ответа 1. Выберите два утверждения, справедливые для ацетилена 1) все атомы углерода в состоянии <i>sp</i> ² -гибридизации 2) имеет структурные изомеры 3) является непредельным углеводородом 4) хорошо растворим в воде 5) при нормальных условиях является газом |
|--|
| 2. Выберите два утверждения, справедливые для алкинов 1) являются предельными углеводородами 2) вступают в реакции присоединения 3) могут существовать в виде <i>цис-, транс-</i> изомеров 4) обесцвечивают бромную воду 5) содержат атомы углерода молекулах в состоянии <i>sp</i> ² -гибридизации |
| 3. Выберите два утверждения, справедливые для всех алкинов. 1) атомы углерода в молекулах связаны между собой только σ-связями 2) имеют общую формулу С _п H _{2n} 3) реагируют с натрием 4) реагируют с бромом 5) могут быть получены из дигалогеналканов |
| 4. Выберите два утверждения, справедливые для этина 1) плохо растворим в воде 2) является основным компонентом природного газа 3) имеет межклассовые изомеры 4) может быть получен гидролизом карбида кальция 5) молекула имеет тетраэдрическое строение |
| 5. Выберите два утверждения, справедливые для пропина. 1) вступает в реакцию замещения без разрыва тройной связи 2) при тримеризации образует 1,3,5-триметилбензол 3) получается при гидролизе карбида Al 4) жидкость, при обычных условиях 5) не обесцвечивают водный раствор перманганата калия |
| 6. Выберите два утверждения, справедливые для бутина -1 1) является изомеров изопрена 2) в реакции гидратации образует бутанол-2 3) образуется при дегидрировании бутана 4) реагирует с бромной водой 5) вступает в реакции замещения с [Ag(NH ₃) ₂]OH |
| 7. Выберите два утверждения, справедливые для бутина-1. 1) является изомером дивинила 2) не вступает в реакцию с водой 3) вступает в реакции замещения с [Cu(NH ₃) ₂]Cl 4) при гидратации образует альдегид 5) способен присоединить только 1 моль водорода |
| 8. Выберите два утверждения, которые справедливы и для бутина-1, и для бутина-2. 1) 1 моль углеводорода при гидратации может присоединить только 1 моль воды 2) жидкости при обычных условиях 3) можно получить из 2-хлорбутана в одну стадию 4) вступают в реакции замещения с аммиачным раствором оксида серебра 5) среди продуктов реакции с подкисленным раствором КМпО ₄ есть карбоновые кислоты |
| 9. Выберите два утверждения, которые справедливы для бутина-1 и бутина-2. 1) при гидратации образуют одно и то же вещество 2) молекулы имеют плоское строение 3) могут быть получены из 1,1-дибромбутана и 2,3-дибромбутана соответственно 4) вступают в реакции замещения с натрием 5) могут существовать в виде <i>цис</i> -, <i>транс</i> -изомеров |
| 10. Выберите два утверждения, справедливые для всех алкинов. 1) обесцвечивают бромную воду 2) имеют структурные изомеры 3) хорошо растворимы в воде 4) реагируют с аммиачным раствором оксида Ag 5) общая формула гомологического ряда C _n H _{2n-2} |

- 11. Выберите два утверждения, справедливые для всех алкинов.
- молекулы имеют плоское строение 2) все атомы углерода в молекулах связаны π-связями
 относятся к непредельным углеводородам 4) вступают в реакциию дегидратации
- 5) плохо растворимы в воде

| 12. Выберите два утверждения, которые не справедливы в отношении алкинов. 1) могут существовать в виде <i>цис-, транс-</i> изомеров 2) горят на воздухе 3) содержат атомы углерода в состоянии <i>sp-</i> гибридизации 4) вступают в реакции гидрирования 5) при взаимодействии с водным раствором перманганата калия образуют гликоли |
|---|
| 13. Выберите два утверждения, которые справедливы и для этилена, и для ацетилена. 1) относятся к классу алкенов 2) при нормальных условиях являются газами 3) обесцвечивают бромную воду 4) содержат атомы углерода в состоянии <i>sp</i> -гибридизации 5) имеют общую формулу гомологического ряда С _п Н _{2п} |
| 14. Выберите два утверждения, которые справедливы и для этана, и для ацетилена 1) обесцвечивают водный раствор перманганата калия 2) плохо растворимы в воде 3) образуют взрывчатые смеси с воздухом 4) содержат π-связи в молекулах 5) могут вступать в реакции полимеризации |
| 15. Выберите два утверждения, которые справедливы и для пропана, и для пропина. 1) вступают в реакции гидратации 2) способны к окислению кислородом 3) имеют межклассовые изомеры 4) реагируют с бромом 5) все атомы углерода в молекулах в находятся состоянии <i>sp</i> ³ -гибридизации |
| 16. Из предложенного перечня реакций, выберите две таких, в которые может вступать этин. 1) дегидрирование 2) изомеризация 3) тримеризация 4) галогенирование 5) гидролиз |
| 17. Из предложенного перечня реакций, выберите две таких, в которые может вступать пропин 1) дегалогенирование 2) гидратация 3) окисление 4) поликонденсация 5) дегидратация |
| 18. Из предложенного перечня реакций, выберите две таких, в которые может вступать бутин-2. 1) гидролиз 2) галогенирование 3) обмена 4) гидрогалогенирование 5) дегидрирование |
| 19. Из предложенного перечня реакций, выберите две таких, в которые может вступать этин 1) замещение 2) дегидроциклизация 3) дегидрирование 4) поликонденсация 5) окисление |
| 20. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые являются гомологами пропина. 1) ацетилен 2) этилен 3) бутин-1 4) бутен-1 5) циклопропан |
| 21. Выберите два вещества, которые являются друг другу структурными изомерами. 1) бутадиен-1,3 2) бутин-2 3) пропин 4) пентин-2 5) этин |
| 22. Выберите два вещества, которые являются структурными изомерами бутина-1 1) бутен-1 2) пропин 3) бутадиен-1,3 4) бутин-2 5) пентин-1 |
| 23. Выберите два вещества, которые являются структурными изомерами бутина-2. 1) бутен-2 2) бутадиен-1,2 3) пропадиен 4) изопрен 5) бутин-1 |
| 24. Выберите два вещества, которые являются структурными изомерами пентина-2. 1) 3-метилбутин-1 2) пентин-1 3) 3-метилпентин-1 4) гексин-2 5) пентен-1 |
| 25. Выберите два вещества, которые являются структурными изомерами пентина-1. 1) пентадиен-1,3 2) гексадиен-1,3 3) бутадиен-1,3 4) бутин-1 5) 3-метилбутин-1 |
| 26. Выберите два вещества, которые имеют атомы углерода в состоянии <i>sp</i> -гибридизации. 1) изопрен 2) ацетилен 3) этилен 4) пропин 5) бутадиен-1,3 |
| 27. Выберите два вещества, которые имеют в составе атом углерода в состоянии <i>sp</i> -гибридизации 1) дивинил 2) пропилен 3) этилен 4) бутин-2 5) бутадиен-1,2 |
| |

| 28. Выберите два вещества, с которыми может вступать в реакцию этин. 1) метан 2) гидроксид К 3) аммиачный раствор оксида Ag 4) бромная вода 5) хлорид Na |
|--|
| 29. Выберите два вещества, с которыми может вступать в реакцию пропин. 1) оксид меди (II) 2) раствор перманганата калия 3) гидроксид калия 4) медь 5) калий |
| 30. Выберите два вещества, с которыми может вступать в реакцию ацетилен 1) C_2H_2 2) $[Cu(NH_3)_2]Cl$ 3) Na_2SO_3 4) C_2H_6 5) CH_4 |
| 31. Выберите два вещества, с которыми может вступать в реакцию бутин-2. 1) [Ag(NH ₃) ₂]OH 2) Na 3) H ₂ O 4) [Cu(NH ₃) ₂]Cl 5) KMnO ₄ |
| 32. Выберите два вещества, которые могут вступать в реакцию гидратации. 1) пропан 2) пропен 3) циклопентан 4) этин 5) бутан |
| 33. Выберите два вещества, которые могут вступать в реакцию гидрогалогенирования. 1) метан 2) циклопропан 3) циклопентан 4) пропин 5) метилпропан |
| 34 Выберите два вещества, которые могут вступать в реакцию олигомеризации. 1) пропин 2) метан 3) ацетилен 4) циклопентан 5) метилциклогексан |
| 35. Выберите два вещества, которые не могут вступать в реакцию гидрогалогенирования. 1) этилен 2) циклопропан 3) 1,2-диметилциклопентан 4) бутин-2 5) бутан |
| 36. Выберите два вещества, которые могут вступать в реакцию с натрием. 1) пропан 2) пропен 3) метилхлорид 4) этилен 5) бутин-1 |
| 37. Выберите два вещества, которые могут вступать в реакцию с натрием. 1) циклопропан 2) метилпропан 3) пропин 4) 1-хлорпропан 5) бутин-2 |
| 38. Выберите два вещества, которые могут вступать в реакцию гидратации. 1) этан 2) циклогексен 3) циклопентан 4) пропин 5) циклогексан |
| 39. Выберите два вещества, которые могут вступать в реакцию тримеризации. 1) пропан 2) пропин 3) ацетилен 4) этан 5) циклогексан |
| 40. Выберите два вещества, с которыми могут вступать в реакцию как ацетилен, так и этан. 1) хлор 2) водород 3) натрий 4) хлороводород 5) кислород |
| 41. Выберите два вещества, с которыми могут вступать в реакцию как ацетилен, так и этан. 1) бромная вода 2) хлор 3) кислород 4) р-р перманганата К 5) аммиачный раствор оксидаАg |
| 42. Выберите два вещества, с которыми могут вступать в реакцию как пропин, так и пропен 1) гидроксид натрия 2) бромоводород 3) бромная вода 4) метан 5) циклопентан |
| 43. Выберите два вещества, с которыми могут вступать в реакцию как бутин-1, так и бутин-2. 1) [Cu(NH ₃) ₂]Cl 2) [Ag(NH ₃) ₂]OH 3) KMnO ₄ 4) HBr 5) Na |
| 44. Выберите два вещества, с которыми могут вступать в реакцию как пропин, так и пропан 1) бромная вода 2) перманганат калия 3) кислород 4) водород 5) хлор |
| 45. Выберите два вещества, с которыми могут вступать в реакцию как бутен-2, так и бутин-2. 1) KMnO ₄ 2) H ₂ 3) KOH 4) Na 5) [Ag(NH ₃) ₂]OH |
| 46. Из предложенного перечня, выберите две пары веществ, с каждым из которых реагирует пропин. 1) KMnO ₄ , N ₂ 2) Br ₂ , Na 3) HCl, NaCl 4) H ₂ O, O ₂ 5) H ₂ , Cu |

| 47. Выберите два вещества, которые могут быть использованы для синтеза ацетилена. | | | ацетилена. |
|--|---|--|--|
| 1) CH ₄ 2) CH ₃ Cl + H ₂ O | 3) C ₃ H ₄ | 4) CH ₂ Cl-CH ₂ Cl + 2NaOH | 5) CH ₂ =CH ₂ + H ₂ |
| 48. Выберите две реакции, с помощью которых может быть получен пропин. 1) NaC≡C-CH₃+ CH₃Cl 2) NaC≡C-CH₃+ HCl 3) CH₂=CH-CH₃+ H₂ 4) CH₂Cl-CHCl-CH₃+ 2KOH(спирт) 5) CH₂Cl-CHCl-CH₃+ 2KOH(водн) | | | |
| Определите, какие из указанных в | еществ явл | $_{\rm Y}$ ицетилен $\to $ ацетиленид сереб яются веществами X и Y [Ag(NH $_3$) $_2$]OH $$ 5) KOH (спи | _ |
| 50. В схеме превращений: 1,2-дихлор: Определите, какие из указанных в 1) H ₂ O 2) H ₂ C=CH-CH ₃ 3)CH | пропан веществ явл | | 2 |
| 51. В схеме превращений: Ацетилен Определите, какие из указанных в 1) 1,2- дихлорэтан 2) этанол | → X еществ явл | яются веществами Х и Ү. | эрэтан |
| 52. В схеме превращений: $HCl 2_{MOЛЬ} [Cu(NH_3)_2]Cl$ карбид кальция $\to X \to Y$ Определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y 1) $CuC\equiv C-CH_3$ 2) CH_4 3) $HC\equiv CH$ 4) Cu_2C_2 5) $HC\equiv C-HC=CH_2$ | | | |
| 53. В схеме превращений: ацети. Определите, какие из указанных в 1) водород 2) 1,3,5-триметилбе | | яются веществами Х и Ү. | 5) хлорметан |
| Определите, какие из указанных в | | яются веществами Х и Ү | S) KMnO (KOH) |
| 1) $HC \equiv C - CH_3$ 2) $KMnO_4(H_2SO_4)$ 3) $HC \equiv C - CH_2 - CH_3$ 4) $H_3C - C \equiv C - CH_3$ 5) $KMnO_4(KOH)$ 55. В схеме превращений: X Y $C_2H_2 \rightarrow HC \equiv C - CH = CH_2 \rightarrow H_2C \equiv CH - CH = CH_2$ Определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y . 1) H_2O 2) C_2H_4 3) C_2H_2 4) H_2 5) HCI | | | |
| 56. Установите соответствие межд | цу название | м вещества и классом/группой | и соединений |
| ВЕЩЕСТВО А) пропин Б) пропан В) бутен-1 Г) циклопропан | КЛА 1) алканы 2) алкины 3) алкены 4) циклоал 5) арены | .СС/ГРУППА СОЕДИНЕНИЙ каны | |

57. Установите соответствие между формулами веществ и реагентом, с помощью которого их можно различить

ФОРМУЛЫ ВЕЩЕСТВ
А) пропан и пропен
Б) пропин и пропен
В) бутин-1 и бутин-2
Г) циклогексан и пентин-2

РЕАГЕНТ

1) лакмус
2) H₂O
3) [Ag(NH₃)₂]OH
4) Ag

58. Установите соответствие между формулами веществ и реагентом, с помощью которого их можно различить

ФОРМУЛЫ ВЕЩЕСТВ А) этилен и ацетилен Б) этан и пропен В) бутин-1 и бутен-2 Г) циклогексен и пентан РЕАКТИВ 1) метилоранж 2) NaOH 3) Na 4) КМпО₄(водн) 5) HCl

5) Br₂(водн)

59. Установите соответствие между формулой углеводорода и основным продуктом его взаимодействия с хлороводородом при мольном соотношении 1:1

| | ПРОДУКТ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ |
|-------------------|--------------------------------|
| УГЛЕВОДОРОД | 1) 3-метил-2-хлорбутен-1 |
| 1) пропен | 2) 1-хлорпропан |
| 2) 2-метилпропен | 3) 2,3-диметил-2-хлорбутан |
| 3) 3-метилбутин-1 | 4) 2-хлорпропан |
| 4) циклопропан | 5) 2,3-диметил-2,3-дихлорбутан |
| | 6) 2-метил-2-хлорпропан |
| | |

60. Установите соответствие между формулой алкина и основным продуктом его взаимодействия с избытком бромоводорода.

| | ПРОДУКТ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ |
|-------------------|----------------------------|
| АЛКИН | 1) 1,1-дибромэтан |
| 1) пропин | 2) 1,1-дибромпропан |
| 2) 3-метилбутин-1 | 3) 3,3-дибром-2-метилбутан |
| 3) бутин-1 | 4) 2,2-дибромпропан |
| 4) этин | 5) 2,2-дибром-3-метилбутан |
| | 6) 2,2-дибромбутан |
| | |

61. Установите соответствие между названием алкина и продуктом его взаимодействия с водой

| АЛКИН | ПРОДУКТ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ |
|-------------------|------------------------|
| А) этин | 1) этанол |
| Б) 3-метилбутин-1 | 2) пропанол-2 |
| В) бутин-1 | 3) бутанон |
| Г) бутин-2 | 4) 3-метилбутанон |
| | 5) 3-метилбутанол-2 |
| | 6) ацетальдегид |
| | |

62. Установите соответствие между названием органического вещества и продуктом его взаимодействия со спиртовым раствором щелочи

| | ПРОДУКТ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ |
|---------------------|------------------------|
| РЕАГЕНТЫ | 1) пропилен |
| А) 1,1-дихлорэтан | 2) бутин-1 |
| Б) 2-хлорпропан | 3) бутин-2 |
| В) 2,2-дихлорпропан | 4) 2-метилпропен |
| Г) 2,2-дибромбутан | 5) пропин |
| | 6) ацетилен |
| | |

63. Установите соответствие между дигалогеналканом и продуктом его взаимодействия со спиртовым раствором щелочи

| | ПРОДУКТ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ |
|---------------------|------------------------|
| РЕАГЕНТЫ | 1) пропилен |
| А) 1,2-дихлорэтан | 2) бутин-1 |
| Б) 1,2-дихлорпропан | 3) бутин-2 |
| В) 2,3-дибромбутан | 4) ацетилен |
| Г) 1,1-дибромбутан | 5) пропин |
| | 6) 2-метилпропен |
| | |

64. Установите соответствие между схемой реакции и продуктом этой реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

СХЕМА РЕАКЦИИ

- A) $CH \equiv CH + KMnO_4 \rightarrow$
- Б) $HC \equiv C CH_3 + KMnO_4$, $H_2SO_4 \rightarrow$
- B) CH_3 - $C\equiv C$ - CH_3 + $KMnO_4$, $H_2SO_4 \rightarrow$
- Γ) CH₃-C \equiv C-CH₃ + KMnO₄, KOH \rightarrow

УГЛЕРОДСОДЕРЖАЩИЙ ПРОДУКТ РЕАКЦИИ

- 1) ацетат калия
- 2) уксусная кислота и углекислый газ
- 3) ацетальдегид
- 4) ацетон
- 5) уксусная кислота
- 6) оксалат калия

65. Установите соответствие между формулой углеводорода и продуктом, который образуется при его окислении

ΡΕΑΓΕΗΤ

- A) $CH_2=CH_2+O_2$ (кат.)
- Б) CH \equiv CH + KMnO₄, H₂SO₄ \rightarrow
- B) $CH_2=CH_2+KMnO_4$, $H_2O \rightarrow$
- Γ) CH₃-CH₂-C \equiv C-CH₃ + KMnO₄, H₂SO₄ \rightarrow

ОРГАНИЧЕСКИЙ ПРОДУКТ РЕАКЦИИ

- 1) пропановая и уксусная кислоты
- 2) углекислый газ
- 3) пропановая кислота и углекислый газ
- 4) ацетальдегид
- 5) уксусная кислота
- 6) этиленгликоль

66. Установите соответствие между формулой углеводорода и продуктом, который образуется при окислении

РЕАГЕНТ

- A) пропилен + $KMnO_4 + H_2SO_4 \rightarrow$
- Б) бутин-2 + KMnO₄ + H_2 SO₄ \rightarrow
- B) бутин-1 + $KMnO_4$ + H_2SO_4 \rightarrow
- Γ) циклогексен + KMnO₄ + H₂SO₄ \rightarrow

ОРГАНИЧЕСКИЙ ПРОДУКТ РЕАКЦИИ

- 1) адипиновая кислота
- 2) пропионовая и уксусная кислоты
- 3) пропановая кислота и оксид углерода (IV)
- 4) уксусная кислота и углекислый газ
- 5) уксусная кислота
- 6) пропановая кислота

67. Установите соответствие между схемой реакции и органическим веществом образующимися при их взаимодействии

РЕАГЕНТЫ

- A) 1,3-дихлорпропан + цинк \rightarrow
- Б) 2,2-дихлорпропан + $KOH(спирт) \rightarrow$
- B) пропин + $HCl(избыток) \rightarrow$
- Γ) бутин-1 + H_2 (недостаток) \rightarrow

ПРОДУКТ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ

- 1) бутен-2
- 2) пропин
- 3) 2,2-дихлорпропан
- 4) циклопропан
- 5) бутен-1
- 6) 1,1-дихлорпропан

68. Установите соответствие между исходными веществами и продуктом, который образуется в результате реакции между ними

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА

- A) ацетилен (Сакт.) \rightarrow
- Б) этин + $[Ag(NH_3)_2]OH \rightarrow$
- B) пропин + H_2O (Hg^{2+}) \rightarrow
- Γ) пропин (Сакт.) \rightarrow

ПРОДУКТ РЕАКЦИИ

- 1) толуол
- 2) пропанон
- 3) этаноат серебра
- 4) ацетиленид серебра
- 5) пропаналь
- 6) бензол
- 7) 1,3,5-триметилбензол

69. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения

метан ightarrow этин ightarrow 1,1-дихлорэтан ightarrow этин ightarrow С $_2$ HNа ightarrow пропин ightarrow С $_9$ H $_{12}$

70. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения

этанол \rightarrow этилен \rightarrow 1,2-дибромэтан \rightarrow ацетилен \rightarrow винилацетилен \rightarrow хлоропрен