

Свойства кислот и сложных эфиров

1. Стеариновая кислота вступает в реакции

- 1) этерификации
- 2) гидролиза
- 3) «серебряного зеркала»
- 4) горения в кислороде
- 5) гидратации
- 6) нейтрализации

2. В соответствии со схемой реакции



происходит взаимодействие между

- 1) серной кислотой и пропанол-1
- 2) метилпропионатом и этанолом
- 3) пропановой кислотой и этанолом
- 4) метанолом и этанолом
- 5) бутанол-1 и муравьиной кислотой
- 6) этановой кислотой и метанолом

3. Муравьиная кислота взаимодействует с

- 1) оксидом углерода (IV)
- 2) азотом
- 3) карбонатом кальция
- 4) хлороводородом
- 5) пропанол-1
- 6) оксидом серебра (аммиачный раствор)

4. Для насыщенных карбоновых кислот характерна (ы):

- 1) реакции со спиртами
- 2) реакции с металлами, стоящими левее водорода в ряду напряжений металлов
- 3) реакция с перманганатом натрия
- 4) реакция с гидроксидом калия
- 5) реакции с металлами, стоящими правее водорода в ряду напряжений металлов
- 6) реакция с бромной водой

5. Муравьиная кислота взаимодействует с

- 1) оксидом кремния (IV)
- 2) углеродом
- 3) карбонатом натрия
- 4) хлороводородом
- 5) этанолом
- 6) оксидом серебра (аммиачный раствор)

6. В соответствии со схемой реакции



происходит взаимодействие между

- 1) азотной кислотой и этанолом
- 2) метанолом и этанолом
- 3) муравьиной кислотой и пентанол-2
- 4) бутанол-2 и уксусной кислотой
- 5) метилацетатом и масляной кислотой
- 6) пальмитиновой кислотой и изопропиловым спиртом

7. Муравьиная кислота взаимодействует с

- 1) оксидом кремния (IV)
- 2) углеродом
- 3) карбонатом натрия
- 4) хлороводородом
- 5) этанолом
- 6) оксидом серебра (аммиачный раствор)

8. В соответствии со схемой реакции



происходит взаимодействие между

- 1) серной кислотой и пропанолом-1
- 2) метилпропионатом и этанолом
- 3) масляной кислотой и пропанолом-1
- 4) метанолом и этанолом
- 5) бутанолом-1 и олеиновой кислотой
- 6) пальмитиновой кислотой и метанолом

9. Пропионовая кислота реагирует с

- 1) гидроксидом калия
- 2) бромной водой
- 3) уксусной кислотой
- 4) пропанолом-1
- 5) серебром
- 6) магнием

10. Муравьиная кислота взаимодействует с

- 1) оксидом азота (II)
- 2) серой
- 3) аммиаком
- 4) хлоридом алюминия
- 5) водородом
- 6) гидроксидом меди (II)

11. Для муравьиной кислоты характерно(-а)

- 1) твёрдое агрегатное состояние при комнатной температуре
- 2) взаимодействие с этанолом
- 3) реакция "серебряного зеркала"
- 4) реакция гидрогалогенирования
- 5) взаимодействие с хлоридом железа(III)
- 6) взаимодействие с карбонатом натрия

12. Виниловый эфир уксусной кислоты в обычных условиях или при небольшом нагревании может вступать в реакцию с

- 1) KOH
- 2) CaCO₃
- 3) Br₂
- 4) Na
- 5) KMnO₄
- 6) CH₄

13. Этиловый эфир акриловой (пропеновой) кислоты в обычных условиях или при небольшом нагревании может вступать в реакцию с

- 1) Na
- 2) NaOH
- 3) Cl₂
- 4) C₆H₅OH
- 5) CO₂
- 6) KMnO₄