

Зачет по теме «Фенол» (часть 1)

Ф.И. \_\_\_\_\_

Класс \_\_\_\_\_ дата \_\_\_\_\_

**1. Фенол реагирует с**

- 1) бромом
- 2) ангидридами карбоновых кислот
- 3) серой
- 4) бутаном
- 5) азотной кислотой
- 6) оксидом кремния (IV)

**2. Фенол реагирует с**

- 1) оксидом углерода(IV)
- 2) бензолом
- 3) галогеналканами
- 4) хлороводородом
- 5) окисляется дихроматом калия в кислой среде
- 6) кислородом

**3. Для фенола характерна(-о):**

- 1) более сильные кислотные свойства, чем у спиртов
- 2) наличие карбонильной группы
- 3) взаимодействие с углекислым газом
- 4) реакция гидрогалогенирования
- 5) взаимодействие с метаналем
- 6) дезинфицирующие свойства

**4. Для фенола характерна(-о):**

- 1) реакция с гидроксидом натрия
- 2) двойная связь между углеродом и кислородом
- 3) взаимодействие с углекислым газом
- 4) реакция с бромоводородом
- 5) взаимодействие с муравьиным альдегидом
- 6)  $sp^2$ -гибридизация атомов углерода

**5. Для фенола характерна(-о):**

- 1)  $sp^2$ -гибридизация атомов углерода
- 2) реакция с бромом
- 3) взаимодействие с формальдегидом
- 4) реакция гидрогалогенирования
- 5) жидкое агрегатное состояние (н.у.)
- 6) взаимодействие с углекислым газом

**6. Для фенола характерна(-о):**

- 1)  $sp^2$ -гибридизация атомов углерода
- 2) взаимодействие с метаном
- 3) газообразное агрегатное состояние (н.у.)
- 4) реакция с азотной кислотой
- 5) реакции электрофильного замещения
- 6) реакция гидрогалогенирования

**7. Для фенола характерна(-о):**

- 1) реакция гидратации
- 2) хорошая растворимость в воде
- 3) взаимодействие с метаном
- 4) образование простых эфиров
- 5) взаимодействие с гидроксидом калия
- 6) образование сложных эфиров

**8. Для фенола характерна(-о):**

- 1)  $sp$ -гибридизация атомов углерода
- 2) реакция дегидратации
- 3) реакция с бромом
- 4) взаимодействие с хлоридом железа (III)
- 5) взаимодействие с бензолом
- 6) восстановление водородом