**Приложение 4.**

**Тест по теме «Спирты»**

**В1**

**1.Вещество СН3-СН2-СН-СН-СН3 называется**

**СН3 ОН**

1. 3-метилпентанол-4

2. 3-метилпентанол-2

3. 3-метилпропанол-2

1. Гексанол-2

**2.Фенол называют**

1. Карбоновая кислота
2. Бензоловая кислота
3. Бензиловый спирт
4. Карболовая кислота

3.**Фенол взаимодействует с**

1. Соляной кислотой
2. Гидроксидом натрия
3. Этиленом
4. Метаном

**4.При окислении этанола оксидом меди (II)**

**образуется**

1. Этаналь
2. Муравьиновая кислота
3. Диэтиловый эфир
4. Метаналь

**5.Кислотные свойства наиболее выражены**

1. У метанола
2. У этанола
3. У глицерина
4. У фенола

**6.Внутримолекулярная дегидратация спиртов приводит к образованию**

1. простых эфиров
2. алкенов
3. алкинов
4. алканов

**7. Для осуществления превращения по схеме нужно провести последовательно реакции**

С2Н2 С2Н4  С2Н5ОН альдегид

1. гидратация, окисление, гидрирование

2. окисление, гидратация, гидрирование

3. гидрирование, гидратация, окисление

4. гидрирование, окисление, гидратация

**8. динамит –это**

1. глицерин

2. нитропропан

3.этиленгликоль

4. тринитроглицерин

**9. C помощью хлорида железа (III) можно обнаружить**

1. глицерин

2. этанол

3. этиленгликоль

4. фенол

**10. Растворимость спиртов в гомологическом ряду**

1. падает

2. повышается

3. не изменяется

4. понижается, затем повышается

**В 2**

1. **Вещество СН3-СН2-СН-СН-СН3 называется**

**ОН СН3**

**1.** 2-метилпентанол-3

1. 4-метилпентанол-3
2. 3-метилпропанол-2
3. Гексанол-3

**2.Этанол называют**

1. древесный спирт

2.непредельный

3. винный спирт

4. альдегид

3.**Этанол взаимодействует с**

1.раствором гидроксида натрия

2.метаном

3. полимеризуется

4. уксусной кислотой

**4.При окислении этанола оксидом меди (II) образуется окрашивание**

1. Красное
2. Синее
3. Черное
4. Не меняется цвет

**5.Кислотные свойства наиболее выражены**

1. У метанола
2. У этанола
3. У глицерина
4. У воды

**6.Межмолекулярная дегидратация спиртов приводит к образованию**

1. простых эфиров
2. алкенов
3. алкинов
4. алканов

**7.Для осуществления превращения по схеме нужно провести последовательно реакции**

С2Н2 С6Н6  С6Н5Cl С6Н5ОН

1. гидрирование, замещение, дегидрогалогенирование

2. гидрирование, хлорирование, замещение

3. тримеризация, хлорирование, замещение 4. тримеризация, хлорирование,обмен

**8. гемолиз- это**

1. разрушение крови под действием воды

2. разложение под действием крови

3. разрушение под действием ядов

4. сжатие эритроцитов

**9. С помощью бромной воды можно распознать**

1. Глицерин

2. Фенол

3. Этанол

4.Этан

**10.Высшие спирты**

1. Маслянистые жидкости
2. Прозрачные растворы
3. Имеют резкий запах
4. Твердые вещества