Химия. 10 класс

Тестирование по теме : « Спирты».

1.Функциональная группа спиртов :

а. –NH2 б. –ОН в. –СООН

2. Состав предельных одноатомных спиртов соответствует общей формуле :

а. R-OH б. R-COH в. R-COOH

3.Молекулярная формула этанола:

а. С3Н7ОН б. С2Н5ОН в. С5Н11ОН

4. Молекулярная формула метанола:

а. СН3ОН б. С5Н11ОН в. С4Н9ОН

5. Структурная формула пропанола -1:

а. СН3-( СН2)3-ОН б. СН3-СН2-СН2-ОН

6.Продукты горения спиртов:

а. СО2 + Н2О б. СО + Н2О

7.Спирты взаимодействуют с активными металлами с образованием солей:

а. карбонатов ; б. алкоголят.

8.Межмолекулярная дегидратация спиртов приводит к образованию :

а. альдегидов ; б. простых эфиров.

9. С2Н5ОН+СuO =CH3-COH + H2O + Cu

Образующийся альдегид :

а. метаналь б. этаналь

10. В реакции этерификации спирты реагируют с

а .кислотами; б. альдегидами.

11. Название данного вещества СН3- СООСН3

а. этилацетат; б. метилацетат.

12. Историческое название древесный спирт принадлежит

а. этанолу; б. метанолу.

13. СН2ОН-СНОН-СН2ОН . Это формула

а. этиленгликоля; б. глицерина.

14. Многоатомный спирт глицерин :

а. гигроскопичен ; б. не гигроскопичен.

15. В очень малых дозах применяют в медицине в качестве сосудорасширяющего

средства

а. нитроглицерин ; б. глицерин.

16. Систематическое применение этилового спирта и содержащих его напитков

приводит к:

а. циррозу печени ; б. сахарному диабету.

17. В кефире содержится небольшое количество этилового спирта :

 а. да; б. нет.

18.Этанол :

а. хорошо растворим в воде ; б. плохо растворим в воде.

19. Для производства формальдегида используют:

а. метанол; б. этанол.

20.Молекулы низших спиртов ассоциированы в жидкости за счет:

а. ионной связи ; б. водородной связи.