

Тестирование по теме «Органические вещества» (9 класс)

1. Создателем теории строения органических веществ является:
А) Д.И. Менделеев; Б) Й Берцелиус; В) А.М. Бутлеров; Г) Ф. Вёлер
2. Углерод в органических соединениях проявляет валентность:
А) 1; Б) 2; В) 4; Г) 6.
3. Бутан и изобутан:
А) изомеры; Б) гомологи; В) конформеры.
4. Предельные углеводороды имеют связи:
А) только одинарные; Б) одинарные и двойные; В) одинарные и тройные;
Г) только двойные и тройные.
5. Формула этана:
А) C_2H_2 ; Б) C_2H_4 ; В) C_2H_6 ; Г) C_2H_8 .
6. Гомологами пропана являются:
А) метан; Б) этан; В) этилен; Г) ацетилен.
7. Предельные углеводороды вступают в реакции:
А) окисления; Б) соединения; В) полимеризации; Г) замещения.
8. Непредельные углеводороды имеют связи:
А) только одинарные; Б) одинарные и двойные; В) одинарные, двойные и тройные; Г) только двойные и тройные.
9. Формула этилена:
А) C_2H_2 ; Б) C_2H_4 ; В) C_2H_6 ; Г) C_2H_8 .
10. В молекуле этилена связи:
А) одинарные; Б) 1 двойная и несколько одинарных; В) 2 двойных; Г) 1 тройная и несколько одинарных.
11. При полном сгорании углеводородов образуется:
А) углекислый газ и вода; Б) углекислый газ и водород; В) углерод и вода; Г) углекислый газ и азот.
12. Основным компонентом природного газа является:
А) метан; Б) этан; В) этилен; Г) ацетилен.
13. Формула этанола:
А) CH_3OH ; Б) C_2H_5OH ; В) CH_3COOH ; Г) $HCOOH$.
14. Формула уксусной кислоты:
А) CH_3OH ; Б) C_2H_5OH ; В) CH_3COOH ; Г) $HCOOH$.
15. Формула глюкозы:
А) $C_5H_{10}O_5$; Б) $C_5H_{10}O_4$; В) $C_{12}H_{22}O_{11}$; Г) $C_6H_{12}O_6$.
16. Молекулы белков состоят из остатков:
А) аминов; Б) аминокислот; В) спиртов; Г) карбоновых кислот.
17. Жиры являются сложными эфирами:
А) уксусной кислоты и этанола; Б) низших карбоновых кислот и этиленгликоля;
В) высших карбоновых кислот и глицерина; Г) муравьиной кислоты и метанола.