**ЭГС.** Ссылка на учебники.

[https://vpr-klass.com/uchebniki/himiya/9\_klass\_gabrielyan/9kl\_gabrielyan\_uchebnik\_chitat'\_onlajn.html](https://vpr-klass.com/uchebniki/himiya/9_klass_gabrielyan/9kl_gabrielyan_uchebnik_chitat%27_onlajn.html)= химия

<https://iknigi.net/avtor-vladimir-pasechnik/94523-biologiya-vvedenie-v-obschuyu-biologiyu9-klass-vladimir-pasechnik/read/page-8.html> =биология

Задание по химии.

Используя ресурсы интернета необходимо решить тест

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) С2Н2; Б) С2Н4; В) С2Н6; Г) С2Н8.

6. Метан имеет следующие названия:

А) бурый газ; Б) веселящий газ; В) рудничный газ; Г) болотный газ.

7. Гомологами пропана являются:

А) метан; Б) этан; В) этилен; Г) ацетилен.

8. Предельные углеводороды вступают в реакции:

А) окисления; Б) соединения; В) полимеризации; Г) замещения.

9. Непредельные углеводороды имеют связи:

А) только одинарные; Б) одинарные и двойные; В) одинарные, двойные и тройные; Г) только двойные и тройные.

10. Формула этилена:

А) С2Н2; Б) С2Н4; В) С2Н6; Г) С2Н8.

11. В молекуле этилена связи:

А) одинарные; Б) 1 двойная и несколько одинарных; В) 2 двойных; Г) 1 тройная и несколько одинарных.

12. Бромную воду и раствор перманганата калия обесцвечивает:

А) метан; Б) этан; В) этилен; Г) ацетилен.

13. При полном сгорании углеводородов образуется:

А) углекислый газ и вода; Б) углекислый газ и водород; В) углерод и вода; Г) углекислый газ и азот.

14. Основным компонентом природного газа является:

А) метан; Б) этан; В) этилен; Г) ацетилен.

15. Для нефти справедливы утверждения:

А) природная смесь углеводородов; Б) легче воды; В) не растворяется в воде; Г) перерабатывается путём перегонки и крекинга.

16. Значительное количество качественного бензина получают в процессе:

А) перегонки; Б) крекинга; В) пиролиза; Г) коксования.

17. Формула этанола:

А) СН3ОН; Б) С2Н5ОН; В) СН3СООН; Г) НСООН.

18. Формула уксусной кислоты:

А) СН3ОН; Б) С2Н5ОН; В) СН3СООН; Г) НСООН.

19. Формула глюкозы:

А) С5Н10О5; Б) С5Н10О4; В) С12Н22О11; Г) С6Н12О6.

20. Природным полимером является:

А) крахмал; Б) этанол; В) уксусная кислота; Г) глюкоза.

21. Формула сахарозы:

А) С5Н10О5; Б) С5Н10О4; В) С12Н22О11; Г) С6Н12О6.

22. Главная составная часть оболочек растительных клеток:

А) крахмал; Б) целлюлоза; В) глюкоза; Г) сахароза.

23. Молекулы белков состоят из остатков:

А) аминов; Б) аминокислот; В) спиртов; Г) карбоновых кислот.

24. Ферменты и гормоны по химической природе являются:

А) углеводами; Б) жирами; В) спиртами; Г) белками.

25. 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.

Задание по биологии

1. Параграф 48 читать ВНИМАТЕЛЬНО ИЗУЧИВ ЕГО сделать схемы:
2. Составить схему круговорота азота в биосфере
3. Составить схему круговорота углерода в биосфере
4. Составить схему круговорота фосфора в биосфере

**ЗАДАНИЯ ПРИСЫЛАТЬ НА ПОЧТУ fista6ka2010@rambler.ru**