Вариант 1	Вариант 2
1. Составьте структурные формулы следующих веществ: а) 2-метил,3-этилгесанол – 1; б) глицерин; 2. Механизм водородной связи в спиртах 3. Что такое спирты? Общая формула спиртов 4. Сумма коэффициентов в уравнении реакции горения метанола 1) 9 2) 6 3) 8 4) 11	1. Классификация спиртов (приведите примеры формул) 2. Составьте структурные формулы следующих веществ: а) этиленгликоль; б) 2- метилгептанол – 3; 3. Почему низшие спирты жидкости при обычной температуре являются жидкостями? 4. В схеме C2H6 → X → C2H5OH веществом «X» является 1) C2H5 ─ O ─ C2H5 2) C2H2 3) C2H5Br 4) CH3OH
Вариант 4	Вариант 5
1. Составьте структурные формулы следующих веществ: а) 2- метилбутанол-2; б) хлорпропанол – 1; 2. Биологическое значение метанола 3. Что такое функциональная группа 4. Для предельных одноатомных спиртов характерны реакции 1) этерификации 2) взаимодействие с активными металлами 3) окисления 4) дегидратации 5) гидратации 6) полимеризации	1. Составьте структурные формулы следующих веществ: а) 2 –метил, 5-этилгептанол – 3; б) бутандиол – 1,4 2. Как изменятся растворимость спиртов в ряду: метанол- бутанол – гексанол? Почему? 3. Что такое спирты? 4. Сумма коэффициентов в уравнении реакции горения метанола 1) 9 2) 6 3) 8 4) 11
Вариант 6	Вариант 7
1. Составьте структурные формулы следующих веществ: а) 2,4 дихлорбутанол – 1; б) 3 -этилгексанол – 2; 2. Применение этилового спирта 3. Общая формула спиртов. Что такое водородная связь. 4. Написать уравнения реакций взаимодействия пропилового спирта с калием, оксидом меди (II), уравнения реакций межмолекулярной и внутримолекулярной дегидратации.	1. Составьте структурные формулы следующих веществ: а) 2,3 –диметил, 4-пропилгептанол; б) 2- метилбутанол – 2; 2. Что общего в строении молекул одноатомных и многоатомных спиртов? 3. При сжигании 4,8 г вещества было получено 3,36 л (н. у.) углекислого газа и 5,4 г воды. Плотность паров вещества по водороду равна 16. Что это за соединение?

Вариант 8 1. Из названных веществ: этандиол, этанол, пропаналь, пропантриол, 3-метилбутанол-1 выберите: многоатомные спирты, одноатомные и составьте их структурные формулы. 2. Какие физические свойства спиртов обуславливает водородная связь? 3. Биологическая роль этанола 4. Написать уравнения реакций взаимодействия бутилового спирта с натрием, оксидом меди (II), уравнения реакций межмолекулярной и внутримолекулярной дегидратации.	Вариант 9 1. Составьте формулу одного изомера и одного гомолога для 3-метилбутанол-2 2. Определите соединение, выпадающее из данного ряда: А. C_6H_5OH В. CH_3OH Б. C_3H_7OH Г. C_2H_5OH Объясните свой выбор. 3.Физические свойства этандиола-1,2 4. Этанол можно получить в реакции, схема которой: а) CH2=CH2 + H2O → б) CH3-CH3 + H2O → в) CH4 + O2 → дописать уравнение реакции.
Вариант 14 1. К каким спиртам можно отнести: аллиловый спирт, бутанол – 2, бутен-3-ол-1? Запишите структурные формулы этих спиртов. 2. Почему низшие спирты при относительно малой молекулярной массе жидкости? 3. Биологическое значение метанола	Вариант 10 1. Запишите структурную формулу межклассового изомера этанола и дайте ему название. 2. Определите тип гибридизации каждого атома углерода в изопропиловом спирте. 3. Сравните растворимость в воде спиртов: метиловый спирт, бутиловый спирт, октиловый спирт. Ответ поясните. 4. Этанол можно получить в реакции, схема которой: а) CH2=CH2 + H2O → б) CH3-CH3 + H2O → в) CH4 + O2 → дописать уравнение реакции.
Вариант 15 1. Запишите формулу одного изомера и одного гомолога для бутен-3-ол-1. Дайте им название 2. Механизм образования водородной связи между молекулами пропанола. 3. При брожении было получено 69 г	Вариант 11 1. Запишите формулу бутен-2-ол-1. Определите тип гибридизации каждого атома углерода в этом соединении. 2. Сравните растворимость в воде гексанола, пропанола, деканола. Ответ поясните.

этилового спирта. Какую массу раствора, содержащего 60% глюкозы, взяли для его получения?	3. При окислении древесного спирта получилось 7,5 г муравьиного альдегида. Какова масса взятого для проведения реакции спирта? (Потерями в ходе реакции пренебречь)
Вариант 16 1. Составьте структурные формулы 4 изомеров и 2 гомологов гептанола. 2. Назовите вещество: CH3 –CH – CH2 – CH –CH – CH3 | | | | OH OH OH 3. Какая масса алкоголята образуется при взаимодействии 180 г пропанола и 39 г калия?	Вариант 12 1. Что такое водородная связь? 2. Охарактеризуйте физические свойства спиртов 3. Определите тип гибридизации каждого атома углерода в 2-метилбутанол-2
Вариант 17 1. Составьте структурные формулы следующих веществ: в) 2,4 дихлоргексанол – 1; г) 3 –этилпентанол – 2; 2. Применение древесного спирта 3. Общая формула предельных одноатомных спиртов. Что такое водородная связь.	Вариант 13 1. Запишите структурные формулы изомера и гомолога для 2-метил, 3-этилгексанола-2 и дайте им название. 2. Применение этандиола-1,2 3. Сравнить растворимость в воде: метанола, изопропанола, пентанола. Ответ поясните 4. При окислении древесного спирта получилось 7,5 г муравьиного альдегида. Какова масса взятого для проведения реакции спирта?
Вариант 18 1. Из названных веществ: метанол, пентанол, гексаналь, пропантриол, 3-метилбутанол-1 выберите: многоатомные спирты, одноатомные и составьте их структурные формулы. 2. Какие физические свойства спиртов обуславливает водородная связь? 3. Биологическая роль этанола	Вариант 19 1. Составьте формулу одного изомера и одного гомолога для 2-метилбутанол-1 2. Определите соединение, выпадающее из данного ряда: А. C_6H_5OH В. CH_3OH Б. C_3H_7OH Г. C_2H_5OH Объясните свой выбор. 3.Физические свойства этандиола-1,2
Вариант 20 1. К каким спиртам можно отнести:	Вариант 21 1. Составьте структурные

аллиловый спирт, бутанол – 2, бутен-3-ол-1? Запишите структурные формулы этих спиртов. 2. Почему низшие спирты при относительно малой молекулярной массе жидкости? 3. Сравните растворимость в воде спиртов: метиловый спирт, бутиловый спирт, октиловый спирт. Ответ поясните.	формулы 4 изомеров и 2 гомологов пентанола. 2. Назовите вещество: $CH_3 – CH – CH_2 – CH – CH_2 – CH_2 – CH_3$ | | OH OH 3. Какой объём водорода выделится при взаимодействии 2 моль глицерина и 92 г Na?