**Разработка урока на тему «Итоговая контрольная работа за курс химии 10 класс».**

**Рябченко Елена Александровна, учитель химии, МБОУ СШ №47, г. Красноярск.**

**Итоговая контрольная работа за курс химии 10 класс**

**Вариант 1 Часть А**

1. В органических соединениях валентность углерода, кислорода и водорода равны соответственно:

а) 2, 4, 1 б) 4, 1, 2 в) 4, 2, 1 г) 6, 1, 2

1. Углеводород CH2 = CH – CH = CH2 относят к гомологическому ряду, название к**о**торого
2. алкан б) алкадиен в) алкен г) алкин
3. Название алкана с углеродной цепью

CH3 – CH – CH – CH2 – C = CH2

**|||**

CH3 CH3CH3

1. 2,3,5 – триметилгексан в) 1,2,3,5 – тетраметилгексан

б) 2,4,5 – триметилгептан г) 2,4,5– триметилгексен-1

1. Функциональная группа карбоновых кислот

а) гидроксильная в) карбоксильная

б) карбонильная г)аминогруппа

1. В молекуле пропана каждый атом углерода связан с соседним

а) сигма-связью б) Пи-связью в) сигма-связью и Пи-связью

1. Метил, этил, винил – это…

а) радикалы б) функциональные группы в) изомеры г) гомологи

1. Соединения пентан и 2,2-диметилпропан это

а) одно и то же вещество в) геометрические изомеры

б) структурные изомеры г) гомологи

1. Этан вступает в реакции

а) замещения в) гидрирования

б) изомеризации

1. Качественной реакцией на тройную связь в углеводороде является

а) реакция с Cu(OH)2 в) реакция обесцвечивания раствора брома

б) реакция «серебряного зеркала» г) изменение цвета индикаторной бумаги

1. При взаимодействии пропена с водой образуется органическое вещество

а) пропанол б) пропионовая кислота в) пропаналь г) этиленгликоль

1. Качественной реакцией на метаналь является

а) реакция «серебряного зеркала» в) изменение цвета индикаторной бумаги

б) реакция со спиртом г) реакция обесцвечивания раствора брома

1. Для аминов характерно проявление

а) кислотных и основных свойств в) нейтральных свойств

б) основных свойств г) кислотных свойств

1. Для аминокислот характерно проявление

а) амфотерных свойств в) нейтральных свойств

б) основных свойств г) кислотных свойств

**Часть Б**

Б1 Установите соответствие между молекулярной формулой органического

        вещества и классом, к которому оно относится

         А) С5Н10О5                                                           1) алкины

         Б) С5Н8                                                                   2) арены

         В) С8Н10                                                             3) углеводы

         Г) С4Н10О                                            4) простые эфиры

                                                                        5) многоатомные спирты

Б2 Напишите формулы веществ а) 3-этилпентан б) бензол в) 3,3-диметил-4-этилгептан

**Часть С**

Из 13,44 л ацетилена получили 12 г бензола (н. у.). Сколько процентов это составляет от теоретически возможного выхода?

**Итоговая контрольная работа за курс химии 10 класс**

**Вариант 2 Часть А**

1. В органических соединениях валентность углерода, водорода и кислорода равны соответственно:

а) 2, 4, 1 б) 4, 1, 2 в) 2, 1, 2 г) 6, 1, 2

1. Углеводород CH3 – CH2 – CH3 относят к гомологическому ряду, общая формула к**о**торого

а) CnH2n б) CnH2n-2 в) CnH2n+2 г) CnH2n-6

1. Название алкана с углеродной цепью

CH3– CH – CH – CH2 – CH3

**||**

CH3 CH3

а)2,3,5 – триметилгексан в) 2,5 – диметилгептан

б) 2,3,4 – триметилгептан г) 2,3 – диметилпентан

1. Двойная связь имеется в в молекулах

а) бутана в) пентина

б) этена г) этанола

1. Пропил – это…

а) изомер б) функциональная группа в) радикал г) гомолог

1. Соединения бутан и 2-метилпропан это

а) гомологи в) геометрические изомеры

б) структурные изомеры г) одно и то же вещество

1. Для пропена характерна реакция

а) замещения в) присоединения

б) изомеризации

1. Качественной реакцией фенолы является

а) реакция «серебряного зеркала» в) реакция с FeCl3

б) реакция с Cu(OH)2 г) реакция обесцвечивания раствора брома

1. При взаимодействии этена (этилена) с хлором образуется органическое вещество

а) этаналь б) дихлорэтан в) уксусная кислота г) этиленгликоль

1. При гидратации пропена образуется

а) пропанол-1 б) пропаналь-2 в) пропаналь-1 г) пропанол-2

1. Этанол не взаимодействует

а) Na б) CH3COOH в) NaOH г) O2

1. Качественной реакцией на глицерин является

а) реакция «серебряного зеркала» в) изменение цвета индикаторной бумаги

б) реакция с Cu(OH)2 г) реакция обесцвечивания раствора брома

1. Амины это производные -

а)аммиака в) аминокислот

б) спиртов г) алканов

**Часть Б**

Б 1. Установите соответствие между молекулярной формулой органического

        вещества и классом, к которому оно относится

        А) С6Н6О                                                1) одноатомные спирты

        Б) С6Н12О6                                              2) многоатомные спирты

        В) С3Н8О                                                 3) углеводы

        Г) С2Н6О2                                                4) фенолы

                                                                         5) карбоновые кислоты

Б2 Напишите формулы веществ

а) триметиламин б) 2-метилбутан в)  2-этилгексен-3

**Часть С**

При восстановлении нитробензола массой 73,8 г получен анилин массой 48 г. определите массовую долю выхода продукта анилина.

Список литературы:

1. О. С. Габриеляна Химия 10 класс

### 2. Лидин Р.А. Химия. Полный справочник для подготовки к ЕГЭ

3.  [Олег Габриелян](http://www.ozon.ru/person/300681/" \o "Олег Габриелян), [Игорь Остроумов](http://www.ozon.ru/person/360609/" \o "Игорь Остроумов), [Елена Остроумова](http://www.ozon.ru/person/2679514/" \o "Елена Остроумова) Органическая химия в тестах, задачах, упражнениях. 10 класс