Специализированное структурное образовательное подразделение Посольства России в Египте средняя общеобразовательная школа с углубленным изучением иностранного (английского) языка.

 **Семейная форма получения образования**

 **Тест по химии 10 класс (I полугодие)**

 Фамилия \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Имя\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Город \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Дата\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 **Сайт.**

**Часть 1**

 Задания Части 1 считаются выполненными верно в том случае, если в бланке обведена **одна** цифра, соответствующая правильному ответу (в заданиях с вариантами ответов).

**Часть 1.**

**А 1. Изомерами не являются:**

**1)**циклопентан и 2- метилбутан; **2)** бутен-1 и метилциклопропан; **3)** пентадиен-1,3 и пентин-1; **4)** пентан и диметилпропан.

**А 2. Вещество, имеющее состав С4Н6  может относиться:**

**1)**только к одному классу органических веществ; **2)** к двум классам органических веществ; **3)** к трём классам органических веществ; **4)** к четырём классам органических веществ.

**А 3. Насыщенные углеводороды нормального строения могут вступать в реакции:**

**1)**конденсации; **2)**полимеризации; **3)** присоединения; **4)** замещения.

**А 4. Среди циклоалканов легче остальных рарушаются:**

**1)**3-4-членные циклы; **2)** 4-5-членные циклы; **3)** 5-6-членные циклы; **4)** 7-8-членные циклы.

**А 5. Сколько видов структурной изомерии представлено формулами?**

**СН2 = СН – СН2 – СН3 СН2 = С – СН2 – СН3 СН2 – СН = СН – СН2**

  **СН3**

**СН2 – СН2**

**СН2 – СН2 СН2 = СН – ( СН2) 2– СН3**

1. 1 вид; **2)** 2 вида; **2)** 3 вида; **4)** 4 вида.

**А 6. С бутеном -2 не взаимодействует:**

**1)** оксид углерода (IV ) ; **2)** хлороводород; **3)** бромная вода; **4)** кислород.

**А 7. Гидрирование алкинов приводит к образованию:**

**1)**бензола; **2)** только алкенов; **3)** только алканов; **4)** алканов или алкенов в зависимости от катализатора.

**А 8. Гомологами являются:**

**1)**бензол и стирол; **2)** толуол и этилбензол; **3)** бензол и фенол; **4)** толуол и метилбензол.

**А 9. Каждый атом углерода в молекуле бензола находится в состоянии:**

**1)**возбуждения; **2**) sp2- гибридизации; **3**) самополяризации; **4**) динамического равновесия

**А 10. Предельные и непредельные углеводороды отличаются между собой:**

**1)**растворимостьюв воде; 2) физическими свойствами: 3) реакционноспособностью;

4) качественным составом.

**Часть 2.**

**В 1. Название галогена, который не взаимодействует с предельными углеводородами………………………**

**В 2. Число полярных σ- связей в молекуле этилена …………………….(ответ запишите цифрой).**

**В 3. Установите соответствие между молекулярной формулой органического вещества и классом (группой) , к которому(-ой) оно относится.**

**Название соединения Класс ( группа)**

**1.С5Н10. 2. С8Н10. А) алкины Б) алканы**

**3. С4Н10. 4. С2Н2. В) арены Г) алкены**

**В 4.** Выведите молекулярную формулу углеводорода по данным: массовая доля углерода в нём 85,7%, а относительная плотность по водороду 21.

**Часть 3.**

**С 1.** Установите молекулярную формулу вещества, если известно, что при сгорании 2,2 г этого вещества образуется 3, 36 л оксида углерода (IV) и 3,6 г паров воды. Относительная плотность паров этого вещества по водороду 15.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**Ответ:**

**Система оценивания тестовых работ по химии**

1. **Каждое задание части 1 оценивается в 1 балл.**
2. **Каждое задание части 2 оценивается в 2 балла.**
3. **Каждое задание части 3 оценивается в 3 балла.**
4. **Отметка «3» (удовлетворительно) ставится, если выполнены все задания части 1, кроме одного-двух.**
5. **Отметка «4» (хорошо) ставится, если выполнены все задания части 1(кроме одного-двух) и два задания части 2.**
6. **Отметка «5» (отлично) ставится, если выполнены все задания части 1(кроме одного-двух), два задания части 2 и одно задание части 3.**

|  |  |
| --- | --- |
| Тестовый балл | Школьная оценка |
| *1-9**10-16**17-19**20-21* | *«2»**«3»**«4»**«5»* |

***Критерии оценки***

**Ответы на вопросы тестов по химии.**

**1-е полугодие**

**10 класс**

**Сайт.**

**Ответы к заданиям с выбором ответа ( части 1)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **№ задания части 1****(А)** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** |
| **Правильный****ответ** | **1** | **2** | **4** | **1** | **2** | **1** | **2** | **2** | **2** | **3** |

**Ответы к заданиям части 2 (В)**

**В 1.** Йод. **В 2.** 4. **В 3. А- 4; Б - 3; В-2; Г-1. В 4. С3Н6**

**Ответы к заданиям части 3 (С)**

**С 1. С2Н6**