Вопросы административной контрольной работы по ОУД.11. Химия

для обучающихся 1 курса группы 57 - 58

«Мастер столярно- плотничных, паркетных и стекольных работ»

Дата проведения административной контрольной работы: 21 апреля 2020 года

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| № | Вопрос  | Варианты ответов |
|  | Какая общая формула соответствует гомологическому ряду ароматических углеводородов: | а) СnН2n;б) СnН2n+2;в) СnН2n–2;г) СnН2n–6 |
|  | Какое название имеет следующий углеводород:  |
|  | Укажите, какое суждение является правильным: А) Шесть негибридных р-орбиталей образуют единую π-систему; Б) Молекула бензола имеет строение правильного шестиугольника. | а) Верно только А;б) Верно только Б;в) Оба верны;г) Оба неверны |
|  | Гомологами являются: | а) пентин-1 и пентин-2;б) бутин-1 и бутен-1;в) 2-метилгексен-2 и 3-метилгексан;г) 2,3-диметилпентин-1 и 2,3-диметилгексин-1 |
|  | Классифицируйте спирт CH3 – CH – CH2 – CH3 |  OH | а) предельный, вторичный одноатомный;б) предельный, вторичный, двухатомный;в)непредельный, первичный, одноатомный; г)непредельный, первичный, двухатомный  |
|  | Вещество имеет состав С2Н6О2 , взаимодействует с Na с выделением Н2, а со свежеприготовленным гидроксидом меди(II) образует вещество ярко-синего цвета. Вещество называется... |
|  | Из спирта нельзя получить | а) сложный эфир;б) простой эфир;в) алкен; г) галоген |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | Установите соответствие между структурной формулой алкина и его названием:

|  |  |
| --- | --- |
| Структурная формула  | Название вещества |
| 1) СН3 – СН – С ≡ СН  |  СН3 С ≡ СН | 2) СН3 – СН2 – СН2 – С – СН – СН3 |  СН2 – СН3  СН3  |3) СН3 – СН – СН – С ≡ СН |  СН3– СН – СН3 СН3 |  4) СН3 – С ≡ С – С – СН3 |  СН3 | а) 3-пропил-4-этилпентин-1;б) 3-метилбутин-1;в) 3,3-диэтилгексин-1;г) 2-изопропил-3-метилпентин-1;д) 4,4-диметилпентин-2;е) 3-пропил-3-этилпентин-1; |

 |
|  | Ð·Ð°Ð´Ð°ÑÐ¸ Ð½Ð° Ð°ÑÐµÐ½Ñ |
|  | При каталитическом дегидрировании смеси бензола, циклогексана и циклогексена получено 23,4 г бензола и выделилось 11,2 л водорода. Известно, что исходная смесь может присоединить 16 г брома. Определите состав (% по массе) исходной смеси.  |