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. |