**Тестирование**

**по теме «Ключевые вопросы органической химии»**

|  |  |
| --- | --- |
|  **I вариант** | **II вариант** |
| **Задание № 1 – выбери один правильный ответ:** |
| **1)** Общая формула алкенов:а) СnH2n+2; б ) CnH2n-2; в) CnH2n; г) CnHn+2.**2)** Найдите пару изомеров:а) 2,2-диметилпропан и н-пропан; б) н-гексан и 2-метилбутан; в) 2,3-диметилоктан и 3,4-диэтилгексан; г) метан и этан.**3)** Какая из реакцийалканов протекает при облучении смеси исходных веществ светом:а) крекинг; б) дегидрирование; в) хлорирование; г) горение?**4)** Какой исключить термин, который не применяется к алканам:а) предельные углеводороды; б) насыщенные углеводороды; в) метановые углеводороды; г) парафиновые углеводороды?**5)** Соотнесите **тип** углеводорода: 1) алканы, 2) алкены с **молекулярной** формулой:а) С2Н4; б) С12Н26; в) С8Н16; г) С3Н6; д) С4Н10; е) С10Н22. **6)** Соотнесите **формула**: 1) С3Н4; 2) С6Н14; 3) С4Н6; 4) С5Н12; 5) С2Н4; 6) С7Н14.**тип углеводорода:**а) алкан; б) алкен; в) алкин.**7)** В основе процесса переработки жидких растительных масел в твёрдые жиры лежит реакция:а) гидрирования; б) гидратации; в) гидролиза; г) омыления?**8)** Основные свойства аминов обусловлены:а) наличием атома азота; б) наличием алкильных заместителей;в) наличием неподелённой электронной пары у атома азота;г) полярностью связи N – H?**9)** Кислотная группа – это:**а)** гидроксильная, **б)** карбонильная,**в**) карбоксильная, **г)** нитрогруппа.**10)** Исключите лишнее в ряду:**а)** СН3 – СООН, **б)** СН3 – СН2 - ОН,**в)** СН3 – СН2 – СООН, **г)** СН3 – СН2 – СООН.11) Укажите формулу сложного эфира:**а)** СН3 – О – СН2 – СН2, **б**) СН3 – СООН,**в)** СН3 – СН2 – СНСООН, **г)** СН3 – СН2 – С – О – С2Н5. О | **1)** Общая формула алкадиенов:а) СnH2n+2; б ) CnH2n-2; в) CnH2n; г) CnHn+2.**2)** Углеводороды с формуламиС6Н12 и С6Н14 являются:а) изомерами; б) гомологами; в) верного ответа нет.**3)** процесс, уравнение которого представлено ниже, называется: кат., t, pСН3 – СН = СН – СН3 +Н2 СН3 – СН2 – СН2 – СН3а) дегидрирование; б) крегингом; в) полимеризацией; г) гидрированием. **4)** Укажите формулу гомолога метана:а) С3Н8; б) С6Н10; в) С7Н14; г) С5Н12.**5)** Соотнесите для пропина **название реакции:**1) гидрирование; 2) гидрохлорирование; 3) хлорирование; 4) гидратация **продукт реакции:**a) СН3 – СНСl – CH3; б) CH3 – CCL2 – CHCl2;в) CH3 – CH2 – CH3; г) CH3 – C – CH3 О **6)** Соотнесите тип углеводорода:1) алканы; 2) алкены; 3) алкины **с общей формулой:** a) СnH2n; б) CnH2n-2; в ) CnH2n+2. **7)** Реакция этерификации - это реакция взаимодействия кислоты:а) со щёлочью; б) со спиртом; в) с галогенами; г) с металлами?**8)** Аминокислоты проявляют свойства:а) только кислотные; б) только основные; в) амфотерные?**9)** Спиртовая группа – это:**а)** гидроксильная; **б)** карбонильная; **в)** карбоксильная; **г)** нитрогруппа.**10)** Реакция получения жира называется реакцией:**а)** этерификации, **б)** гидратации, **в)** гидролиза, **г)** окисления.11) Формула пропаналя -2 (или пропанон - 2) – это:**а)** СН3 – СН – СН3, **б)** СН3 – СН2 – СН2 – ОН,  О **в)** СН3 – СН2 – СН2 – ОН, **г)** СН3 – СН2 – СН = О.  |