Тесты ЕГЭ

№1 Установите соответствие между формулой углеводорода и его названием.

ФОРМУЛА СОЕДИНЕНИЯ НАЗВАНИЕ СОЕДИНЕНИЯ

А) C2H5 - OH 1) дивинил

Б) C6H5 – CH=CH2 2) этанол

В) CH2(OH) – CH(OH) – CH2(OH) 3) изопрен

Г) CH2=C(CH3) – CH=СH2 4) глицерин

 5) толуол

 6) стирол

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **А** | **Б** | **В** | **Г** |
|  |  |  |  |

№ 2

В схеме превращений:

C2H6 **X** C2H5OH

веществом **Х** является

1. этин
2. этандиол
3. этен
4. дибромэтан

№3

Этиленгликоль легко растворяет свежеполученный гидроксид

1. меди(II)
2. алюминия
3. железа(II)
4. железа(III)

№4

При нитровании фенола образуется

1. гексановая кислота
2. пикриновая кислота
3. пропионовая кислота
4. олеиновая кислота

№5

Молекулярная формула органического вещества, содержащего 52,17% углерода, 13,04% водорода,

34,78% кислорода, имеющего плотность паров по водороду 23, - это

а) C2H4O в) C2H4O2

б) ) C2H6O г) ) C2H6O2

№6 Установите соответствие между формулой углеводорода и его названием.

ФОРМУЛА СОЕДИНЕНИЯ НАЗВАНИЕ СОЕДИНЕНИЯ

А) CH3 - OH 1) дивинил

Б) C6H5 – CH=CH2 2) метанол

В) CH2(OH) –CH2(OH) 3) изопрен

Г) CH2=CH – CH=СH2 4) этандиол

 5) толуол

 6) стирол

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **А** | **Б** | **В** | **Г** |
|  |  |  |  |

№ 7

В схеме превращений:

HCOH**X** CH3O CH3

веществом **Х** является

1. метан
2. метанол
3. ацетон
4. уксусная кислота

№8

В глицерине легко растворяется осадок гидроксида

1. железа(II)
2. алюминия
3. меди(II)
4. хрома (III)

№9

Ацетальдегид можно получить

1. окислением этанола
2. окислением уксусной кислоты
3. гидролизом ацетата калия
4. восстановлением этилового спирта

№10

Углеводород , массовая доля водорода в котором 11,1%, имеющий относительную плотность по воздуху 1,863, - это

а) бутан

б) бутадиен

в) бутин

г)бутанол