

Тест по химии
Многоатомные спирты
10 класс

1. Общие формулы предельных двухатомных и трёхатомных спиртов
 - 1) $C_nH_{2n+2}O_2$
 - 2) $C_nH_{2n}O_2$
 - 3) $C_nH_{2n+2}O$
 - 4) $C_nH_{2n}O_3$
 - 5) $C_nH_{2n+2}O_3$
2. Укажите формулы пропандиола-1,3 и бутантриола-1,2,4.
 - 1) $CH_2OH-CHON-CH_2OH$
 - 2) $CH_2OH-CH_2OH-CH_2OH$
 - 3) $CH_2OH-CHON-CH_3$
 - 4) $CH_2OH-CHON-CHON-CH_3$
 - 5) $CH_2OH-CHON-CH_2-CH_2OH$
3. Укажите систематические названия спиртов $CH_2OH-CH_2-CH_2-CH_2OH$ и $CH_2OH-CH_2-CH_2OH$
 - 1) пропандиол-1,3
 - 2) пропандиол-1,2
 - 3) бутандиол-1,4
 - 4) бутандиол-1,2
 - 5) бутандиол-1,3
4. По систематической номенклатуре глицерин и этиленгликоль называются
 - 1) этандиол-1,1
 - 2) этандиол-1,2
 - 3) пропандиол-1,2
 - 4) пропандиол-1,3
 - 5) пропантриол-1,2,3
5. Этиленгликоль можно получить при взаимодействии в растворе между собой следующих веществ:
 - 1) $CH-CH$
 - 2) $CH_2=CH_2$
 - 3) $KMnO_4$
 - 4) HBr
 - 5) $Cu(OH)_2$
6. Этиленгликоль и глицерин образуются при действии водного раствора щелочи на
 - 1) этилен
 - 2) хлорэтан
 - 3) 1, 2-дихлорэтан
 - 4) 1,2,3-трихлорпропан
 - 5) 3-хлорпропен
7. При взаимодействии этиленгликоля с металлическим натрием образуются
 - 1) этилат натрия
 - 2) гликолят натрия
 - 3) фенолят натрия
 - 4) вода
 - 5) водород
8. При взаимодействии этиленгликоля с хлороводородом образуются
 - 1) вода
 - 2) водород
 - 3) 1,2-дихлорэтан
 - 4) 1,1-дихлорэтан
 - 5) хлорэтан

9. Свежеприготовленный осадок гидроксида меди(II) образует ярко-синий раствор с

- 1) этанолом
- 2) этандиолом-1,2
- 3) толуолом
- 4) глицерином
- 5) метанолом

10. Вещества используемые

а) для смягчения кожи

б) при получении синтетического волокна — лавсана

- 1) этанол
- 2) этиленгликоль
- 3) пропанол-2
- 4) глицерин
- 5) метанол

11. При взаимодействии глицерина

а) с азотной кислотой

б) с осадком гидроксида меди(II) образуются вещества, которые относятся к классу

- 1) сложных эфиров
- 2) простых эфиров
- 3) нитроалканов
- 4) солей
- 5) комплексных соединений

12. Определите вещества X и Y в схеме

этан \rightarrow X \rightarrow этанол \rightarrow Y \rightarrow этиленгликоль

- 1) метанол
- 2) глицерин
- 3) 1,1-дихлорэтан
- 4) этилен
- 5) хлорэтан

13. Определите вещества X и Y в схеме

глюкоза \rightarrow X \rightarrow этилен \rightarrow Y \rightarrow этиленгликоль

- 1) метанол
- 2) этанол
- 3) 1,1-дихлорэтан
- 4) 1,2-дихлорэтан
- 5) хлорэтан

14. При взаимодействии глицерина с избытком натрия выделилось 1,344 л (н.у.) водорода.

Определите

а) массу вступившего в реакцию натрия

б) массу образовавшегося глицерата натрия

- 1) 2,76 г
- 2) 4,64 г
- 3) 6,32 г
- 4) 8,14 г
- 5) 10,46 г

15. Калий прореагировал с избытком этиленгликоля, при этом выделилось 560 мл (н.у.) водорода.

Определите

а) массу выделившегося водорода

б) массу вступившего в реакцию калия

- 1) 0,05 г
- 2) 0,10 г
- 3) 0,50 г
- 4) 1,25 г
- 5) 1,95 г

*Ответы на тест по химии
Многоатомные спирты
10 класс*

1-15
2-25
3-31
4-52
5-23
6-34
7-25
8-13
9-24
10-42
11-15
12-54
13-24
14-13
15-15