

1. Гомолог бутанола-1
1) пентанол-1 2) бутанол-2 3) метилпропанол-2 4) бутаналь
2. Метиловый спирт реагирует с натрием, так как
1) в его молекуле связь O–H полярная
2) в его молекуле связь C–H полярная
3) между молекулами образуются водородные связи
4) в его молекуле связь C–O полярная
3. Этиленгликоль можно определить в ходе реакции с гидроксидом меди (II) по образованию
1) раствора ярко-синего цвета 2) осадка голубого цвета
3) осадка желтого цвета 4) осадка красного цвета

Верны ли следующие суждения о феноле?

- А. Фенол взаимодействует с бромной водой.
Б. Для фенола характерны основные свойства.

- 1) верно только А
2) верно только Б
3) верны оба суждения
4) оба суждения неверны
- 4.

A16 В порядке увеличения кислотных свойств расположены вещества в ряду

- 1) фенол – вода – пропанол
2) пропанол – вода – фенол
3) фенол – пропанол – вода
4) вода – фенол – пропанол
- 5.

A16 С фенолом **реагирует**:

- 1) гидроксид натрия
2) уксусная кислота
3) гидрокарбонат натрия
4) соляная кислота
- 6.

7. С фенолом не реагирует

- 1) Бромная вода
2) Гидроксид натрия
3) Хлороводород
4) Азотная кислота

8. Отличие в химических свойствах спиртов и фенолов проявляется в их взаимодействии с

- 1) NaOH 2) Na 3) CO₂ 4) Na₂CO₃

9. В качестве дезинфицирующего средства **не используется**

- 1) соляная кислота 2) этанол 3) фенол 4) озон

10. При гидратации бутена-1 получается
- 1) бутанол-2
 - 2) бутанол-1
 - 3) бутандиол-1,2
 - 4) бутан

Пентанол-1 образуется в результате взаимодействия

- 1) пентана с гидроксидом натрия
 - 2) пентена-1 с водой
 - 3) пентанала с водородом
 - 4) 1-хлорпентана с гидроксидом меди (II)
- 11.

A19 Этиленгликоль в лаборатории получается при взаимодействии

- 1) этанола с водным раствором щелочи
 - 2) этилена с водой
 - 3) этилена с водным раствором перманганата калия
 - 4) этилена с водным раствором щелочи
- 12.