

Уровень А. Синтез этилового эфира уксусной кислоты и изучение его свойств.

Цель работы: Получить этиловый эфир уксусной кислоты и изучить его свойства.

Опыт №1 Получение этилового эфира уксусной кислоты.

Реактивы: 1 мл CH_3COOH (конц.), 1 мл $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, 0,5 мл H_2SO_4 (конц.).

По каким признакам можно судить, что образовался сложный эфир?

Составьте уравнение химической реакции.

Опыт №2 Гидролиз этилового эфира уксусной кислоты.

Реактивы: $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$, H_2O

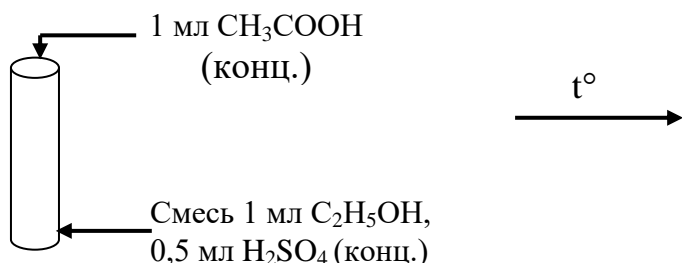
По каким признакам можно судить, что прошёл гидролиз сложного эфира?

Составьте уравнение химической реакции.

Уровень В. Синтез этилового эфира уксусной кислоты и изучение его свойств.

Цель работы: Получить этиловый эфир уксусной кислоты и изучить его свойства.

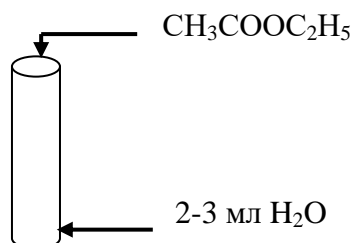
Опыт №1 Получение этилового эфира уксусной кислоты.



По каким признакам можно судить, что образовался сложный эфир?

Составьте уравнение химической реакции.

Опыт №2 Гидролиз этилового эфира уксусной кислоты.



По каким признакам можно судить, что прошёл гидролиз сложного эфира?

Составьте уравнение химической реакции.

Уровень С. Синтез этилового эфира уксусной кислоты и изучение его свойств.

Цель работы: Получить этиловый эфир уксусной кислоты и изучить его свойства.

Опыт №1 Получение этилового эфира уксусной кислоты.

В пробирку налейте 1-2 мл смеси $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ и H_2SO_4 (конц.) и прилейте 1 мл CH_3COOH . Немного нагрейте. Что наблюдаете? По каким признакам можно судить, что образовался сложный эфир? Составьте уравнение химической реакции.

Опыт №2 Гидролиз этилового эфира уксусной кислоты.

Полученный эфир перелейте в пробирку с 2-3 мл H_2O . Что наблюдаете? По каким признакам можно судить, что прошёл гидролиз сложного эфира?

Составьте уравнение химической реакции.