

Практическая работа № 1

Получение этилена и изучение его свойств

С правилами ТБ ознакомлен (-а)

ПОДПИСЬ

Цель: получить этилен путём
нагревания смеси этилового спирта с
концентрированной серной кислотой и
изучить его свойства

Название опыта	Ход действия, наблюдения	Уравнение реакции
1. Получение этилена		$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{OH} \xrightarrow{t > 140^\circ\text{C}, \text{H}_2\text{SO}_4(\text{конц.})}$ <p>Укажите тип реакции, назовите продукты реакции.</p>
2. Окисление этилена кислородом перманганата калия		$\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{KMnO}_4} \text{[O]}$ <p>Назовите продукты и тип реакции.</p>

Вывод: