**Составление и оформление отчёта о выполнении работы:**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Содержание работы** | **Наблюдения** | **Уравнения реакций** | **Выводы** |
| 1. D:\Документы\Света\УМК\10 класс\Получение этилена\прибор.jpgрисунок |  |  |  |
| **2)** Получение этилена лабораторным способом при нагревании этилового спирта с концентрированной серной кислотой до 140° С. |  |  |  |
| **3)** Качественные реакции на этиленовые углеводороды:   * окисление этилена водным раствором перманганата калия (реакция Вагнера Е.Е.) * присоединение брома к этилену (реакция галогенирования). |  |  |  |
| 1. Полное окисление (горение) этилена. |  |  |  |
| 1. ***Подведение итогов практической работы.*** |  | | |
| 1. РЕФЛЕКСИЯ   **Рефлексия учащихся по результатам проведения практической работы:**   1. Какие чувства вы испытывали во время проведения химического эксперимента? 2. Удалось ли вам достичь поставленной цели в начале урока? 3. Какие трудности встретились вам при получении этилена и проведении опытов с ним? | **1.** | | |
| **2.** | | |
| **3.** | | |