**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.** |