**Лабораторная работа № 2.**

**Тема**: «Окисление спиртов оксидом меди (II)».

**Цель**: В лабораторных условиях научиться явлению окисления спиртов оксидом меди (II).

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| Этиловый спирт С2Н5OH медная проволока, спиртовка, спички, пробирка, штатив. |  | После прокаливания очищенной медной проволоки и опускании её в пробирку с этиловым спиртом происходит образование блестящей меди и появление запаха ацетальдегида  | **1**. **Cu + O2 = …****2**. **С2Н5OH + CuO → CH3 – C = O****+ Cu + Н2O H****Допишите уравнения:****3. СаО + Н3РО4 = …****4. Na2CO3 + HCl = …****5. C2H4 + Br2 = …****6. CH4 + Cl2 = …****Вывод:** |