**Инструкция к лабораторному ( демонстрационному) опыту**

**по теме: «Электролиты и неэлектролиты» в 9,11 классах.**

1. Запустите программное обеспечение Робиклаб. 2. Закрепить электрод датчика электропроводности в лапке штатива. 3. В химический стакан (пробирку) налить 20 мл исследуемого раствора и погрузить в него датчик электропроводности не менее чем на 3 см, подождать установление показаний в течение нескольких секунд и нажать кнопку «Пауза». 4. Вынуть электрод из раствора и тщательно промыть дистиллированной водой, осушить фильтровальной бумагой. 5. Последовательно повторить для следующих растворов. 6. Занесите полученные данные в таблицу. Сделайте вывод по результатам работы

**Результаты измерений/наблюдений**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| № опыта | Название вещества, раствора | Значение электропроводности  мкСм/см (микросименсах/ см, Сименс- величина обратная Ому) | Электролит, неэлектролит |
| 1. | Вода |  |  |
| 2. | Поваренная соль (раствор) |  |  |
| 3. | Сахароза (раствор) |  |  |
| 4. | Раствор хлороводородной кислоты |  |  |
| 5. | Раствор гидроксида натрия |  |  |
| ....... |  |  |  |