*Приложение 3. Инструкция по проведению эксперимента*

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| ***Инструкция по проведению эксперимента*****Реактивы и оборудование:** Растворы - соляной кислоты, гидроксида натрия, фенолфталеина, лакмуса, метилового оранжевого; цинк, медь; пластинка для капельных реакций***Внимание! Соблюдайте осторожность при работе с кислотами!*****Эксперимент №1.** ***Действие кислот на индикаторы***В две ячейки пластинки для проведения реакций капельным путём добавьте 2 – 3 капли раствора соляной кислоты HCl. В первую ячейку добавьте каплю раствора метилового оранжевого; во вторую – каплю раствора лакмуса. Запишите свои наблюдения в тетрадь в виде таблицы:

|  |  |
| --- | --- |
| *Название индикатора* | *Окраска в кислой среде* |
| Метиловый оранжевый |  |
| Лакмус  |  |

**Эксперимент №2.** ***Взаимодействие кислот с металлами***В две ячейки пластинки для проведения реакций капельным путём добавьте 2 – 3 капли раствора соляной кислоты HCl. В первую ячейку добавьте цинк Zn; во вторую – медь Cu. Запишите свои наблюдения в тетрадь и закончите УХР:НСl + Zn = НСl + Cu =**Эксперимент №3.** ***Взаимодействие кислот с основаниями – реакция нейтрализации***В ячейку пластинки для проведения реакций капельным путём добавьте 2 – 3 капли раствора щёлочи NaOH. В эту же ячейку добавьте 1 каплю раствора индикатора фенолфталеина, а затем 2-3 капли раствора соляной кислоты. Запишите свои наблюдения в тетрадь и закончите УХР:НСl + NaOH =  |