*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 = |