

Инструкция к практической работе
«Эмпирическое познание в изучении естествознания»

Эксперимент 1. Исследование условий протеканий реакций между растворами электролитов.

Имеются растворы следующих веществ: хлорид натрия, серная кислота, хлорид бария, карбоната натрия, ацетат натрия.

В пустых пробирках сливайте попарно растворы указанных веществ по 1 мл каждого:

- А) хлорида натрия и серной кислоты (опыт1)
- Б) серной кислоты и хлорида бария (опыт2)
- В) хлорида бария и карбоната натрия (опыт 3)
- Г) хлорида натрия и хлорида бария (опыт 4)
- Д) серной кислоты и карбоната натрия (опыт 5)
- Е) хлорида натрия и карбоната натрия (опыт 6)
- Ж) хлорида натрия и ацетата натрия (опыт 7)
- И) серной кислоты и ацетата натрия (опыт 8).

Результаты оформите в таблице. Сделайте вывод.

№ п/п	Что делали	Что наблюдали	Уравнение реакции	Выводы

Эксперимент 2.

Исследование степени зрелости яблок с использованием йодного раствора.

Капните три капли йода на поверхность яблока от центра к краю. Результат оформите в таблицу. Сделайте вывод.

Число капель	1-я капля	2-я капля	3-я капля

Сравните степень зрелости разных яблок, капнув каплю йода на разные яблоки на одинаковом расстоянии от центра. Сделайте вывод.

Эксперимент 3. (демонстрационный) Движение небесных тел.

Посмотрите видеоролик. Ответьте на вопросы:
Как происходит смена дня и ночи, времен года.

Эксперимент 4. Изготовление моделей молекул изомеров.

Соберите молекулу предельного углеводорода бутана, имеющую молекулярную формулу C_4H_{10} . Запишите структурную формулу. Сделайте выводы.