**Приложение 2**

**Ряд активности галогенов**

**Задание:** исследуйте отношение галогенов к растворам солей галогенводородных кислот

**Оборудование**: пробирки

**Реактивы:** хлорная вода, бромная вода, йодная вода, крахмальный клейстер, хлорид натрия, бромид натрия, иодид натрия

**Вспомните:**  а) как меняется химическая активность галогенов в группе

 б) с помощью какого реактива в курсе биологии вы определяли наличие

крахмала в растениях и продуктах питания

 **Гипотеза**: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 **Методы:** эксперимент, наблюдение

**Результаты эксперимента**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Соль | Реактив | Наблюдения |
| NaCINaCINaBrNa BrNaINaI |  I2 CI2 I2 CI2 Br2 CI2 |  |
| Уравнения реакций: |  NaBr + CI2$\rightarrow $ NaI + CI2$\rightarrow $  NaI + Br2$\rightarrow $ |
| Вывод: |  |