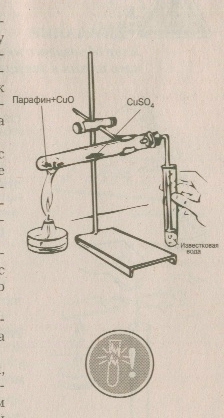
** ИНСТРУКТИВНАЯ КАРТА № 1**

**Почему нельзя использовать металлические предметы при окраске и химической завивке?**



***ВНИМАНИЕ!***

*** Внимательно прочитайте описание опытов, продумайте их содержание.***

***После выполнения опытов, ответьте на вопросы, составьте уравнения***

***реакций и сформулируйте выводы.***

1. Возьмите две железные бигуди (более темные) и опустите одну в раствор соляной кислоты HCI, а другую в раствор щелочи NaOH. Что наблюдаете?
2. Возьмите две алюминиевые бигуди (более светлые) и опустите одну в раствор соляной кислоты HCI, а другую в раствор щелочи NaOH. Что наблюдаете?
3. Запишите ваши действия и наблюдения в рабочую тетрадь. Запишите уравнения протекающих реакций, пользуясь §18 учебника.
4. Сформулируйте вывод: почему нельзя использовать металлические предметы при окраске и химической завивке?

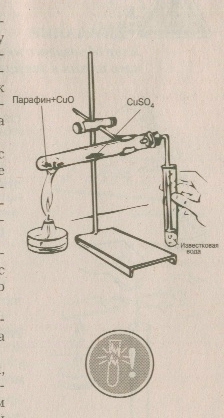
|  |
| --- |
|  |

****

**ИНСТРУКТИВНАЯ КАРТА № 1**

**Почему нельзя использовать металлические предметы при окраске и химической завивке?**

****

 ***ВНИМАНИЕ!***

*** Внимательно прочитайте описание опытов, продумайте их содержание.***

***После выполнения опытов, ответьте на вопросы, составьте уравнения***

***реакций и сформулируйте выводы.***

1. Возьмите две железные бигуди (более темные) и опустите одну в раствор соляной кислоты HCI, а другую в раствор щелочи NaOH. Что наблюдаете?
2. Возьмите две алюминиевые бигуди (более светлые) и опустите одну в раствор соляной кислоты HCI, а другую в раствор щелочи NaOH. Что наблюдаете?
3. Запишите ваши действия и наблюдения в рабочую тетрадь. Запишите уравнения протекающих реакций, пользуясь §18 учебника.
4. Сформулируйте вывод: почему нельзя использовать металлические предметы при окраске и химической завивке?