Рабочая карточка учащегося.

1. **Лабораторная работа по теме:**

***«Физические свойства алюминия».***

Инструктивная карта.

1. Рассмотрите алюминиевую пластинку.

2. Определите агрегатное состояние вещества алюминия.

3. Какого цвета пластинка?

4. Определите, имеет ли блеск данная пластина?

5. Опустите пластинку на ¼ её длины в стакан с горячей водой на 10-15 секунд.

Вытащите пластинку из воды, протрите салфеткой и определите, обладает ли алюминий теплопроводностью?

6. Возьмите в руки алюминиевую фольгу. Определите, обладает ли алюминий пластичностью? Лёгкий ли это металл?

7. Поместите в стакан с холодной водой алюминиевую пластинку, проверните несколько раз. Наблюдается растворение алюминия?

8. Кратко запишите свои наблюдения согласно плану:

- агрегатное состояние,

- цвет,

- блеск,

- теплопроводность,

- пластичность,

- растворимость в воде.

1. **Лабораторная работа:**

***«Химические свойства алюминия».***

Инструктивная карта.

1. Возьмите две пробирки. В каждую положите по кусочку алюминия. Прилейте в одну из них 1-2 мл раствора соляной кислоты, а в другую столько же раствора серной кислоты. Что наблюдаете? Пробирки слегка нагрейте. Запишите уравнения соответствующих реакций.

2. Кусочек алюминия поместите в пробирку. Прилейте 1,5 мл концентрированной серной кислоты. Что наблюдаете? Запишите уравнение реакции.

3. В пробирку поместите кусочек алюминия и прилейте раствор щёлочи. Содержимое пробирки нагрейте. Что происходит? Запишите уравнение реакции.

4. Результаты проделанной работы оформите в таблицу:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| № опыта | Исходные вещества | Результат | Уравнения реакций |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |

6. Сделайте вывод о том, какими свойствами обладает алюминий.

**III. Домашнее задание.**

1) § 13

2) № 6, 7, стр. 62.