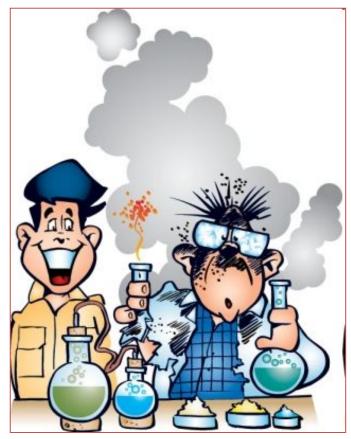
Практическая работа №3 Признаки химических реакций



Цель:

• изучение признаков химических реакций.



Цель: рассмотреть примеры химических реакций. Изучение признаков химических реакций.

• C Т.Б. ознакомлен(a)_____

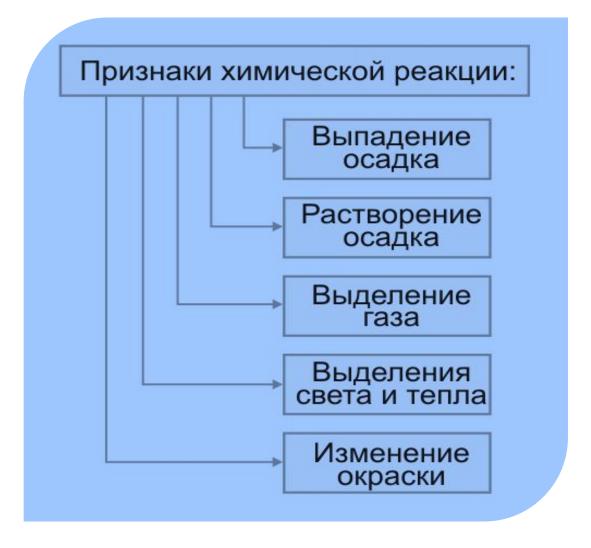
- Оборудование и реактивы:
- 1) пробирки,
- 2)спиртовка, спички,
- 3)медная проволока,
- 4) соляная кислота,
- 5)хлорид железа (III),
- 6) сульфат натрия,
- 7) хлорид бария.

Правила ТБ при работе в химической лаборатории

- 1. Использовать те вещества, которые указаны в инструкции.
- 2. Не пробуйте вещества на вкус.
- 3. Как определить запах вещества?
- 4. Как правильно прогревать пробирку?
- 5. В случае ожога, пореза или попадания едкой и горячей жидкости на кожу или одежду обращайтесь к учителю или лаборанту.
- 6. выполнять опыт с разрешения учителя
- 7. Закончив работу, приведите рабочее место в порядок.

Практическая работа





Признаки химических реакций свидетельствуют о появлении новых веществ

Опыт №1. Прокаливание медной проволоки.

- 1) Внесем в пламя
- медную проволоку.
- Что происходит с цветом медной проволоки, почему?
- Образовались ли
- Вывод: на поверхности медной тервеются? образовался
- Признак _____реакции

Опыт №2.Взаимодействие оксида меди(II) и соляной кислоты

- 1)Проволоку с налетом оксида меди поместить в пробирку.
 2)Прилейте в неё раствор соляной кислоты 1 мл.
- Подогрейте смесь (несколько минут)
- Какие признаки химической реакции вы наблюдали?
 Образовались ли новые вещества?

Вывод: наблюдали признак _____ Это признак ____ реакции

Опыт №3.Взаимодействие мела и соляной кислоты

- 1) Положите в пробирку
 4г мела
- 2) Туда прилейте 1 мл соляной кислоты.
- Что наблюдаете?
- Какие признаки вы наблюдали?

Вывод: наблюдали признак _____ реакции

Опыт №4. Взаимодействие хлорида бария с сульфатом натрия

1) В пробирку налейте 1 мл раствора хлорида бария.

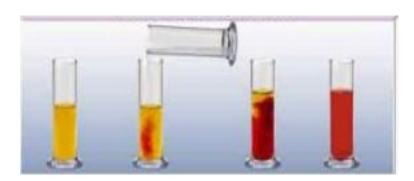
Каким признаком сопровождается данная реакция?

2) Добавить 1 мл раствора сульфата натрия.

Опыт №5. Взаимодействие хлорида железа(II) с гидроксидом натрия

- 1) В пробирку налейте 1 мл раствора хлорида железа
- 2)
- Добавим 1-2 капли раствора гидроксида натрия.

 Каким признаком сопровождается данная реакция?



Вывод: наблюдали признак _____ это признак ____ реакции

прочитайте цель, сделайте общий вывод по проделанной работе.

Вывод:

Какие признаки химических химических реакций вам известны?

Приведите рабочее место в порядок

СПАСИБО ЗА РАБОТУ!