

Дата: _____



Практична робота № 2

Розв'язування експериментальних задач.

Мета: навчитися розв'язувати експериментальні задачі шляхом використання якісних реакцій на окремі йони.

Обладнання: штатив із пробірками, піпетки, спиртівка.

Реактиви: універсальний індикатор, магній, натрій гідроксид, натрій хлорид, хлоридна кислота, натрій сульфат, натрій нітрат, барій нітрат.

Інструктаж з БЖ

Хід роботи

Задача № 1. Розпізнати розчини хлоридної кислоти, натрій гідроксиду, натрій хлориду.

Хід дослідження:

Спостереження:

Задача № 2. Розпізнати розчини натрій карбонату, натрій сульфату, натрій хлориду.

Хід дослідження:

Спостереження:

Рівняння реакції:

Задача № 3. Здійснити перетворення $\text{Mg} \rightarrow \text{MgCl}_2 \rightarrow \text{MgCO}_3$

Хід дослідження:

Спостереження:

Рівняння реакції:

Висновок. Зробіть узагальнюючий висновок в якому дайте відповіді на запитання: 1. Навіщо потрібні якісні реакції? 2. Чи всі речовини можна виявити за допомогою якісних реакцій?

Оцінка _____