



Лабораторний дослід № 3

Тема: Взаємодія хлоридної кислоти з металами.

Мета: Виявити залежність між активністю металів та їх здатністю взаємодіяти з хлоридною кислотою.

Реактиви: концентрована хлоридна кислота, зразки металів (цинк, олово, мідь).

Обладнання: штатив з пробірками, піпетка, пінцет.

Згадаємо: правила техніки безпеки:



ЗАБОРОНЕНО:



Завдання:

- Переглянути відео демонстрацію дослідів:
- Заповнити таблицю:
 - Описати спостереження.
 - Скласти рівняння реакцій.
- Зробити висновок.

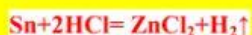
Хід роботи:

Відеодемонстрація дослідів:

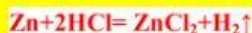
<http://interactive.ranok.com.ua/theme/contentview/serednya-ta-starsha-shkola/hmya-8-klas/14050-laboratorn-doslidi/laboratornivi-doslid-3-vzamodya-hloridno-kisloti-z-metalami>

Зразок металу	Спостереження	Рівняння реакції
Цинк (Zn)		
Олово (Sn)		
Мідь (Cu)		

змін
не мас



газ
виділяється
помірно



газ
виділяється
бухливо



Висновок:

1. Хлоридна кислота взаємодіє з металами за умов, якщо:

2. При взаємодії металів з хлоридною кислотою утворюються _____
та _____

3. Реакція з _____ відбувається бурхливо, з _____
повільніше, а з _____ не протікає,

4. Це можна пояснити тим, що

Метали стоять в ряду активності до водню

сіль

водень

цинком

міддю

оловом

Цинк активний метал, олово метал середньої активності, а мідь пасивний метал і стоїть в ряд активності металів після водню

