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:

Завдання:

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

Хід роботи:

Відеодемонстрація досліду:

http://interactive.ranok.com.ua/theme/contentview/serednya-ta-starsha-shkola/hmya-8-klas/14050-laboratorn-dosldi/laboratorniyi-dosld-3-vzamodya-hloridno-kisloti-z-metalami

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

змін не має — $Sn+2HCl= ZnCl_2+H_2\uparrow$

газ виділяється помірно — $Zn+2HCl= ZnCl_2+H_2\uparrow$

газ виділяється бурхливо — $Cu+2HCl=$ не протікає

LIVEWORKSHEETS

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

водень

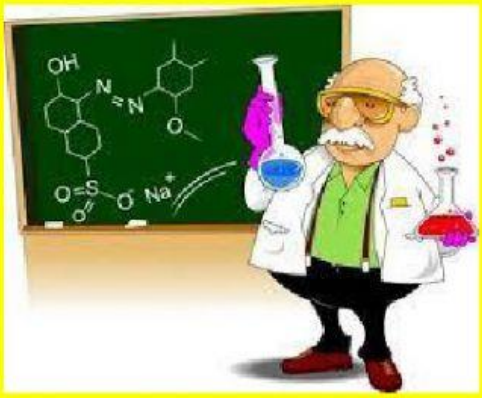
міддю

сіль

цинком

оловом

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



LIVEWORKSHEETS