

## Практична робота № 1

**Тема: Порівняння властивостей сполук елементів одного періоду.**

**Мета:** встановити характер властивостей сполук елементів третього періоду ПС

Обладнання і реактиви:

### Хід роботи

1. Пригадай правила поведінки у кабінеті хімії.
2. Добудь магній гідроксид та досліди його властивості.

<https://www.youtube.com/watch?v=J9E-H2A5hQk>

Налий у дві пробірки розчину будь-якої солі магнію, додай по краплям розчин лугу \_\_\_\_\_ до утворення осаду. У першу пробірку з осадом долий розчину \_\_\_\_\_ кислоти, у другу надлишок лугу. Запиши спостереження та склади рівняння проведених реакцій. Поясни характер добутої сполуки магнію.

3. Проведи аналогічні досліди із розчином солі алюмінію.

<https://www.youtube.com/watch?v=Eqa2VmHzyn4>

4. Які властивості виявляє алюміній гідроксид при взаємодії з кислотою, а які при взаємодії з надлишком лугу? Чому?

---

---

---

---

4. Склади звіт про виконану роботу.

	Послідовність дій	Спостереження та рівняння реакцій	Висновок
Добування магній гідроксиду та дослідження його властивостей			
1	До солі магнію $MgSO_4$ додаємо розчин лугу $NaOH$		
2	У першу пробірку з утвореним $MgOH$ додаємо надлишок розчину $NaOH$		

3	У другу пробірку з утвореним MgOH додаємо розчин сульфатної кислоти H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>		
Добування алюміній гідроксиду та дослідження його властивостей			
4	До Алюміній нітрату (Al(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> ) додаємо Калій гідроксид (KOH). Розділяємо вміст утвореного розчину на дві пробірки		
5	До першої пробірки з розчином утвореного Алюміній гідроксиду додаємо ще KOH.		
6	До другої пробірки з розчином Алюміній гідроксиду додаємо розчин Хлоридної кислоти (HCl)		

Висновок (закінчи речення, формулюючи відповіді на запитання)

1. Чим відрізняються властивості магній гідроксиду та алюміній гідроксиду?
2. Як змінюються металічні та неметалічні властивості елементів у періодах?

*На цій практичній роботі я*

---



---



---



---



---



---



---