

Прізвище, ім'я _____

Практична робота № 1
Порівняння властивостей сполук елементів одного періоду

Мета: встановити характер сполук деяких елементів третього періоду періодичної системи хімічних елементів

Обладнання та реактиви: розчини магній сульфату, алюміній сульфату, натрій гідроксиду, хлоридної кислоти, чисті пробірки, штатив для пробірок.

Хід роботи

1. Пригадай правила безпечної роботи в кабінеті хімії. Встав пропущені слова

У кабінет хімії заходимо _____ тільки з дозволу _____.

У кабінеті хімії вживати їжу та напої _____.

Хімічні речовини забороняється брати _____.

Дозволяється виконувати тільки ті досліди, які _____.

Після виконання практичної роботи чи лабораторного дослідження необхідно _____
руки.

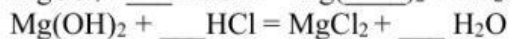
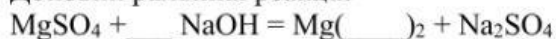
Дослід 1. Добування магній гідроксиду, дослідження його властивостей

Налий у дві пробірки розчин солі магній сульфату, в обидві пробірки по краплям додай розчин лугу NaOH до утворення осаду. У першу пробірку додай розчин хлоридної кислоти, у другу – надлишок лугу.

Допиши пропущені слова

Послідовність дій	Спостереження	Висновок
1. До розчину магній сульфату додали розчин натрій гідроксиду	Спостерігаю утворення осаду _____ кольору.	Утворився осад _____ (назва сполуки)
2. До отриманого на першому етапі осаду додали надлишок натрій гідроксиду	Спостерігаю, що осад _____.	Магній гідроксид амфотерних властивостей _____
3. До отриманого осаду додали хлоридну кислоту	Спостерігаю _____ осаду	Магній гідроксид проявляє _____ властивості

Доповни рівняння реакцій



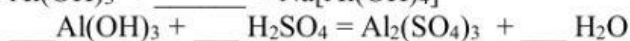
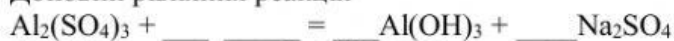
Дослід 2. Добування алюміній гідроксиду, дослідження його властивостей

Налий у дві пробірки розчин солі алюміній сульфату, в обидві пробірки по краплям додай розчин лугу NaOH до утворення осаду. У першу пробірку додай розчин сульфатної кислоти, у другу – надлишок лугу.

Допиши пропущені слова

Послідовність дій	Спостереження	Висновок
1. До розчину алюміній сульфату додали розчин натрій гідроксиду	Спостерігаю утворення осаду _____ кольору.	Утворився осад _____ (назва речовини)
2. До отриманого на першому етапі осаду додали надлишок натрій гідроксиду	Спостерігаю, що осад _____.	Алюміній гідроксид проявляє _____ (кислотні чи основні) властивості.
3. До отриманого осаду додали сульфатну кислоту	Спостерігаю _____ осаду	Алюміній гідроксид проявляє _____ (кислотні чи основні) властивості

Доповни рівняння реакцій

**Висновок**

Дай відповіді на питання

1. Чим відрізняються властивості магній гідроксиду та алюміній гідроксиду?

2. Як змінюються металічні і неметалічні властивості елементів у періодах?