

## ХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ КИСЛОТ

**Взаємодія кислот з основами та амфотерними гідроксидами. Реакція нейтралізації.**

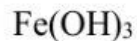
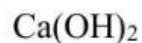
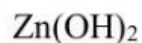
### ***Завдання 1.***

*Серед запропонованих речовин вибрати формули основ:*



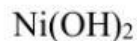
### ***Завдання 2.***

*Серед запропонованих речовин вибрати формули лугів:*



### ***Завдання 3.***

*Серед запропонованих речовин вибрати формули амфотерних гідроксидів:*



### ***Завдання 4.***

*Подивіться уважно відеодослід «Реакція нейтралізації»*

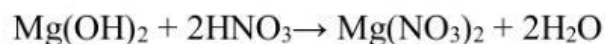
**Вставте пропущені слова:**

При додаванні до розчину лугу 1-2 крапель індикатора фенолфталеїну розчин набуває забарвлення. При додаванні до отриманого розчину по краплях розчину кислоти спостерігається розчину. Реакція між кислотою та основами називається реакцією

### Завдання 5.

Дописати рівняння реакцій між гідроксидами та кислотами, якщо в результаті реакції утворюється середня сіль. Обов'язково розставити коефіцієнти. **Коефіцієнт 1 не ставимо.**

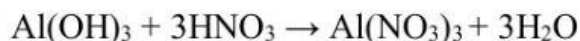
#### Приклад



### Завдання 6.

Складіть рівняння нейтралізації, в результаті якої утворюються наступні солі:

**Приклад:** Отримати за допомогою реакції нейтралізації алюміній нітрат (зверніть увагу на порядок запису сполук в рівнянні). Обов'язково розставити коефіцієнти. **Коефіцієнт 1 не ставимо.**



#### 1) барій сульфат



#### 2) натрій силікат



3) кальцій ортофосфат

+

→

+