

ХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ КИСЛОТ

Взаємодія кислот з основами та амфотерними гідроксидами. Реакція нейтралізації.

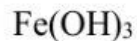
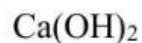
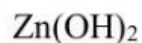
Завдання 1.

Серед запропонованих речовин вибрати формули основ:



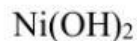
Завдання 2.

Серед запропонованих речовин вибрати формули лугів:



Завдання 3.

Серед запропонованих речовин вибрати формули амфотерних гідроксидів:



Завдання 4.

Подивіться уважно відеодослід «Реакція нейтралізації»

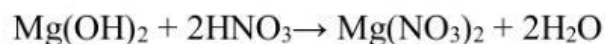
Вставте пропущені слова:

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.**

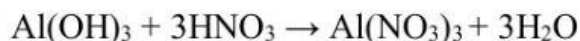
Приклад



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

+

→

+