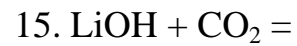
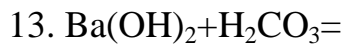
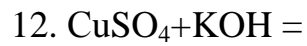
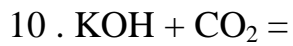
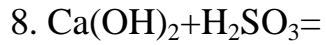
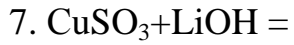
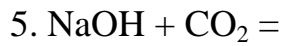
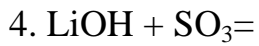
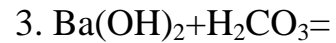
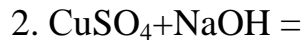


Тема 1. Хімічні властивості лугів.

1. Закінчіть рівняння реакції.



Тема 2. Хімічні властивості нерозчинних основ

Завдання 1. Обчисліть кількість речовини води, що утвориться внаслідок нагрівання ферум (III) гідроксиду масою 5,35г.

Завдання 2. Здійсніть перетворення:



Тема 3. . Хімічні властивості амфотерних гідроксидів.

Варіант 1

Завдання. У таблиці під кожним номером твердження поставте «+», якщо ви погоджуєтесь, «-» - не погоджуєтесь.

1. Продуктом реакції нейтралізації є сіль і вода.
2. Калій гідроксид і натрій гідроксид можуть розкладатися при нагріванні.
3. $\text{Cu}(\text{OH})_2 + 2 \text{HCl} = \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$. Це приклад реакції нейтралізації.
4. $\text{Fe}(\text{OH})_2 \rightarrow$. Дана реакція можлива.
5. У розчині купрум (II) гідроксиду фенолфталеїн стає малинового кольору.
6. У рівнянні реакції $\text{NaOH} + \text{SO}_2 = ? + \text{H}_2\text{O}$ пропущеною речовиною є Na_2SO_4
7. $\text{Ni}(\text{OH})_2 \rightarrow$. Загальна сума коефіцієнтів у закінченому рівнянні реакції дорівнює 4.
8. У водному розчині дана реакція відбувається: $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{BaCl}_2 \rightarrow$.

Номер запитання	1	2	3	4	5	6	7	8
Відповідь								

Варіант 2

Завдання. У таблиці під кожним номером твердження поставте «+», якщо ви погоджуєтесь, «-» - не погоджуєтесь.

1. Реакція нейтралізації – це реакція між основою і кислотним оксидом.
2. Основи розкладаються під час нагрівання на відповідний оксид та воду.
3. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{SO}_3 = \text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$. Це приклад реакції нейтралізації.
4. $\text{NaOH} \rightarrow$. Дана реакція не можлива.
5. У розчині ферум (II) гідроксиду фенолфталеїн не змінює своє забарвлення.
6. У рівнянні реакції $? + \text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ пропущеною речовиною є Fe.

7. $\text{Pb}(\text{OH})_2 \rightarrow$. Загальна сума коефіцієнтів у закінченому рівнянні реакції дорівнює 3.

8. У водному розчині дана реакція відбувається: $\text{KOH} + \text{FeCl}_2 \rightarrow$.

Номер	1	2	3	4	5	6	7	8
запитання								
Відповідь								