



Тренувальні вправи

1. Закінчіть речення:

Реакції оксидів з водою належать до реакцій _____

Продукти взаємодії з водою оксидів металічних елементів називають _____

Продукти взаємодії з водою оксидів неметалічних елементів називають _____

2. Підкресліть формули кислот:

NO_2 , HNO_3 , KOH , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, H_2CO_3 , H_3BO_3 , CO_2 .

Що є спільного у складі кислот? _____

3. Підкресліть формули основ:

KOH , K_2O , $\text{Cu}(\text{OH})_2$, H_2CO_3 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, Fe_2O_3 . Знайдіть спільні ознаки у складі основ.

4. Установіть відповідність між хімічною формулою речовини і класом сполук:

Хімічна формула

Клас сполук

1 K_2O

А кислота

2 HNO_3

Б основа

3 $\text{Ba}(\text{OH})_2$

В оксид

	А	Б	В
1			
2			
3			

5. Познач кольори (зафарбуй маркерами), що їх набуватимуть індикатори при послідовному добавлянні їх до розчинів луку та кислоти.

Лакмус Фенолфталеїн

Метилоранж

Натрій гідроксид

Хлоридна кислота

6. Напишіть рівняння реакцій за схемою хімічних перетворень. Укажіть назви продуктів і типи реакції.

