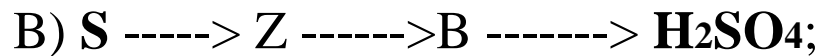
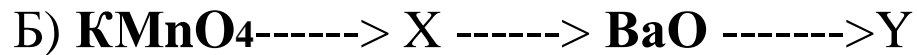




Завдання 1. Скласти рівняння реакцій взаємодії з водою: калій оксиду, кальцій оксиду, алюміній оксиду, купрум (II) оксиду, натрій оксиду, барій оксиду

Завдання 2. Здійснити перетворення



ОБОВ'ЯЗКОВІ НАВЧАЛЬНІ ОДИНИЦІ

- Під час взаємодії оксидів металічних елементів ІА та ІІА підгрупи з водою утворюються *розчинні основи* — *луги*.
- Унаслідок взаємодії оксидів неметалічних елементів (SO_2 , SO_3 , P_2O_5 та деяких інших) із водою утворюються *кислоти*.
- Основи та кислоти називають *гідратами оксидів*.
- *Луги* (розчинні у воді основи) та *кислоти* у розчині *можна виявити* за допомогою індикаторів.
- *Індикатори* — це речовини, які змінюють своє забарвлення у присутності розчинів лугів і кислот.

ДЗ:

1. Із завдання №2 знайти масові частки Оксигену у формулах кислот, основ
2. Із завдання №2 розставити коефіцієнти в рівняннях
3. Вивчити основні поняття з тем «Оксиген. Кисень», «Вода. Розчини»