

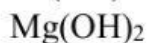
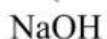
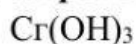
ХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ ОКСИДІВ.

Хімічні властивості кислотних оксидів.

1. Серед запропонованих формул вибрати формули кислотних оксидів:



2. Серед запропонованих формул вибрати формули лугів:



3. Установіть відповідність між формулами кислотних оксидів та кислот, які їм відповідають:

Формула кислотного оксиду	Формула відповідної кислоти
SO_2	HNO_2
SO_3	H_2SO_3
N_2O_5	H_2SO_4
N_2O_3	HNO_3

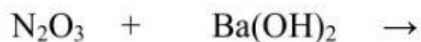
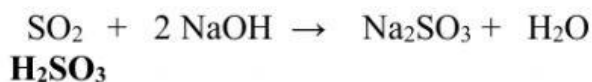
4. Допишіть рівняння можливих реакцій, обов'язково ставимо коефіцієнти, коефіцієнт 1 не ставимо.



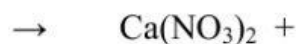
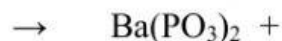
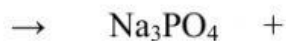
5. Допишіть рівняння реакцій, обов'язково ставимо коефіцієнти, коефіцієнт 1 не ставимо. Розташування формул як у прикладі. Під формулою кислотного оксиду підписуємо формулу відповідної кислоти.



Приклад:



6. Вставити пропущені формули в рівняння. обов'язково ставимо коефіцієнти, коефіцієнт 1 не ставимо. Розміщення формул повинно бути за наведеною схемою:



7. Отримати наступні солі згідно з наведеною схемою:



Обов'язково ставимо коефіцієнти, коефіцієнт 1 не ставимо.

А) калій сульфід

→

Б) кальцій ортофосфат

→

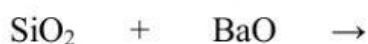
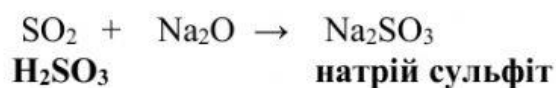
В) барій нітрит

→

8. Допишіть рівняння реакцій, обов'язково ставимо коефіцієнти, коефіцієнт 1 не ставимо. Під формулою кислотного оксиду підписуємо формулу відповідної кислоти.



Приклад:



9. Отримати наступні солі згідно з наведеною схемою:

кислотний оксид + основний оксид → сіль

Обов'язково ставимо коефіцієнти, коефіцієнт 1 не ставимо.

А) натрій сульфат

→

Б) калій ортофосфат

→

В) кальцій нітрит

→