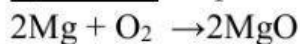


ДОБУВАННЯ ОКСИДІВ

1. Отримати реакцією сполучення наступні оксиди:

Приклад: Отримати магній оксид



Увага: кисень завжди пишемо на другому місці. Обов'язково ставимо коефіцієнти. Коефіцієнт 1 не ставимо!

А) алюміній оксид



Б) карбон (II) оксид



В) сульфур (IV) оксид



Г) літій оксид



2. Отримати оксиди реакцією розкладу наступних речовин.

Увага: воду завжди пишемо на другому місці. Обов'язково ставимо коефіцієнти. Коефіцієнт 1 не ставимо!

А) ферум (III) гідроксиду



Б) сульфідної кислоти



В) сульфатної кислоти



Г) нітратної кислоти



Д) хром (II) гідроксиду



3. Скласти рівняння за описом.

Увага: продукти реакції пише за порядком наведеним в описі реакції!!!

Обов'язково ставимо коефіцієнти. Коефіцієнт 1 не ставимо!

А) при розкладі ферум(III) сульфату утворюється ферум (III) оксид та сульфур (VI) оксид



Б) при розкладі купрум (II) нітрату утворюється купрум (II) оксид, нітроген(IV) оксид та кисень



В) при розкладі магній карбонату утворюється магній оксид та карбон (IV) оксид



Г) при розкладі малахіту утворюється купрум (II) оксид, карбон (IV) оксид та вода



4. Серед запропонованих схем реакцій вибрати реакції розкладу:

